



ព្រះរាជាណាចក្រកម្ពុជា
ជាតិ សាសនា ព្រះមហាក្សត្រ

ក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា

ឯកសារជំនួយ៖ ការបង្រៀន និងរៀន
វិទ្យាសាស្ត្រប្រកបដោយប្រសិទ្ធភាព



ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបរីក ខ្ចីមសារមេរៀន
និងពិសោធន៍ងាយៗ លើមុខវិជ្ជាគីមីវិទ្យា និងរូបវិទ្យា

នាយកដ្ឋានបណ្តុះបណ្តាល និងវិក្រឹតការ
ឆ្នាំ២០១៦

បោះពុម្ពនៅព្រះរាជាណាចក្រកម្ពុជា ឆ្នាំ2016 (បោះពុម្ពលើកទី1)

ឯកសារនេះត្រូវបានចងក្រង និងបោះពុម្ពផ្សាយក្រោមការឧបត្ថម្ភផ្នែកថវិការបស់អគ្គលេខាធិការដ្ឋានសម្រាប់កិច្ចសហប្រតិបត្តិការអភិវឌ្ឍ និងជំនួយមនុស្សធម៌(DGD) និងជំនួយផ្នែកបច្ចេកទេសរបស់ការិយាល័យហ្វេមីស៍សម្រាប់កិច្ចសហប្រតិបត្តិការអភិវឌ្ឍ និងជំនួយបច្ចេកទេស (VVOB)។ ខ្លឹមសារនៃការបោះពុម្ពផ្សាយនេះមិនស្ថិតនៅក្រោមការទទួលខុសត្រូវរបស់រដ្ឋាភិបាលហ្វេមីស៍ និងរដ្ឋាភិបាលបែលហ្ស៊ិកឡើយ។

កំណត់សម្គាល់កម្មសិទ្ធិបញ្ញា

រាល់ការបោះពុម្ពផ្សាយឯកសារត្រូវបានធ្វើឡើងដោយអនុលោមតាមអដ្ឋាបណ្ណៈ

Creative Commons Attribution-NonCommercial-ShareAlike 3.0

លើកលែងតែឯកសារដែលមិនបានរាប់បញ្ចូល និងបញ្ជីរក្សាសិទ្ធិខាងក្រោម។ មានន័យថាអ្នកអាចចែកចាយ ចម្លងចម្លងប្រែសម្រួល និងយកលំនាំតាមឯកសារនេះក្នុងន័យមិនរកកម្រៃដោយពុំចាំបាច់ស្នើសុំការអនុញ្ញាតជាមុនពីអ្នកបោះពុម្ពផ្សាយឡើយ តែប្រសិនបើអ្នកបង្កើត ឬ កែប្រែថ្មីអ្នកត្រូវតែសុំអាជ្ញាបណ្ណពីម្ចាស់ដើមក្នុងលក្ខខណ្ឌដូចគ្នាដែលបានបញ្ជាក់ខាងលើ។ សម្រាប់ព័ត៌មានបន្ថែមអំពីអាជ្ញាបណ្ណខាងលើ សូមចូលទៅកាន់គេហទំព័រ

<http://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/3.0/>

ឯកសារមិនរាប់បញ្ចូល និងរក្សាសិទ្ធិ

ឯកសារមួយចំនួនក្នុងការបោះពុម្ពផ្សាយនេះមិនស្ថិតក្រោមអាជ្ញាបណ្ណខាងលើឡើយ។ ទាំងនេះគឺជាឯកសាររបស់ភាគីទី៣ដែលត្រូវបានប្រើប្រាស់ដោយត្រឹមត្រូវ និងទទួលបានការអនុញ្ញាត។ អ្នកបោះពុម្ពផ្សាយមិនទទួលខុសត្រូវចំពោះលក្ខខណ្ឌច្បាប់ណាមួយ (រួមបញ្ចូលទាំងការធ្វេសប្រហែស) ចំពោះការបាត់បង់ ឬខូចខាតដែលកើតមានឡើងដោយសារការប្រើប្រាស់ផ្នែកណាមួយនៃឯកសាររបស់ភាគីទី៣ឡើយ។

មុព្វកថា

ការអប់រំវិទ្យាសាស្ត្រប្រកបដោយប្រសិទ្ធភាពទាមទារឱ្យគ្រូយល់ដឹងស៊ីជម្រៅលើខ្លឹមសារមេរៀន ប្រើវិធីបង្រៀនឱ្យបានសមស្រប និងមានការលើកទឹកចិត្តសិស្សឱ្យចូលរួមយ៉ាងសកម្មអំឡុងពេលបង្រៀន និងរៀន។

ដើម្បីលើកកម្ពស់គុណភាពនៃការអប់រំវិទ្យាសាស្ត្រនៅកម្រិតបឋមសិក្សាឱ្យកាន់តែប្រសើរឡើង ក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា បានសហការជាមួយនៃអង្គការ VVOB ដោយរៀបចំចងក្រង “ឯកសារជំនួយការបង្រៀន និងរៀន វិទ្យាសាស្ត្រប្រកបដោយប្រសិទ្ធភាព” ដែលផ្ដោតលើមេរៀនវិទ្យាសាស្ត្រតាមបែបវិវត្តន៍សាធារណៈ និងខ្លឹមសារមេរៀនសំខាន់ៗលើមុខវិជ្ជាគីមីវិទ្យា និងរូបវិទ្យា។

ដើម្បីធានាឱ្យការប្រើប្រាស់ឯកសារនេះឱ្យមានប្រសិទ្ធភាពខ្ពស់ ក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា សូមណែនាំដល់លោកគ្រូ អ្នកគ្រូទាំងអស់ត្រូវយកចិត្តទុកដាក់ដូចខាងក្រោម៖

- ត្រៀមរៀបចំសម្ភារៈឱ្យបានរួចរាល់មុនពេលបង្រៀន
- ណែនាំដល់សិស្សពីគ្រោះថ្នាក់ជាយថាហេតុមុនពេលពិសោធន៍
- ធ្វើកិច្ចតែងការបង្រៀនឱ្យបានត្រឹមត្រូវ និងកែលម្អតាមរយៈព័ត៌មានត្រឡប់ពីសហការី
- ផ្តល់ឱកាសស្នើៗគ្នា និងពេលវេលាគ្រប់គ្រាន់ដល់សិស្សក្នុងការគិត ទស្សន៍ទាយ សង្កេត និងបកស្រាយក្នុងដំណើរការពិសោធន៍ និងការបង្រៀនដើម្បីលើកកម្ពស់បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រ
- យកចិត្តទុកដាក់លើគំនិតកាន់ត្រឡូវ ការប្រើប្រាស់រូបតំណាង និងការវាយតម្លៃសិស្សក្នុងដំណើរការសិក្សា ជាពិសេសការជួយគាំទ្របន្ថែមដល់សិស្សរៀនយឺត។

ក្នុងនាមក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា ខ្ញុំសូមថ្លែងអំណរគុណយ៉ាងជ្រាលជ្រៅចំពោះក្រុមគ្រូបង្គោលថ្នាក់ជាតិវិទ្យាសាស្ត្រ និងអ្នកជំនួយការបច្ចេកទេសនៃអង្គការ VVOB ដែលបានយកអស់កម្លាំងកាយ ចិត្ត បញ្ញា និងស្មារតី ក្នុងការកសាងឯកសារដ៏មានសារប្រយោជន៍នេះ។

រាជធានីភ្នំពេញ ថ្ងៃទី៣០ ខែ ធ្នូ ឆ្នាំ២០១៥
រដ្ឋមន្ត្រីក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា 


បណ្ឌិត ហង់ ជួន ណារ៉ុន

គណៈកម្មការរៀបចំឯកសារ

គណៈកម្មការគ្រប់គ្រង

ឯកឧត្តមបណ្ឌិត	ហង់ ជួន ណារ៉ុន	រដ្ឋមន្ត្រីក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា
ឯកឧត្តមបណ្ឌិត	ណាត ប៊ុនរឿន	រដ្ឋលេខាធិការក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា

គណៈកម្មការត្រួតពិនិត្យ

លោក	លាង សេងហាក់	ប្រធាននាយកដ្ឋានបណ្តុះបណ្តាល និងវិក្រឹតការ
លោក	អេង គឹមលី	ប្រធាននាយកដ្ឋានអភិវឌ្ឍកម្មវិធីសិក្សា
លោក	ចាន់ សុភា	ប្រធាននាយកដ្ឋានបឋមសិក្សា

គណៈកម្មការនិពន្ធ

លោក	ដៅ ប៉េងឡុង	ប្រធានដេប៉ាតឺម៉ង់គ្រប់គ្រង និងផែនការ វិទ្យាស្ថានជាតិអប់រំ
លោក	សិត សេង	អនុប្រធានការិយាល័យស្រាវជ្រាវ វិទ្យាស្ថានជាតិអប់រំ
លោក	ចាន់ សុភាព	អនុប្រធានការិយាល័យ នាយកដ្ឋានអភិវឌ្ឍកម្មវិធីសិក្សា
អ្នកស្រី	ប៉ែន ថាវី	អនុប្រធានការិយាល័យ នាយកដ្ឋានបឋមសិក្សា
លោក	សុខ សារឿន	មន្ត្រី នាយកដ្ឋានបណ្តុះបណ្តាល និងវិក្រឹតការ
លោក	យស់ សុវណ្ណ	មន្ត្រី នាយកដ្ឋានបណ្តុះបណ្តាល និងវិក្រឹតការ
លោក	ជួង ចន្ទា	គ្រូឧទ្ទេស សាលាគរុកោសល្យ និងវិក្រឹតការរាជធានីភ្នំពេញ
លោក	កៅ ខា	គ្រូឧទ្ទេស សាលាគរុកោសល្យ និងវិក្រឹតការខេត្តព្រៃវែង
លោក	លឹម សុខា	គ្រូឧទ្ទេស សាលាគរុកោសល្យ និងវិក្រឹតការខេត្តតាកែវ
អ្នកស្រី	ខែក សារឿន	គ្រូឧទ្ទេស សាលាគរុកោសល្យ និងវិក្រឹតការខេត្តកំពង់ឆ្នាំង
អ្នកស្រី	សូ សំបូរី	គ្រូឧទ្ទេស សាលាគរុកោសល្យ និងវិក្រឹតការខេត្តកំពត
កញ្ញា	កឹម សុសិទ្ធា	គ្រូឧទ្ទេស សាលាគរុកោសល្យ និងវិក្រឹតការខេត្តកំពង់ចាម

អ្នករៀបរៀង

លោក	លី គាង	អនុប្រធាន នាយកដ្ឋានបណ្តុះបណ្តាល និងវិក្រឹតការ
លោក	សួន សុជាតិ	ប្រធានការិយាល័យវិទ្យាសាស្ត្រ នាយកដ្ឋានអភិវឌ្ឍកម្មវិធីសិក្សា

ជំនួយការបច្ចេកទេស

អ្នកស្រី	ម៉ៅ សុកល្យាណា	អ្នកសម្របសម្រួលកម្មវិធី VVOB
លោក	អូន វីរៈ	ទីប្រឹក្សាអប់រំ VVOB
កញ្ញា	Debby Van Paesschen	ទីប្រឹក្សាអប់រំ VVOB

អ្នកបកប្រែ និងវាយអត្ថបទ

អ្នកស្រី ហេង គឹមហុង	ជំនួយការកម្មវិធី VVOB
---------------------	-----------------------

មាតិកា

ផ្នែកទី១៖ ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិក	1
សេចក្តីផ្តើម	3
1. និយមន័យ	4
2. ធាតុសំខាន់ៗចាំបាច់សម្រាប់ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិក	4
4. លំនាំនៃការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិក	16
5. បញ្ហា និងដំណោះស្រាយមួយចំនួន	23
6. សង្ខេប	31
ផ្នែកទី២៖ ចំណេះដឹងមូលដ្ឋាន	33
I. គីមីវិទ្យា	34
ជំពូក១៖ រូបធាតុ	34
មេរៀនទី 1៖ រូបធាតុ និងភាពរូបរបស់វា	34
មេរៀនទី២៖ បម្រែបម្រួលរូបធាតុ	42
មេរៀនទី៣៖ ចំណែកថ្នាក់នៃរូបធាតុ	46
ជំពូក២៖ សារធាតុសុទ្ធ និងល្បាយ	50
មេរៀនទី១៖ សារធាតុសុទ្ធ	50
មេរៀនទី២៖ ល្បាយ	53
មេរៀនទី៣៖ ការញែកល្បាយ	59
II. រូបវិទ្យា	63
មេរៀនទី១៖ កម្ដៅ	63
មេរៀនទី 2៖ កម្ដៅ	72
មេរៀនទី៣៖ អគ្គិសនី និងម៉ាញ៉េទិច	84
មេរៀនទី៤៖ ឃ្នាស់	109
ផ្នែកទី៣៖ ពិសោធន៍គីមីវិទ្យាទូទៅ	114
1. រូបធាតុ	115
1.1 កម្មវិធីសិក្សា	115
1.2 ពិសោធន៍	115
2. បម្រែបម្រួលលក្ខណៈរូប និងគីមី	121
2.1 កម្មវិធីសិក្សាសៀវភៅសិក្សាគោល	121
2.2 ពិសោធន៍	121
2.2.2 ការរំលាយសំបកងាវ(សំបកសិប្បីសត្វ)	123

3. ល្បាយ	124
3.1 កម្មវិធីសិក្សា.....	124
3.2 ពិសោធន៍	124
ផ្នែកទី៤៖ ពិសោធន៍រូបវិទ្យាទាយៗ.....	133
1. កម្ដៅ និងរូបធាតុ.....	134
1.1 កម្មវិធីសិក្សា	134
1.2 ពិសោធន៍	134
1.3 សកម្មភាពផ្សេងៗ.....	139
2. ចរន្តអគ្គិសនី.....	141
2.1 កម្មវិធីសិក្សា	141
2.2 គំរូតាង	141
2.3 ពិសោធន៍	144
3. ឃ្លាស់	153
3.1 កម្មវិធីសិក្សា	153
3.2 គំរូតាង	154
3.3 ពិសោធន៍	155
3.4 ឃ្លាស់ផ្សេងៗ.....	160
4. កម្លាំងកកិត	162
4.1 កម្មវិធីសិក្សា	162
4.2 ពិសោធន៍	163
ឯកសារយោង	165

សេចក្តីផ្តើម



មុខវិជ្ជាវិទ្យាសាស្ត្រមានវិធីបង្រៀនយ៉ាងសម្បូរបែប ប៉ុន្តែបើសិនជាយើងចង់បង្រៀនសិស្សឱ្យមានការយល់ដឹងស៊ីជម្រៅ យើងត្រូវផ្លាស់ប្តូរពីសកម្មភាពគ្រូទៅសកម្មភាពសិស្សវិញ។ ការសិក្សារបស់សិស្សជាចំណុចដ៏សំខាន់ដែលត្រូវយកចិត្តទុកដាក់។ ដូច្នេះហើយ សៀវភៅជំនួយការបង្រៀនវិទ្យាសាស្ត្រនេះផ្តោតសំខាន់លើវិធីបង្រៀនតាមបែបសិស្សមជ្ឈមណ្ឌលជាមូលដ្ឋានគ្រឹះ។ យើងផ្តល់ឱកាសឱ្យសិស្សមានការចូលរួមយ៉ាងសកម្ម ដើម្បីឱ្យគេបានបង្កើនការយល់ដឹង។ សិស្សចាំបាច់ត្រូវចូលរួមធ្វើពិសោធន៍។ ពិសោធន៍ត្រូវផ្តើមចេញពីចម្ងល់របស់សិស្សដែលសកម្មភាពនេះស្របទៅនឹងវិធីបង្រៀន និងរៀនតាមបែបរិះរកដែលអភិវឌ្ឍដោយអង្គការJICA។

សៀវភៅនេះផ្តល់ជាជំនួយដល់គ្រូបង្រៀនវិទ្យាសាស្ត្រដោយផ្តល់នូវគំនិតល្អៗមួយចំនួនសម្រាប់ការបង្រៀនលើខ្លឹមសារខ្លះពីថ្នាក់ទី4 ដល់ទី6 និងបង្ហាញប្រាប់ពីវិធីបង្រៀនគំរូ និងពិសោធន៍ផងដែរ។ ក្នុងការបង្រៀនមេរៀនវិទ្យាសាស្ត្រ គ្រូមិនគួរភ្លេចពីបញ្ហាយេនឌ័រឡើយ។ តាមរយៈការប្រើប្រាស់វិធីបង្រៀនសកម្មដូចជាការងារក្រុម និងពិសោធន៍យើងអាចបង្កើនការចូលរួមរបស់សិស្សបាន។ ជាញឹកញាប់ក្មេងប្រុសមានភាពសកម្ម និងចូលរួមស្រាវជ្រាវ។ វាអាចជួយបំពេញតម្រូវការរបស់គេបាន និងជួយកសាងការយល់ខ្លឹមសារវិទ្យាសាស្ត្រ។ ប៉ុន្តែវិធីបង្រៀនសកម្មក៏ផ្តល់អត្ថប្រយោជន៍ដល់ក្មេងស្រីផងដែរ ពីព្រោះវាបង្កើនការយល់ទ្រឹស្តីសំខាន់ៗក្នុងមេរៀនវិទ្យាសាស្ត្រ។

គ្រូត្រូវផ្តល់ឱកាសឱ្យសិស្សទាំងអស់បានចូលរួមក្នុងការសិក្សាបានស្មើគ្នា ហើយគាត់ចាំបាច់ត្រូវគិតពីសមធម៌ទាំងអំឡុងពេលនៃការរៀបចំកិច្ចតែងការបង្រៀន និងពេលបង្រៀន។ ម្យ៉ាងទៀត គ្រូត្រូវគិតពីបញ្ហានេះពេលគ្រប់គ្រងថ្នាក់ពីព្រោះការរៀបចំថ្នាក់មានឥទ្ធិពលដល់ការចូលរួមរបស់សិស្ស។ នៅពេលវាយតម្លៃសិស្សគ្រូក៏ត្រូវគិតពីសមធម៌ផងដែរ។ សិស្សម្នាក់ៗត្រូវគួរទទួលបានការផ្តល់ព័ត៌មានត្រឡប់ដែលគេត្រូវការ ដើម្បីយល់ខ្លឹមសារមេរៀន។

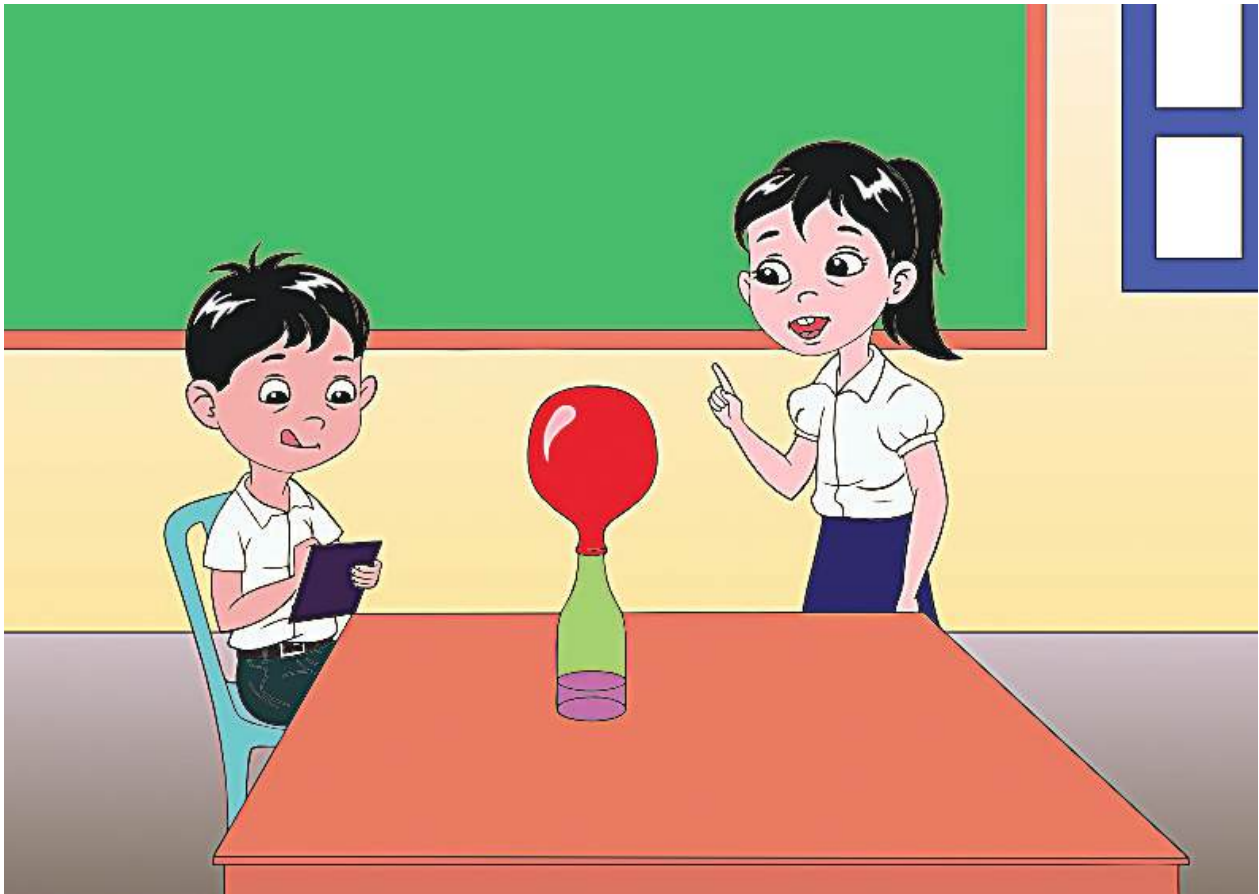
ដោយសារសមធម៌មានសារៈសំខាន់ក្នុងការធានាគុណភាពនៃមេរៀនវិទ្យាសាស្ត្រ។ យើងក៏បានបញ្ជាក់វានៅក្នុងសៀវភៅនេះផងដែរ។

សៀវភៅនេះអភិវឌ្ឍសម្រាប់គ្រូឧទ្ទេសប្រើប្រាស់ដើម្បីបំប៉នគុណសិស្សលើការងារបង្រៀនរបស់គេនាពេលអនាគត។ ម្យ៉ាងទៀត គេក៏អាចប្រើសៀវភៅនេះដើម្បីរៀបចំមេរៀនក្នុងពេលចុះកម្មសិក្សាគរុកោសល្យផងដែរ។

យើងខ្ញុំសង្ឃឹមយ៉ាងមុតមាំថា លោក/លោកស្រីរីករាយក្នុងការប្រើប្រាស់សៀវភៅនេះ និងទទួលបាននូវបទពិសោធន៍ល្អៗដើម្បីជួយឱ្យការបង្រៀនមេរៀនវិទ្យាសាស្ត្រទទួលបានជោគជ័យ និងប្រកបដោយប្រសិទ្ធភាព។

ផ្នែកទី១៖ ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបទំនើប





ជំពូកនេះសង្កត់ធ្ងន់លើចំណុចសំខាន់ៗមួយចំនួនស្តីអំពីការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តមាន៖

- និយមន័យនៃការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្ត
- ធាតុសំខាន់ៗដែលចាំបាច់សម្រាប់ការបង្រៀន និងរៀនតាមវិវត្ត
- លំនាំនៃការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្ត
- បញ្ហាប្រឈម និងដំណោះស្រាយមួយចំនួន។

វត្ថុបំណង

ក្រោយពីបានបញ្ចប់ជំពូកនេះអ្នកសិក្សាមានសមត្ថភាព៖

- រៀបរាប់បានយ៉ាងច្បាស់ពីនិយមន័យនៃការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិកា។
- ស្វែងយល់បានពីចំណុចសំខាន់នៃការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិកា។
- កំណត់បានពីធាតុសំខាន់ៗដែលត្រូវការចាំបាច់នៅក្នុងការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិកា។
- ពន្យល់បានពីវិធីវិទ្យាសាស្ត្រ និងបែងចែកយ៉ាងច្បាស់រវាងវិធីវិទ្យាសាស្ត្រ និងបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រ។
- កំណត់បានពីទម្រង់ និងដំណើរការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិកា។
- រៀបចំ និងសរសេរកិច្ចតែងការបង្រៀនតាមបែបវិវិកាបានល្អ។
- បង្កើតសំណួរគន្លឹះបានច្បាស់លាស់ និងសមស្របទៅនឹងខ្លឹមសារមេរៀន។
- បង្រៀនតាមបែបវិវិកាដោយមានជំនឿចិត្ត។
- ដោះស្រាយបញ្ហាផ្សេងៗដែលកើតឡើងមុនពេល និងកំឡុងពេលបង្រៀន ។

សេចក្តីផ្តើម

ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិកាជាវិធីបង្រៀនមួយដែលបានអភិវឌ្ឍនៅទសវត្សឆ្នាំ 1960 ក្នុងសហរដ្ឋអាមេរិកដោយមានបំណងធ្វើបច្ចុប្បន្នភាពវិធីបង្រៀនបែបប្រពៃណីដែលជាបង្រៀនតាមបែបចងចាំ (Bell, 2010)។ ក្នុងវិធីបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិកា សិស្សចូលរួមយ៉ាងសកម្មក្នុងបទពិសោធន៍ជាក់ស្តែង និងជាទូទៅរាប់បញ្ចូលលំនាំដូចខាងក្រោម៖

- ការបង្កើតសំណួរ
- ការទទួលបាននូវភស្តុតាងគាំទ្រដើម្បីឆ្លើយសំណួរ
- ការពន្យល់ភស្តុតាងដែលប្រមូលបាន
- ការផ្សារភ្ជាប់សេចក្តីពន្យល់ទៅនឹងចំណេះដឹងទទួលបានពីដំណើរការនៃការអង្កេត
- ការស្រាយបញ្ជាក់ហេតុផល និងការកែតម្រូវ។

ដោយយល់ច្បាស់ពីគុណប្រយោជន៍របស់ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវិកានេះហើយទើបគេសង្កេតឃើញថាវិធីបង្រៀន និងរៀននេះត្រូវបានបញ្ចូលនិងប្រើប្រាស់នៅក្នុងការបង្រៀន និងរៀនមុខវិជ្ជាវិទ្យាសាស្ត្រនៅក្នុងបណ្តាប្រទេសជាច្រើនផ្សេងទៀត ដូចជាប្រទេសជប៉ុន ប្រទេសអង់គ្លេស ប្រទេសនៅក្នុងសហគមន៍អឺរ៉ុប និងបណ្តាប្រទេសជាច្រើននៅក្នុងទ្វីបអាស៊ី និងអាហ្វ្រិក។

នៅព្រះរាជាណាចក្រកម្ពុជាក៏កំពុងតែអនុវត្តលើរបៀបបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តន៍ដើម្បីឱ្យការបង្រៀន មានលក្ខណៈប្រសើរ ព្រមទាំងការរៀនរបស់សិស្សទទួលបានលទ្ធផលខ្ពស់។ ដើម្បីធ្វើឱ្យការបង្រៀន និងរៀន វិទ្យាសាស្ត្រកាន់តែស៊ីជម្រៅ តើយើងត្រូវស្វែងយល់ពីធាតុអ្វីខ្លះ?

1. និយមន័យ

ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តន៍គឺជាវិធីសាស្ត្របង្រៀន និងរៀនវិទ្យាសាស្ត្រយ៉ាងមានប្រសិទ្ធភាព ដែលពឹងផ្អែកជាចម្បងលើវិធីវិទ្យាសាស្ត្រ។ ដំបូងសិស្សត្រូវគិតលើសំណួរគន្លឹះដែលបានរកឃើញដោយសិស្ស ឬ កំណត់ដោយគ្រូ។ គ្រូគួររកវិធីដើម្បីជំរុញសិស្សឱ្យបង្កើតសំណួរគន្លឹះដែលអាចឆ្លើយបានដោយខ្លួនឯង ក្រោយ ពីបង្ហាញប្រាប់បញ្ហាដល់គេ។ បន្ទាប់មកទៀត គ្រូលើកទឹកចិត្តសិស្សឱ្យសង្កេត អង្កេត និងស្វែងរកដោយខ្លួន ឯងតាមរយៈការងារជាក្រុម ឬ ជាបុគ្គលដើម្បីឆ្លើយនឹងសំណួរគន្លឹះ។ ចូរចងចាំថាក្នុងដំណើរការនៃការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តន៍គ្រូមិនមែនជាអ្នកផ្ទេរ ចំណេះដឹងឡើយ ប៉ុន្តែគ្រូមានតួនាទីសំខាន់នៅក្នុងការ សម្របសម្រួល តម្រង់ទិស លើកទឹកចិត្ត ត្រួសត្រាយផ្លូវដល់សិស្ស។ គ្រូត្រូវតែជាកាតាលីករយ៉ាងសំខាន់នៅក្នុងការដឹកនាំ សិស្សឱ្យពួកគេរកឃើញនូវចំណេះដឹងថ្មី បំណិនថ្មី និងទទួលបានលទ្ធផលពីការសិក្សាវិទ្យាសាស្ត្រនៅកម្រិតមួយ ដ៏ខ្ពស់បំផុត។

2. ធាតុសំខាន់ៗចាំបាច់សម្រាប់ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តន៍

ដើម្បីឱ្យអ្នកកាន់តែមានជំនឿចិត្ត និងដើម្បីឱ្យការបង្រៀន និងរៀនវិទ្យាសាស្ត្រកាន់តែមានប្រសិទ្ធភាព និងទទួលបានលទ្ធផលខ្ពស់ អ្នកត្រូវតែយល់ដឹងឱ្យបានច្បាស់ទៅលើធាតុសំខាន់ៗមួយចំនួន ដែលត្រូវប្រើជា ចាំបាច់នៅក្នុងដំណើរការបង្រៀន និងរៀនវិទ្យាសាស្ត្រតាមបែបវិវត្តន៍។

ធាតុទាំងនោះរួមមាន វិធីវិទ្យាសាស្ត្រ បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រ វិធីអនុមានរួម និងអនុមានញែក ពិសោធន៍ និងសន្លឹកកិច្ចការ និងគោលការណ៍សំខាន់ៗរបស់ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តន៍។

2.1 វិធីវិទ្យាសាស្ត្រ

វិធីវិទ្យាសាស្ត្រគឺជាវិធីមួយដែលអ្នកវិទ្យាសាស្ត្រប្រើប្រាស់នៅក្នុងការងារប្រចាំថ្ងៃរបស់ពួកគេដើម្បីស្វែង រកនូវចម្លើយ ហេតុផល ឬ ដំណោះស្រាយ ទៅលើសំណួរ ឬ បញ្ហាដែល ពួកគេបានលើកឡើង និងជួបប្រទះ។ ថ្វីបើវិធីនេះមិនអាចឆ្លើយ ឬ ដោះស្រាយបានគ្រប់សំណួរមែន តែភាគច្រើននៃការលើកឡើងសុទ្ធតែអាចបកស្រាយ និងពន្យល់បានដោយប្រើវិធីវិទ្យាសាស្ត្រនេះ។ ដោយមើលឃើញនូវប្រសិទ្ធភាព និងសារៈសំខាន់របស់វាទើប វិធីវិទ្យាសាស្ត្រត្រូវបានគេបញ្ចូលទៅក្នុងការបង្រៀន និងរៀនវិទ្យាសាស្ត្រគ្រប់កម្រិត។

ជាធម្មតាវិធីវិទ្យាសាស្ត្រប្រព្រឹត្តទៅប្រាំដំណាក់កាលសំខាន់ៗរួមមាន ការបង្ហាញបាតុភូត និងដាក់សំណួរ គន្លឹះ ការទស្សន៍ទាយ តេស្តសម្មតិកម្ម (ឬ ពិសោធន៍) ការប្រមូលលទ្ធផល និងការទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋាន។

2.1.1 ការបង្ហាញបាតុភូត និងសំណួរគន្លឹះ

ការបង្ហាញបាតុភូតជាដំណាក់កាលមួយដ៏សំខាន់ដើម្បីឱ្យសិស្សអាចរកទៅមុខទៀតបានគឺចាំបាច់ត្រូវតែបង្ហាញបញ្ហា ឬ បាតុភូតពីដំបូង ដែលធ្វើឱ្យសិស្សមានចម្ងល់ចង់ដឹង និងចង់រករក។ វាក៏ជាចំណុចចាប់ផ្តើមដំបូង ដើម្បីឱ្យសិស្សអាចយល់ពីសំណួរគន្លឹះបានច្បាស់ ឬ ក៏អាចឈានទៅដល់ការ ដែលពួកគាត់អាចបង្កើតសំណួរគន្លឹះដោយខ្លួនឯងបាន។

បើទោះជាញឹកញាប់គ្រូជាអ្នកបង្ហាញបាតុភូត និងដាក់សំណួរគន្លឹះក៏ដោយ ប៉ុន្តែនៅក្នុងដំណើរ ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវរក ការដាក់បញ្ហា ឬ បង្ហាញបាតុភូត ក៏ដូចជាការចោទសួរសំណួរគន្លឹះដែរ។ គេជំរុញលើកទឹកចិត្ត និងធ្វើយ៉ាងណាឱ្យសិស្សជាអ្នកអនុវត្តផ្ទាល់។ ត្រង់ចំណុចនេះ គ្រូមាននាទីនៅក្នុងការបង្កើនបរិយាកាសសិក្សាដែលអាចធ្វើឱ្យសិស្សទាំងអស់ធ្វើការសង្កេតបាតុភូតបានយ៉ាងហ្មត់ចត់នឹងយល់ពីបញ្ហាបានច្បាស់។ តាមរយៈនេះវាអាចធ្វើឱ្យសិស្សយល់កាន់តែច្បាស់ទៅលើបញ្ហា និងធ្វើឱ្យពួកគេចូលរួមដោយ មានភាពជឿជាក់កាន់តែខ្លាំង ដើម្បីដោះស្រាយនូវបញ្ហាទាំងនោះបាន។

តើការបង្ហាញបាតុភូតគួរតែត្រូវធ្វើឡើងយ៉ាងដូចម្តេច? ការបង្ហាញបាតុភូតគឺយើងត្រូវរៀបចំ និងធ្វើយ៉ាងណាឱ្យសិស្សអាចសង្កេតផ្ទាល់ទៅលើបាតុភូតដែលមានទំនាក់ទំនងទៅនឹងជីវភាពរស់នៅជាក់ស្តែង និងសមស្របទៅ នឹងចំណេះដឹងដែលមានស្រាប់របស់សិស្ស។ ឧទាហរណ៍ សិស្សធ្វើការសង្កេតទៅលើរឿងរ៉ាវដែលបានកើតឡើងជាប្រចាំថ្ងៃដូចជា ថ្ងៃ៖ ថ្ងៃលិចជាដើម ជាមួយគ្នានេះដែរនៅពេលអ្នកធ្វើការសម្រេចចិត្តថា បាតុភូតមួយណាគួរយកមកធ្វើការបង្ហាញ។ អ្នកគួរតែគិតឱ្យបានច្បាស់លាស់ពីសំណួរមួយចំនួនដូចជា៖

- តើខ្លឹមសារវិទ្យាសាស្ត្រអ្វីដែលនឹងត្រូវយកមកបង្រៀនសម្រាប់រយៈពេលមួយម៉ោងនេះ?
- តើខ្លឹមសារនោះមានទំនាក់ទំនងអ្វីខ្លះទៅនឹងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃរបស់សិស្ស?
- តើវាពាក់ព័ន្ធនឹងបរិស្ថានជុំវិញណាខ្លះ?
- តើចំណេះដឹងមានស្រាប់របស់សិស្សអ្វីខ្លះ ដែលត្រូវការដើម្បីឱ្យសិស្សងាយយល់?
- តើបញ្ហាដែលយើងបានដាក់នេះ សិស្សទទួលបានចំណេះដឹង និងបំណិនថ្មីៗអ្វីខ្លះ?

ចំណែកនៃការបង្កើតសំណួរគន្លឹះវិញ ត្រូវគិតពីបញ្ហាទាំងនេះដែរ និងត្រូវគិតដល់បញ្ហាមួយចំនួនបន្ថែមទៀត (សូមមើលសេចក្តីលម្អិតចំពោះការបង្កើតសំណួរគន្លឹះ)។

និយាយរួមការបង្ហាញបាតុភូត ជាដំណាក់កាលដំបូងដែលត្រូវធ្វើឡើងយ៉ាងច្បាស់លាស់។ បន្ថែមពីលើនេះទៀតការបង្ហាញបាតុភូតអាចជំរុញឱ្យសិស្សរកឃើញអ្វីថ្មីៗ នៅក្នុងសកម្មភាពនេះដែរ អ្នកត្រូវធ្វើយ៉ាងណាឱ្យមានទំនាក់ទំនងជាមួយភាពជាក់ស្តែង និងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃ និងដើម្បីពង្រឹងចំណេះដឹងព្រមទាំងបទពិសោធដែលមានស្រាប់របស់សិស្ស។ ធ្វើដូចនេះសិស្សនឹងចូលរួមយ៉ាងសកម្មក្នុងសកម្មភាពសិក្សា ប៉ុន្តែការបង្ហាញបាតុភូត ឬ បញ្ហាពេលខ្លះមិនត្រូវការគ្រប់មេរៀនទេ។ យើងអាចរំលងវាចោលក្នុងករណីមេរៀន នោះមានទំនាក់ទំនងជាមួយមេរៀនចាស់ (ដកស្រង់ចេញពីសៀវភៅ៖ ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវរក បោះពុម្ពឆ្នាំ2011 ដោយក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា ទំព័រ7)។

ខាងក្រោមនេះគឺជាឧទាហរណ៍មួយចំនួនដែលលើកឡើង ដើម្បីឱ្យអ្នកកាន់តែជ្រាបច្បាស់ពីការដាក់បញ្ចាំ និងសំណួរគន្លឹះ។

ឧទាហរណ៍ ការបង្រៀនសិស្សពីវិធីញែកល្បាយរវាងអំបិល និងដីខ្សាច់ ដែលក្នុងនោះ មានវត្ថុបំណងបីដូចខាងក្រោម៖

- សិស្សប្រាប់បានពីនិយមន័យល្បាយ ល្បាយស្មើសាច់ និងល្បាយមិនស្មើសាច់បានត្រឹមត្រូវតាម រយៈការបង្ហាញសម្ភារជាក់ស្តែង។
- សិស្សរៀបរាប់បានពីដំណើរការនៃ ការញែកល្បាយអំបិលនិងដីខ្សាច់បានត្រឹមត្រូវ តាមរយៈការពិសោធតាមក្រុម។
- ទម្លាប់សិស្សឱ្យមានបម្រុងប្រយ័ត្ន និងចូលចិត្តធ្វើពិសោធន៍ទាក់ទងនឹងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃ។

ខាងក្រោមនេះជាឧទាហរណ៍ការបង្ហាញពីបាតុភូត ៖

“ក្មេងប្រុសម្នាក់ត្រូវបានឪពុកបស់គាត់ប្រើឱ្យគាត់ទៅទិញអំបិល។ ចៃដន្យពេលត្រឡប់មកវិញ ចង់អំបិលនោះបានរហូតពីដៃធ្វើឱ្យចង់អំបិលរហែកហើយកំពប់អំបិលទាំងអស់ទៅលើដីខ្សាច់។ គាត់ភ័យ ណាស់!!! ព្រោះខ្លាចឪពុកបន្ទោស ណាមួយបើទៅទិញម្តងទៀតគាត់គ្មានលុយសោះនៅក្នុងហោប៉ៅ។ គាត់បានគិត ថាតើធ្វើយ៉ាងណាទៅទើបបានអំបិលមកវិញ?”

សំណួរគន្លឹះ ៖

“តើយើងត្រូវធ្វើដូចម្តេចដើម្បីយកក្រាមអំបិលចេញពីដីខ្សាច់? ”

2.1.2 ការទស្សន៍ទាយ

ការសាកល្បងឱ្យសិស្សទស្សន៍ទាយ គឺជាដំណាក់កាលសំខាន់មួយទៀតដែលគ្រូចាំបាច់ត្រូវរំកិលធ្វើដើម្បី ស្ទាបស្ទង់ពីការយល់ដឹងរបស់សិស្ស។ ចំពោះបញ្ហាដែលបានដាក់ខាងលើ ចម្លើយសាកល្បង ឬ ហៅថាការ ទស្សន៍ទាយរបស់សិស្ស អាចធ្វើឱ្យគ្រូដឹងបានថា តើសិស្សយល់សំណួរគន្លឹះដែរ ឬ ទេ? តើសិស្សមានចំណេះ ដឹងកម្រិតណាទៅលើខ្លឹមសារ និងបញ្ហាដែលនឹងត្រូវរៀន?

មិនតែប៉ុណ្ណោះការទស្សន៍ទាយក៏ជាដំណាក់កាលមួយដែលជំរុញ និងធ្វើឱ្យសិស្សក្លាហាន ព្រោះថាក្នុង ពេលនោះសិស្សគ្រប់គ្នាសុទ្ធតែមានឱកាសបញ្ចេញមតិ និងការយល់ដឹងរបស់ខ្លួន។ ដើម្បីឱ្យអ្នកដទៃផ្សេងទៀត ជួយគិត និងវាយតម្លៃពីគំនិតរបស់ខ្លួនដែលបានគិតថាត្រឹមត្រូវ ឬ មិនត្រឹមត្រូវ ដើម្បីឈានទៅរកការបំបាត់ភាព ភាន់ច្រឡំដែលកើតឡើងដោយថាហេតុ ក្នុងដំណាក់កាលនេះ គ្រូអាចប្រើប្រាស់សំណួរ បំផុសផ្សេងៗ (គ្រប់ ប្រភេទ ឬ គ្រប់កម្រិត) ដើម្បីជួយសិស្ស ឬ បំផុសការគិតរបស់សិស្សឱ្យកាន់តែផុសផុលឡើង។ លើសពីនេះ ទៀតគ្រូត្រូវលើកទឹកចិត្ត សិស្សឱ្យបញ្ចេញទស្សនៈជាប្រចាំ ដោយមិនមានក្តីបារម្ភណាពីការបង្កើតកំហុស ឬ ភាព អៀនខ្មាស់ឡើយ ទោះបីសិស្សឆ្លើយបានត្រឹមត្រូវ ឬ មិនត្រឹមត្រូវក៏ដោយ ។

ឧទាហរណ៍ចម្លើយទស្សន៍ទាយរបស់សិស្សទៅលើសំណួរគន្លឹះអាចជា៖

- គេអាចយកក្រាមអំបិលចេញពីដីខ្សាច់បានដោយការ “រើស”
- គេអាចយកក្រាមអំបិលចេញពីដីខ្សាច់បានដោយការ “កើប”
- គេអាចយកក្រាមអំបិលចេញពីដីខ្សាច់បានដោយការ “រំង”
- គេអាចយកក្រាមអំបិលចេញពីដីខ្សាច់បានដោយការ “រំហូត”
- គេអាចយកក្រាមអំបិលចេញពីដីខ្សាច់បានដោយការ “បំណិត”
- គេអាចយកក្រាមអំបិលចេញពីដីខ្សាច់បានដោយការ “បោះ”

ក្នុងដំណាក់កាលនេះ គ្រូគ្រាន់តែអនុញ្ញាតិ និងជំរុញឱ្យសិស្សឡើងបញ្ចេញការយល់ឃើញរបស់ពួកគេដោយសេរី ហើយគ្រូគ្រាន់តែកត់ត្រានូវរាល់ចម្លើយរបស់ពួកគេនៅលើក្តារខៀនប៉ុណ្ណោះ។ ផ្នែកលើចម្លើយទស្សន៍ទាយទាំងនោះ យើងត្រូវកំណត់យកវិធីណាមួយដើម្បីធ្វើជាសម្មតិកម្មមួយដែលល្អសម្រាប់ ពិសោធន៍នៅក្នុងដំណាក់កាលបន្ទាប់ទៀត។

នៅក្នុងករណីនេះសម្មតិកម្មមួយដែលសមស្របជាងគេ **រំហូតជាវិធីមួយដែលអាចជួយឱ្យយើងអាចញែកយកក្រាមអំបិលបាន**។

2.1.3 តេស្តសម្មតិកម្ម

បន្ទាប់ពីមានសម្មតិកម្មដែលសមស្របហើយ។ ដំណាក់កាលបន្ទាប់គឺការធ្វើពិសោធន៍។ មានសំណួរជាច្រើនបានលើកឡើងថា តើការពិសោធគួរតែគ្រូជាអ្នកធ្វើ ឬ ក៏ទុកឱ្យសិស្សជាអ្នកពិសោធដោយខ្លួនឯង?

តាមពិតគឺអាស្រ័យទៅតាមស្ថានភាព ពេលវេលា កម្រិត ទំហំនៃការពិសោធន៍ និងប្រភេទពិសោធន៍។

គ្រូគួរតែជាអ្នកធ្វើពិសោធន៍ក្នុងករណី៖

- ការពិសោធនោះប្រឈមនឹងគ្រោះថ្នាក់ផ្សេងៗ ដូចជាការពិសោធជាមួយធាតុគីមីដែលសកម្មខ្លាំង ជាមួយអាស៊ីតខ្លាំង ឬបាសខ្លាំង ការពិសោធជាមួយភ្លើង ឬ កម្ដៅខ្ពស់ជាដើម។
- ខ្វះសម្ភារៈសម្រាប់ពិសោធន៍ឱ្យសិស្សគ្រប់ៗគ្នា (សម្ភារៈមិនគ្រប់គ្រាន់)។
- ពេលវេលាមិនគ្រប់គ្រាន់ ឬ ពិសោធន៍ត្រូវការរយៈពេលវែង។
- ទីតាំងមិនសមស្រប ដូចជាពិសោធន៍ដែលធ្វើឡើងនៅក្នុងថ្នាក់រៀនដែលតូចចង្អៀតពេកថ្នាក់រៀនដែលពិបាកចល័តកៅអី ថ្នាក់រៀនដែលមានចំនួនសិស្សច្រើន។ល។
- ពិសោធន៍ដែលស្មុគស្មាញ។
- សិស្សពិការ ។

ក្នុងករណីទាំងនោះគ្រូត្រូវប្រាកដថា សិស្សទាំងអស់សុទ្ធតែបានសង្កេត វិភាគ ទៅលើបញ្ហា ឬ ចម្ងល់ ព្រមទាំងទទួលបានចំណេះដឹង (ខ្លឹមសារវិទ្យាសាស្ត្រសំខាន់ៗ ដែលគ្រូបានគ្រោងថានឹងផ្តល់ឱ្យសិស្ស) ក្រោយ ពីការបង្ហាញត្រូវបានបញ្ចប់។

ប៉ុន្តែទោះជាយ៉ាងណាក៏ដោយ នៅក្នុងការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិភាគការពិសោធក្នុងត្រូវបានរៀបចំ អនុវត្ត ឬ ពិសោធដោយសិស្សផ្ទាល់គ្រប់ពេលវេលា។ បើសិនជាមានករណីដូចរៀបរាប់ខាងលើកើតមានឡើង គ្រូគួរតែមានគំនិតច្នៃប្រឌិតខ្ពស់ ឬ ចេះកែប្រែស្ថានភាពពេលវេលា ឬ បង្កើនចំនួនសម្ភារៈ ដោយប្រើវត្ថុធាតុដើម ងាយៗ ។ គ្រូគួរជំរុញលើកទឹកចិត្តត្រូវសម្រាយ ឬ សម្របសម្រួលយ៉ាងណា ឱ្យសិស្សជាអ្នកបង្កើត ឬ រៀបចំប្លង់ ពិសោធន៍ឬរបៀបធ្វើពិសោធន៍ដោយខ្លួនគេផ្ទាល់។ គ្រូដើរតួជាអ្នកជួយ និងផ្តល់សម្ភារៈនៅពេល សិស្សត្រូវការ ព្រមទាំងយោបល់ផ្សេងៗដល់សិស្ស ព្រោះថាបើសិនជាសិស្សគ្រប់គ្នាបានចូលរួមសហការគ្នាបង្កើតប្លង់ពិសោធន៍ និងធ្វើពិសោធន៍ដោយខ្លួនឯង។ ដូច្នេះសិស្សនឹងទទួលបានចំណេះដឹង បំណិនទៅតាមវត្ថុបំណងដែលគ្រូបាន គ្រោងទុក។ ជាពិសេសការអនុវត្តជាក់ស្តែង បែបនេះធ្វើឱ្យសិស្សចងចាំចំណេះដឹងទាំងនោះបានយូរ និងទម្លាប់ សិស្សឱ្យ ចេះរុករកនូវអ្វីដែលថ្មីថ្មំមទៀតផង។

ចំពោះការពណ៌នាលម្អិតពីរបៀបបង្កើតប្លង់ពិសោធន៍។ ការត្រៀមខ្លួនសម្រាប់សម្របសម្រួលពេលធ្វើ ពិសោធន៍។ សូមអ្នកអាននៅត្រង់ចំណុចបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រ។

2.1.4 ការប្រមូលលទ្ធផល

ការប្រមូលលទ្ធផលត្រូវបានធ្វើឡើងនៅក្នុងកំឡុងពេលសង្កេតនិងបន្តទៅដល់ពេលពិសោធន៍ និងចុង បញ្ចប់នៃការពិសោធន៍។ ក្នុងដំណាក់កាលនេះសិស្សកត់ត្រានូវរាល់អ្វីៗដែលបានកើតឡើងនៅក្នុងដំណើរការ សិក្សាទាំងមូល។ លទ្ធផលពិសោធន៍គឺជាចំណុចដែលសិស្ស ក៏ដូចជាគ្រូទន្ទឹងរង់ចាំមិនថាលទ្ធផលនោះ បែប ណាទេ ព្រោះថាពេលខ្លះលទ្ធផលដែលទទួលបានខុសគ្នាពីក្រុមមួយទៅក្រុមមួយទៀត ឬ ក៏អាចខុសពីការរំពឹង ទុករបស់អ្នកក៏មាន។ ដូច្នេះការប្រមូលលទ្ធផលគួរតែត្រូវធ្វើឡើងយ៉ាងហ្មត់ចត់ និងសុក្រឹតបំផុតតាមតែអាចធ្វើ ទៅបាន។ គ្រូត្រូវដឹកនាំ និងផ្តល់យោបល់ជាបណ្តើរៗដើម្បីជួយឱ្យលទ្ធផលទទួលបានល្អបំផុត។

ក្នុងពេលអនុវត្ត គ្រូត្រូវជាសំឡេងសិស្សឱ្យកត់ត្រាលទ្ធផលនៃការសង្កេត ការពិសោធន៍ឱ្យបានត្រឹមត្រូវ ល្អ ព្រោះលទ្ធផលពិសោធន៍មានទំនាក់ទំនង និងមានសារៈសំខាន់ណាស់ ដើម្បីឱ្យសិស្សអាចទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋាន នៅជំហានបន្ទាប់ទៀត។ បើសិនជាសិស្សកត់ត្រាលទ្ធផលខុស ឬ មិនច្បាស់លាស់វាធ្វើឱ្យការសន្និដ្ឋានមិនបាន ត្រឹមត្រូវ។

ដូច្នេះសិស្សត្រូវមានជំនាញខ្ពស់លើបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រមួយចំនួនដូចជាបំណិនសង្កេតវាស់វែង ប្រៀបធៀប សន្និដ្ឋានជាដើម ដើម្បីជួយដល់ការកត់ត្រា និងប្រមូលបាននូវព័ត៌មានត្រឹមត្រូវល្អ។

មានវិធីសាស្ត្រជាច្រើនដែលគ្រូអាចជួយសិស្សរបស់អ្នកឱ្យកត់ត្រាបានសុក្រឹតដូចជាទុកចន្លោះនៅក្នុង សន្លឹកកិច្ចការសម្រាប់ឱ្យពួកគាត់អាចបំពេញ ឬ កត់ត្រាបានឱ្យសិស្សប្រើសៀវភៅកត់ត្រាផ្ទាល់ខ្លួនកត់ត្រារាល់ អ្វីដែលពួកគេបានសង្កេតឃើញ និងបង្កើតជាតារាងឱ្យពួកគេបំពេញជាដើម។

ឧទាហរណ៍ទី១៖ នៅក្នុងពិសោធន៍អំពី វិធីញែកល្បាយ ខាងលើយើងអាចរៀបចំដូចតទៅ៖
ចូរប្តូរកត់ត្រានូវរាល់អ្វីដែលប្តូរបានសង្កេតឃើញ

.....

ឧទាហរណ៍ទី២៖ ក្នុងករណីការពិសោធពី “**ឥទ្ធិពលរបស់កំដៅទៅលើមាឌទឹក** ”

ចូរកត់ត្រាសីតុណ្ហភាព និងមាឌទឹកដែលប្រែប្រួលចូលក្នុងតារាងខាងក្រោម៖

សីតុណ្ហភាព ($^{\circ}C$)						
មាឌទឹក(cm^3)						

និយាយជាមួយរបៀបនៃការកត់ត្រាលទ្ធផលនៃការសង្កេត ពិសោធន៍ ឬ ការពិភាក្សាផ្សេងៗមានលក្ខណៈផ្សេងៗគ្នា។ វាអាស្រ័យទៅនឹងការរៀបចំរបស់គ្រូ ឬ គំនិតច្នៃប្រឌិតរបស់គ្រូម្នាក់ៗ ឬ ក៏គំនិតច្នៃប្រឌិតរបស់សិស្សផ្ទាល់។ វាមិនមានគំរូជាក់លាក់ណាមួយតម្រូវឱ្យអ្នកត្រូវតែធ្វើតាមនោះទេ។

គ្រូអាចប្រើប្រាស់នូវគំនិតផ្ទាល់ខ្លួនដើម្បីណែនាំឱ្យសិស្សកត់ត្រាក៏ដូចជាអនុញ្ញាតឱ្យសិស្សកត់ត្រាដោយប្រើរបៀបផ្ទាល់ខ្លួនរបស់ពួកគេក៏បាន ប៉ុន្តែអ្នកត្រូវប្រាកដថាឧបករណ៍ ឬ វិធីកត់ត្រារបស់អ្នកទាំងនោះ សិស្សគ្រប់កម្រិតអាចយល់ និងប្រើប្រាស់បាន។

2.1.5 សេចក្តីសន្និដ្ឋាន

តាមរយៈសេចក្តីសន្និដ្ឋាន គ្រូអាចកំណត់បានថា តើសិស្សសម្រេចបាននូវតុល្យលទ្ធផលទាំងបីដែរ ឬ ទេ?។ នៅក្នុងដំណើរការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវេក សិស្សជាអ្នកធ្វើ ឬ ទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋានមិនមែនគ្រូទេ។ ប៉ុន្តែគ្រូមាននាទីយ៉ាងសំខាន់ក្នុងការសម្របសម្រួល ឬ ដឹកនាំពួកគេឱ្យសម្រេចបាននូវសេចក្តីសន្និដ្ឋានដ៏ល្អមួយ។ ប្រសិនបើសេចក្តីសន្និដ្ឋានរបស់សិស្សមិនពាក់ព័ន្ធនឹងលទ្ធផលនៃការពិសោធន៍។ គ្រូត្រូវដឹកនាំសិស្សឱ្យធ្វើសេចក្តីសន្និដ្ឋានម្តងទៀត ដោយផ្អែកលើលទ្ធផលដែលទទួលបាន។ និយាយរួមគ្នា និងសិស្សគួរតែធ្វើការរួមគ្នាឱ្យបានល្អដើម្បីទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋាន។

យ៉ាងណាមិញសេចក្តីសន្និដ្ឋានត្រូវធ្វើឡើងដោយពឹងផ្អែកលើលទ្ធផល ដែលបានប្រមូលប្រមូលពីការវិវេកអថេរ ដែលយើងបានប្រើប្រាស់នៅក្នុងពិសោធន៍ និងសម្មតិកម្មដែលបានកំណត់ ។ ការដែលអាចទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋានមួយបានល្អគឺវាក៏អាស្រ័យលើកម្រិតនៃលទ្ធផលដែលទទួលបាននៅក្នុងការសង្កេត និងពិសោធន៍ខាងដើម ប៉ុន្តែតាមរយៈសេចក្តីសន្និដ្ឋាន សម្មតិកម្មដែលបានកំណត់អាចនឹងត្រូវបានទាត់ចោល បើសេចក្តីសន្និដ្ឋាន និងសម្មតិកម្មមិនស្របគ្នា ត្រូវបានទទួលយកបើសេចក្តីសន្និដ្ឋាន និងសម្មតិកម្មស្របគ្នា។

ប៉ុន្តែពេលខ្លះសេចក្តីសន្និដ្ឋានដែលសិស្សទាញបាន វាខុសពីការគិតទុករបស់យើងក៏មាន។ បើក្នុងករណី មានសេចក្តីសន្និដ្ឋានពីក្រុមមួយទៅក្រុមមួយទៀតខុសគ្នា ឬ ខុសពីការរំពឹងទុករបស់គ្រូ ហើយលទ្ធផលពីក្រុម មួយទៅក្រុមមួយទៀតក៏ខុសគ្នាដែរនោះ យើងត្រូវត្រឡប់ទៅកាន់ដំណាក់កាលការកត់ត្រាលទ្ធផលវិញ។ បើសិន ជាលទ្ធផលគ្រប់ក្រុមទាំងអស់ដូចគ្នា តែការសន្និដ្ឋានខុសគ្នា។ គ្រូគ្រាន់តែឱ្យពួកគេពិនិត្យ លទ្ធផលឡើងវិញ និង ទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋានម្តងទៀតឱ្យបានត្រឹមត្រូវ តែបើពិនិត្យឃើញមានលទ្ធផលខុសគ្នាដែលជាមូលហេតុនាំឱ្យ មានសេចក្តីសន្និដ្ឋានខុសគ្នាដែរនោះ យើងអាចប្រើវិធីផ្សេងៗដើម្បីស្វែងរកសេចក្តីសន្និដ្ឋានមួយដែលត្រឹមត្រូវ។ ក្នុងករណីជាការទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋានរបស់ ក្រុមសិស្សភាគច្រើនដូចគ្នាថែមទាំងស្របគ្នាជាមួយការរំពឹងទុករបស់ គ្រូ (ត្រឹមត្រូវ) ហើយមានមួយ ឬ ពីរក្រុមខុសគេ គ្រូអាចសម្របសម្រួលដោយឱ្យក្រុមភាគច្រើន ឬ ក្រុមដែលទាញ បានត្រឹមត្រូវឡើងពន្យល់ទៅដល់អ្នកដទៃទៀត។ ហើយបើមានពេល អ្នកអាចឱ្យក្រុមសិស្ស ដែលធ្វើពិសោធន៍ បានល្អឡើងពិសោធបង្ហាញ ដល់ក្រុម ដែលមានកំហុស បានសង្កេត ឬ ក៏អនុញ្ញាតឱ្យក្រុមសិស្សពិសោធឡើង វិញដើម្បីស្វែងរកកំហុសកន្លងមក តែបើការសន្និដ្ឋានរបស់ សិស្សគ្រប់ក្រុមទាំងអស់មិនត្រឹមត្រូវហើយលទ្ធផល ក៏មិនត្រឹមត្រូវគ្រូអាចប្រើវិធីសាស្ត្រ បង្រៀនថ្មីរៀបចំកិច្ចតែងការបង្រៀនថ្មីសកម្មភាពថ្មីព្រមទាំងរបៀប និង ឧបករណ៍ពិសោធន៍ថ្មីហើយបង្រៀនចំណុច នេះសារឡើងវិញព្រោះថាវិធីសាស្ត្រចាស់នោះមិនអាចឱ្យសិស្សរិះ រកនូវអ្វីដែលយើងបានគ្រោងទុកឡើយ។ គ្រូក៏អាចបង្រៀនមេរៀនមួយថ្មីទៀតដើម្បីបញ្ជាក់ ឬ បំបាត់ការភាន់ ច្រឡំរបស់សិស្សទាំងនោះ ប៉ុន្តែត្រូវចងចាំថាការ បង្រៀនឡើងវិញគឺជាជម្រើសចុងក្រោយបំផុត។ ហេតុនេះ ហើយមុន និងពេលកំពុងធ្វើសកម្មភាពសិក្សាគ្រូត្រូវ តែដឹកនាំសម្របសម្រួល និងកែតម្រូវភ្លាមៗដើម្បីឱ្យលទ្ធ ផល និងសេចក្តីសន្និដ្ឋានចេញមកដូចការគ្រោងទុករបស់យើង។

3.2 បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រ

បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រគឺជាបំណិននៃការគិតរិះរក ឬ ការរុករកដែលជាតម្រូវការចាំបាច់នៅក្នុងការបង្រៀន និងរៀនវិទ្យាសាស្ត្រ។ បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រត្រូវបានចាត់ទុកជាធាតុសំខាន់ជាងគេដើម្បីអភិវឌ្ឍការគិត និងជួយ សម្រេចបាននូវគោលដៅសិក្សា។ តាមការស្រាវជ្រាវភាគច្រើនបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រត្រូវបានចែកចេញជាពីរក្រុម សំខាន់គឺបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រកម្រិតបឋម និងបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រកម្រិតខ្ពស់។ បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រកម្រិតបឋមរួម មានការសង្កេត ការចែកថ្នាក់ ការសន្និដ្ឋានការវាស់វែង ការទស្សន៍ទាយ និង ការផ្តល់ព័ត៌មាន។ បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រ កម្រិតខ្ពស់រួមមានការកំណត់រក និងត្រួតពិនិត្យអញ្ញតិ ការបង្កើតសម្មតិកម្ម ការកំណត់និយមន័យការគូសក្រាប និងបកស្រាយទិន្នន័យ និងការពិសោធន៍។

បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រកម្រិតបឋម

3.2.1 បំណិនក្នុងការសង្កេត

ការសង្កេតគឺជាបំណិនដែលសំខាន់បំផុត និងជាមូលដ្ឋានគ្រឹះសម្រាប់បំណិនផ្សេងៗទៀត។ ការសង្កេត ត្រូវប្រើប្រាស់នូវវិញ្ញាណទាំងប្រាំ (កាយវិញ្ញាណ ចក្ខុវិញ្ញាណសោតវិញ្ញាណ ជីវ្ហវិញ្ញាណ និងយានវិញ្ញាណ) សម្រាប់

ប្រមូលព័ត៌មានអំពីវត្ថុ ឬ ព្រឹត្តិការណ៍ណាមួយ។ ការសង្កេតត្រូវបានចែកចេញជាពីរគឺការសង្កេតតាមបែបគុណភាព និងការសង្កេតតាមបែបបរិមាណ។ ការសង្កេតតាមបែបគុណភាពគឺជាការសង្កេតដែលប្រើប្រាស់វិញ្ញាណទាំងប្រាំ ដើម្បីធ្វើការសង្កេតទៅលើវត្ថុ ឬ បាតុភូតណាមួយ ។ ឯការសង្កេតតាមបែបបរិមាណចាំបាច់ត្រូវប្រើឧបករណ៍ ដើម្បីជំនួយដូចជាបន្ទាត់ជញ្ជីង បំពង់វាស់មាឌ កែវប៉ែរស៊ី ឬ ទែរម៉ូម៉ែតជាដើម។

3.2.2 បំណិនក្នុងការធ្វើចំណែកថ្នាក់

បំណិនក្នុងការធ្វើចំណែកថ្នាក់គឺជាបំណិននៃការរៀបចំធ្វើចំណែកថ្នាក់ ដោយដាក់ទៅតាមប្រភេទវត្ថុ ឬ ព្រឹត្តិការណ៍ទៅតាមលំដាប់លំដោយរបស់វា (ដាក់ជាក្រុម ភេទ ពណ៌....)។ ការធ្វើចំណែកថ្នាក់អាចប្រព្រឹត្ត ទៅបានល្អលុះត្រាតែ សិស្សកំណត់បាននូវលក្ខណៈដូចគ្នា និងលក្ខណៈខុសគ្នា ឬ ទំនាក់ទំនងរវាងវត្ថុ ឬ ព្រឹត្តិ ការណ៍ទាំងនោះឱ្យបានច្បាស់។

3.2.3 បំណិនក្នុងការសន្និដ្ឋាន

បំណិនក្នុងការសន្និដ្ឋានគឺជាការសរុបលទ្ធផលពីអ្វីដែលបានសង្កេត។ ឧទាហរណ៍ពេលយើងសិក្សាពី សៀគ្វីអគ្គិសនីសិស្សមិនអាចមើលឃើញពីចរន្តអគ្គិសនីទេ ប៉ុន្តែយើងអាចធ្វើការសន្និដ្ឋានមួយដែលល្អបានតាម រយៈការសង្កេតពីភាពភ្លឺនៃអំពូល។

3.2.4 បំណិនក្នុងការង្វាស់រង្វាល់/ការវាស់វែង

បំណិននេះគឺជាសមត្ថភាពវាស់ ឬប្រៀបធៀបទៅនឹងខ្នាតអ្វីមួយដូចជាវត្ថុ ឬ ព្រឹត្តិការណ៍ដើម្បីផ្ទៀងផ្ទាត់ ប្រៀបធៀបទៅនឹងខ្នាតគំរូណាមួយ។ ខ្នាតនៃរង្វាស់រង្វាល់ដែលគេនិយមប្រើមានច្រើនដូចជា៖ សម្រាប់វាស់ ប្រវែងគេប្រើ “ម៉ែត្រ” គឺឡូម៉ែត្រ... សម្រាប់វាស់មាឌគេ “លីត្រ”.... សម្រាប់ឆ្លងម៉ាសគេប្រើ “ក្រាម ឬ គីឡូក្រាម” ជាដើម។

3.2.5 បំណិនក្នុងការទស្សន៍ទាយ

បំណិនក្នុងការទស្សន៍ទាយគឺជាសមត្ថភាព ឬ បំណិនដែលអាចទស្សន៍ទាយពីហេតុការណ៍ដែលនឹង កើតមានឡើង។ ការទស្សន៍ទាយគឺពឹងផ្អែកទៅលើបំណិននៃការសង្កេត និង បំណិននៃការសន្និដ្ឋាន ដោយចាប់ ផ្តើមពីការសង្កេតយើងអាចទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋាន និងអាចឈានទៅរកការទាយទុកបានយ៉ាងសមហេតុផល ប៉ុន្តែចូរចងចាំថាមិនមែនគ្រប់ការទស្សន៍ទាយទាំងអស់សុទ្ធតែត្រឹមត្រូវនោះទេ។

3.2.6 បំណិនក្នុងការផ្តល់ព័ត៌មាន

បំណិនក្នុងការផ្តល់ព័ត៌មានគឺជាបំណិនដែលអាចផ្តល់យោបល់ ឬ ព័ត៌មានពីវត្ថុតាមរយៈការនិយាយ ឬ ការសរសេរ។ ឧបករណ៍សម្រាប់ជួយយើងនៅក្នុងការផ្តល់ព័ត៌មានរួមមាន ក្រាបគំរូ ស្លាកសញ្ញា ផែនទី កាយវិការ តារាងរូបភាព តារាងទិន្នន័យ ឬ ក៏ចំនួនជាដើម។

បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រកម្រិតខ្ពស់

3.2.7 បំណិនក្នុងការកំណត់រកនិងត្រួតពិនិត្យអញ្ញត្តិ

មុននឹងចាប់ផ្តើមធ្វើការវិភាគអញ្ញត្តិ ឬ អថេរគួរតែត្រូវបានកំណត់ និងត្រូវពិនិត្យយ៉ាងច្បាស់នូវអញ្ញត្តិ ឬ អថេរនោះ។ អញ្ញត្តិ ឬ អថេរគឺជាកត្តា លក្ខណៈលក្ខខណ្ឌ ឬ ទំនាក់ទំនងដែលអាចផ្លាស់ប្តូរបាន ឬ មិនអាចផ្លាស់ប្តូរបាននៅក្នុងព្រឹត្តិការណ៍ ឬ ប្រព័ន្ធមួយ។ បំណិនក្នុងការកំណត់រក និងត្រួតពិនិត្យអញ្ញត្តិគឺជាបំណិនកំណត់ ឬ រកឃើញនូវអញ្ញត្តិ ឬ អថេរទាំងអស់ដែលពាក់ព័ន្ធនៅក្នុងការពិសោធពិព្រឹត្តិការណ៍ ឬ ក៏បាតុភូតណាមួយ។ មិនតែប៉ុណ្ណោះ វាជាបំណិនដែលសិស្សអាចត្រួតពិនិត្យ ឬ គ្រប់គ្រងអថេរទាំងនោះបានយ៉ាងត្រឹមត្រូវ ទៀតផង។ ឧទាហរណ៍ថានៅពេលដែលអ្នកធ្វើការពិសោធន៍មួយដើម្បីស្វែងរកពីឥទ្ធិពលនៃលំហាត់ប្រាណទៅ លើចង្វាក់បេះដូង។ លំហាត់ប្រាណ និងចង្វាក់បេះដូងគឺជាអថេរ ប៉ុន្តែចង្វាក់បេះដូងអាចខុសគ្នាពីមនុស្ស ម្នាក់ទៅមនុស្សម្នាក់ទៀតបាន។ ដូច្នេះអញ្ញត្តិទាំងនោះ គួរត្រូវគ្រប់គ្រងតាមរយៈការវាស់ចង្វាក់បេះដូងរបស់មនុស្ស តែម្នាក់នៅមុន និងក្រោយពេលធ្វើលំហាត់ប្រាណ។

3.2.8 បំណិនក្នុងការបង្កើតសម្មតិកម្ម

បំណិនក្នុងការបង្កើតសម្មតិកម្មគឺ ជាបំណិនក្នុងការគិតយ៉ាងហ្មត់ចត់ ដើម្បីឱ្យគេបង្កើតបាននូវសម្មតិកម្មមួយដែលអាចធ្វើតេស្តបាន។ ពេលធ្វើពិសោធន៍សិស្សត្រូវការបំណិននេះជាការចាំបាច់ដើម្បី ត្រួសត្រាយការពិសោធន៍។ តាមធម្មតាសិស្សភាគច្រើនច្រឡំគ្នារវាងការទស្សន៍ទាយ និងការបង្កើតសម្មតិកម្ម។ ខណៈដែលបំណិនទាំងពីរនេះខុសគ្នាទាំងស្រុង ការទស្សន៍ទាយគឺផ្អែកលើការសង្កេត និងការសន្និដ្ឋាន។ ឯការបង្កើតសម្មតិកម្មគឺ ជាដំណើរការដែលបានគិតយ៉ាងល្អិតល្អន់ទៅលើ “ ហេតុ និងផល ” និងត្រូវការគិតឱ្យស៊ីជម្រៅជាងការទស្សន៍ទាយ ទើបអាចបង្កើតនូវសម្មតិកម្មមួយដែលសមស្របបាន។

3.2.9 បំណិនក្នុងការកំណត់និយមន័យ

ការស្រាវជ្រាវជាច្រើនបានបង្ហាញថាសិស្សភាគច្រើនមិនអាចកំណត់និយមន័យរបស់ពាក្យគន្លឹះ ឬ ពាក្យបច្ចេកទេសវិទ្យាសាស្ត្របានត្រឹមត្រូវទេ។ បំណិនក្នុងការកំណត់និយមន័យគឺ ជាបំណិនដែលតម្រូវឱ្យសិស្សស្វែង

រកពាក្យគន្លឹះ ឬ ពាក្យបច្ចេកទេសដែលមានក្នុងខ្លឹមសារ រួចប្រាប់និយមន័យឱ្យស្របនឹងបរិបទ ។ ដើម្បីឱ្យសិស្សស្ទាត់ជំនាញលើបំណិននេះ សិស្សត្រូវមានបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រទាំងប្រាំមួយខាងលើ។

3.2.10 បំណិនក្នុងការសង់ក្រាប និងបកស្រាយទិន្នន័យ

បំណិននេះតម្រូវឱ្យសិស្សមានសមត្ថភាពក្នុងការសង់ក្រាប និងបង្កើតជាតារាងដោយផ្អែកទៅលើលទ្ធផលដែលទទួលបាន ហើយវាក៏ជាបំណិនដែលសិស្សអាចពន្យល់បកស្រាយ និងអានក្រាបទាំងនោះ បានត្រឹមត្រូវល្អ។ បំណិននេះតម្រូវឱ្យសិស្សមានបំណិននៃការវិភាគព័ត៌មានមុនក្នុងខ្លួន និងប្រើប្រាស់នូវបំណិនផ្សេងៗ ទៀតជាច្រើនដើម្បីឈានទៅអនុវត្តបំណិននេះបាន។

3.2.11 បំណិនក្នុងការធ្វើពិសោធន៍

ការធ្វើពិសោធន៍គឺជាបំណិនមួយដែលត្រូវការនូវកម្រិតនៃការគិត និងអនុវត្តខ្ពស់។ ការពិសោធន៍តម្រូវឱ្យសិស្សប្រើប្រាស់បញ្ចូលគ្នានូវបំណិនមួយចំនួនដូចជា៖ ការសង្កេត ការទស្សន៍ទាយ ការបង្កើតសម្មតិកម្ម និងការបង្កើតប្លង់ពិសោធន៍។ បំណិនទាំងនេះមានសារៈសំខាន់ពីព្រោះវាអាចជួយសិស្សឆ្លើយសំណួរគន្លឹះ និងសម្រេចបានវត្ថុបំណងមេរៀន។ លើសពីនេះទៀត សិស្សអាចមានសមត្ថភាពធ្វើការពិសោធន៍បាន។ ដំបូងសិស្សត្រូវធ្វើប្លង់ពិសោធន៍មួយដែលប្រាប់ពីរបៀបរុករកឱ្យឃើញនូវបញ្ហា មិនថានៅក្នុងបន្ទប់ពិសោធន៍ ថ្នាក់រៀន ឬ នៅខាងក្រៅសាលារៀនឡើយ។

3.3 វិធីអនុមានរួម និងអនុមានញែក

3.3.1 វិធីអនុមានរួម

អនុមានរួមគឺជាលំនាំនៃការធ្វើសេចក្តីសន្និដ្ឋាន ឬ បង្កើតជាក្បួនទូទៅដោយផ្អែកលើការ សង្កេតចេញពីការគិត និងបទពិសោធន៍ពីអតីតកាល។ វិធីនេះអាចហៅម្យ៉ាងទៀតថាវិធី “ការផ្តើមចេញពីឧទាហរណ៍រួច សន្និដ្ឋានជាបញ្ញត្តិ ឬ រូបមន្ត” ពីព្រោះសិស្សធ្វើការសង្កេតចំណុច ឬ ព្រឹត្តិការណ៍តូចៗ មុនពេលបង្កើតជាសន្និដ្ឋានទូទៅ ឬ ទ្រឹស្តីធំមួយ។ ដើម្បីឱ្យអ្នកយល់កាន់តែច្បាស់ទៅលើដំណើរការធ្វើអនុមានរួម។ ចូរសង្កេតឧទាហរណ៍ ខាងក្រោមនេះ។

ឧទាហរណ៍៖

ការសង្កេត

គ្រូបង្រៀនម្នាក់បានឱ្យសិស្សរស់គាត់ចេញក្រៅថ្នាក់ដើម្បីធ្វើការសង្កេតសត្វល្អិត។ នៅពេលនោះគេបានធ្វើការសង្កេតសត្វល្អិតចំនួនបួនរួមមាន សត្វកន្ទ្រាត ចង្រ្រិត ស្រមោច និងមេអំបៅ។ គេបានសង្កេតឃើញថាសត្វល្អិតទាំងបួននោះមានជើងប្រាំមួយដូចគ្នា។

ទូទៅកម្ម

ពួកគេបានសន្និដ្ឋានថា“សត្វល្អិតទាំងអស់សុទ្ធតែមានជើងប្រាំមួយ”។

3.3.2 វិធីអនុមានព្រែក

វាគឺជាលំនាំដែលជួយពីវិធីអនុមានរួម។ អនុមានព្រែកគឺលំនាំនៃការគិត ឬ ការផ្តល់ហេតុផល ទៅលើអ្វីមួយជាក់លាក់ដោយផ្ដើមចេញពីទ្រឹស្តី ឬ ក្បួនទូទៅ ឬ សេចក្តីសន្និដ្ឋាន ឱ្យទៅជា ចំណុចសង្កេតជាក់លាក់មួយដែលឈានទៅរកទូទៅកម្ម ឬ សន្និដ្ឋានថ្មីមួយដោយផ្អែកលើគោលការណ៍ទូទៅ ការសង្កេតជាក់ស្តែង និងបទពិសោធន៍កន្លងមក។ ក្នុងន័យនេះសិស្សអាចយកទ្រឹស្តីហេតុការណ៍ ឬ ក៏បាតុភូតទូទៅណាមួយមកជ្រៀកបំបែករកអត្ថន័យខ្លឹមសារពិតនៃធាតុផ្សំតូចៗរបស់វាដើម្បីឱ្យយល់កាន់តែច្បាស់ទៅលើការណ៍ទាំងអស់នោះ។

ខាងក្រោមជាឧទាហរណ៍ដែលជួយឱ្យអ្នកកំណត់បានយ៉ាងច្បាស់ពីលំនាំនៃការបង្រៀនតាមវិធីអនុមានព្រែក។

ឧទាហរណ៍៖

ទ្រឹស្តី៖

នៅក្នុងថ្នាក់សិស្សបានអានអំពីចំណែកថ្នាក់របស់សត្វ។

ការសង្កេតនិងការសន្និដ្ឋាន៖

នៅខាងក្រៅថ្នាក់សិស្សម្នាក់បានឃើញសត្វមួយ។ គាត់បានសន្និដ្ឋានថាសត្វនោះគឺជាសត្វល្អិតដោយយោងទៅលើព័ត៌មាននៅក្នុងតារាងចំណែកថ្នាក់សត្វ។

3.4 សន្លឹកកិច្ចការ

សន្លឹកកិច្ចការគឺជាឧបករណ៍មួយដែលចូលរួមជួយជំរុញឱ្យការបង្រៀន និងរៀនរបស់សិស្សកាន់តែមានប្រសិទ្ធភាព។ ធម្មតាសន្លឹកកិច្ចការត្រូវបានរៀបចំឡើងទៅតាមជំហាននៃវិធីវិទ្យាសាស្ត្រ។ សន្លឹកកិច្ចការត្រូវបានចែកជូនដល់សិស្សក្នុងពេលរៀនវិទ្យាសាស្ត្រ។ ជាទូទៅគ្រូចែកសន្លឹកកិច្ចការមុនពេលចាប់ផ្តើមធ្វើពិសោធន៍។ ពេលខ្លះសន្លឹកកិច្ចការត្រូវបានកិបជាប់គ្នាជាសៀវភៅមួយតែម្តង។ ហើយចែកជូនសិស្សតាំងពីដើមឆ្នាំសិក្សាតែម្តង (ក្នុងករណីគ្រូអាចរៀបចំសន្លឹកកិច្ចការសម្រាប់មេរៀនទាំងអស់ក្នុងមួយឆ្នាំសិក្សាបានមុន)។ ខាងក្រោមនេះជាឧទាហរណ៍មួយ ដែលបង្ហាញពីគំរូសន្លឹកកិច្ចការក្នុងមេរៀន “វិធីសាស្ត្រព្រែកល្បាយ(អំបិលនិងដីខ្សាច់)”

គំរូសន្លឹកកិច្ចការ

សន្លឹកកិច្ចការត្រូវ
រៀបចំយ៉ាងណាឱ្យ
សិស្សអាចយល់បាន
ច្បាស់ និងជួយជំរុញ
ការគិតរបស់សិស្ស
និងមានលក្ខណៈ
សាមញ្ញ។

សន្លឹកកិច្ចការ

១ បញ្ហា

ក្មេងប្រុសម្នាក់ត្រូវបានឪពុកបស់គាត់ប្រើឱ្យគាត់ទៅទិញអំបិល។ ចែដន្យពេលត្រឡប់មកវិញ។
ចង់អំបិលនោះបានរហូតពីដៃធ្វើឱ្យចង់អំបិលរហែកហើយកំពប់អំបិលទាំងអស់ទៅលើដីខ្សាច់។
គាត់ភ័យណាស់!!! ព្រោះខ្លាចឪពុកបន្ទោស ណាមួយបើទៅទិញម្តងទៀតគាត់គ្មានលុយសោះនៅក្នុង
ហោប៉ៅ។ គាត់បានគិត ថាតើធ្វើយ៉ាងណាទៅទើបបានអំបិលមកវិញ?

២ សំណួរគន្លឹះ

តើយើងអាចយកក្រាមអំបិលចេញពីល្បាយដីខ្សាច់ និងអំបិលបានតាមរបៀបណា?

៣ សម្មតិកម្ម

តើអ្នកគិតថា មានវិធីណាខ្លះដែលអាចដកយកក្រាមអំបិលចេញពីល្បាយដីខ្សាច់នឹងអំបិលបាន?

- | | |
|----------|----------|
| 1- | 4- |
| 2- | 5- |
| 3- | 6- |

៤ ដំណើរការពិសោធ

ចូរអ្នកសរសេរអំពីដំណើរការនៃវិធីមួយដែលអាចដកយកក្រាមអំបិលចេញពីល្បាយដីខ្សាច់ និង អំបិលនេះ
(រៀបចំពិសោធន៍និងការពិសោធ)។

.....

.....

៥ លទ្ធផល

.....

.....

៦ វិភាគ និង សន្និដ្ឋាន

ចូលប្តូរសរសេរសន្និដ្ឋានពីដំណើរការមួយដែលអាចដកយកក្រាមអំបិលចេញពីល្បាយដីខ្សាច់ និង អំបិល
ក្រោយការពិសោធ។

.....

.....

.....

ចំណាំ៖ ចំពោះសន្លឹកកិច្ចការ យើងអាចធ្វើជាក្រដាសផ្ដេកកាន់តែល្អ ព្រោះវាដូចទៅនឹងប្លង់ក្តារខៀន។
ក្នុងផ្នែកវិភាគ និងសន្និដ្ឋានគ្រូគួរតែសរសេរជាប្លង់ខ្លះដើម្បីឱ្យសិស្សងាយក្នុងការធ្វើសេចក្តីសន្និដ្ឋាន។

3.5 គោលការណ៍សំខាន់ៗរបស់ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបរិះរក

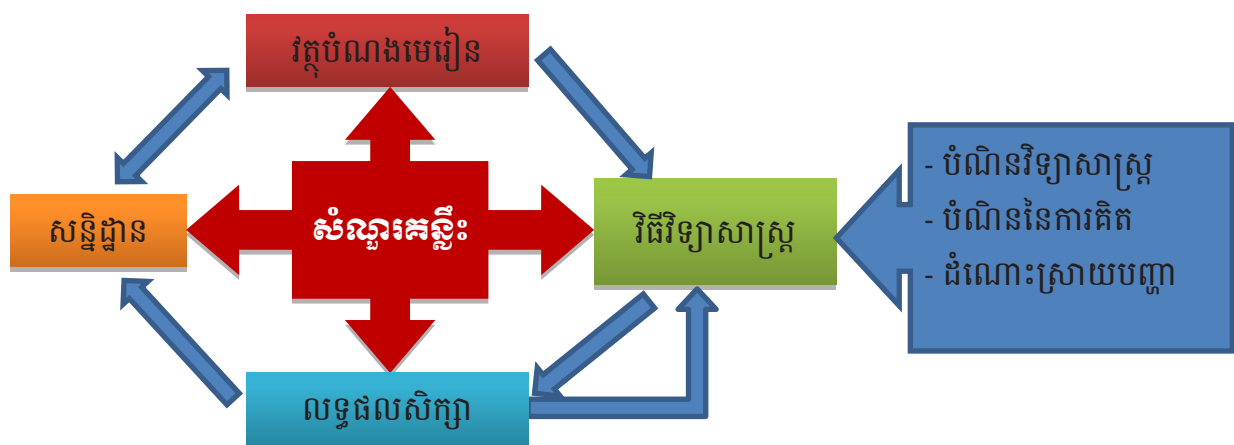
- ការបង្រៀន និងរៀនត្រូវតែមានទំនាក់ទំនងជាមួយភាពពិតជាក់ស្តែង បទពិសោធន៍ និងចំណេះដឹង
ដែលមានស្រាប់របស់សិស្ស។
- គ្រូត្រូវមានវិធីដែលអាចធ្វើឱ្យសិស្សមកកាន់ថ្នាក់រៀនដោយនាំមកនូវជាមួយសំណួរ ឬ បញ្ហាដែលពួក
គេជួបប្រទះ ហើយចង់ចេះ និងឈានទៅដល់ការរុករក។

- ទម្លាប់សិស្សឱ្យប្រើប្រាស់បំណិនផ្សេងៗដូចជាបំណិនក្នុងការគិតពិចារណា បំណិនក្នុងការដោះស្រាយបញ្ហាបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រ ពិសេស “បំណិនក្នុងការសង្កេត” ដែលជាមូលដ្ឋានគ្រឹះសម្រាប់រៀនវិទ្យាសាស្ត្រ។
- ការសិក្សាវិទ្យាសាស្ត្រមិនត្រឹមតែជាការធ្វើសកម្មភាពសិក្សាតែមួយមុខទេ ប៉ុន្តែវាក៏តម្រូវឱ្យសិស្សធ្វើការបកស្រាយហេតុផល ពិភាក្សា និងធ្វើការវិភាគព្រមទាំងអាចធ្វើការសន្និដ្ឋានបានទៀតផងដែរ។
- ក្រៅពីបទពិសោធន៍និងចំណេះដឹងទិន្នន័យដែលមានស្រាប់ផ្សេងៗទៀតក៏ត្រូវប្រើ ដើម្បីជួយក្នុងការបង្រៀននិងរៀនវិទ្យាសាស្ត្របានដែរ។
- ត្រូវលើកទឹកចិត្តឱ្យសិស្សធ្វើការស្វែងរក ជាបុគ្គល ឬជាក្រុមដែលមានការសហការល្អ។

4. លំនាំនៃការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវរក

4.1 រចនាសម្ព័ន្ធការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវរក

តាមពិតដំណាក់កាលនៃការបង្រៀននីមួយៗគឺអាស្រ័យទៅនឹងត្រូវដែលបានរៀបចំ និងបង្រៀនមេរៀននោះ ហើយវាក៏មិនមានរចនាសម្ព័ន្ធជាក់លាក់ណាមួយដែលបានណែនាំដោយអ្នកប្រាជ្ញ ឬ អ្នកស្រាវជ្រាវមុនៗដែរ។ ខាងក្រោមនេះជាការបង្ហាញពីដ្យាក្រាមនៃលំនាំការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវរកឡើងវិញ(ដ្យាក្រាម១) ដើម្បីជាជំនួយដល់លោកអ្នកយល់កាន់តែច្បាស់ពីដំណាក់កាលត្រូវរៀបចំ និងដើរតាមជំហាននីមួយៗ។



ដ្យាក្រាម១៖ លំនាំនៃការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវរក

4.2 ការសរសេរកិច្ចតែងការបង្រៀន

4.2.1 ខ្លឹមសារវិទ្យាសាស្ត្រ

មុនពេល និងក្នុងពេលចាប់ផ្តើមធ្វើកិច្ចតែងការបង្រៀន អ្នកត្រូវតែកំណត់ឱ្យបានច្បាស់ពីបរិមាណនៃខ្លឹមសារដែលត្រូវផ្តល់ឱ្យសិស្ស ពីព្រោះខ្លឹមសារមុខវិជ្ជាវិទ្យាសាស្ត្រមានលក្ខណៈខុសប្លែកពីខ្លឹមសារនៃមុខវិជ្ជាផ្សេងៗទៀត។ ជួនកាលវាពិបាកយល់ ទាមទារឱ្យសិស្សមានបំណិនគិតលំដាប់ខ្ពស់ និងយល់ពាក្យបច្ចេកទេសឱ្យបានច្រើន។ ដូច្នេះអ្នកត្រូវប្រាកដថាខ្លឹមសារមេរៀនវិទ្យាសាស្ត្រដែលអ្នកគ្រោងនឹងឱ្យសិស្សគឺសមស្របទៅនឹងសមត្ថភាពសិស្សដែរ ឬ ទេ ហើយវាមិនខ្លីពេក ឬ មិនវែងពេក។ មិនងាយពេកហើយក៏មិនលំបាកពេកដែរ។ ចំពោះពាក្យបច្ចេកទេស ឬ ពាក្យគន្លឹះ អ្នកត្រូវធ្វើការពិនិត្យ និងន័យព្រមទាំងពន្យល់ឱ្យបានច្បាស់លាស់។ ត្រូវចងចាំថានៅក្នុងដំណើរការនៃការបង្រៀន និងរៀនមុខវិជ្ជាវិទ្យាសាស្ត្រ ពាក្យបច្ចេកទេសគឺត្រូវបានបង្ហាញ និងពន្យល់ដោយគ្រូ ដែលខុសពីការបង្រៀនភាសាខ្មែរ ឬ មុខវិជ្ជាផ្សេងៗទៀត។

4.2.2 វត្ថុបំណង

វត្ថុបំណងត្រូវមានបីវិស័យគឺចំណេះដឹង បំណិន និងឥរិយាបថ។ នៅក្នុងការកំណត់វត្ថុបំណង អ្នកត្រូវធ្វើយ៉ាងណាឱ្យសមស្រប និងក្តោបខ្លឹមសារមេរៀនវិទ្យាសាស្ត្រដែលបានកំណត់។ កិរិយាស័ព្ទ មួយចំនួនមិនត្រូវបានអនុញ្ញាតឱ្យប្រើក្នុងការសរសេរវត្ថុបំណង (កិរិយាស័ព្ទវាស់មិនបាន) ដូចជា៖ ចេះ ស្គាល់ ឬ យល់។ ល។ យើងប្រើតែកិរិយាស័ព្ទណាដែលអាចវាស់បានដូចជា៖ កំណត់ ប្រាប់ ពន្យល់ រៀបរាប់ សង់ក្រាប...ជាដើម។

ម្យ៉ាងវិញទៀតនៅក្នុងវត្ថុបំណងនីមួយៗ អ្នកត្រូវកំណត់ឱ្យបានច្បាស់លាស់នូវលក្ខខណ្ឌ សកម្មភាព និងស្តង់ដារដើម្បីធ្វើឱ្យមេរៀននោះកាន់តែមានប្រសិទ្ធភាព។ អ្នកគួរតែបង្កើតវត្ថុបំណងយ៉ាងណាដោយផ្សារភ្ជាប់ជាមួយមេរៀនដែលរៀនរួចហើយ ក៏ដូចជាមេរៀនបន្ទាប់ទៀតផងដែរ។

4.2.3 ការបង្ហាញបាតុភូត

នៅក្នុងការសរសេរកិច្ចតែងការបង្រៀនក៏ដូចជានៅក្នុងលំនាំនៃការបង្រៀនផ្ទាល់ ការបង្ហាញបាតុភូតត្រូវបានធ្វើឡើងនៅក្នុងចុងជំហានទី២ និងដើមជំហានទី៣។ ការបង្ហាញបាតុភូតមានរយៈពេលប្រមាណជា ៥ទៅ ៧នាទីប៉ុណ្ណោះ។ អ្នកត្រូវរៀបចំសកម្មភាព ដោយប្រើជាផ្ទាំងរូបភាព និទានរឿងខ្លីៗ ឱ្យសិស្សលេងវត្ថុពិតឱ្យសិស្សសង្កេតការបង្ហាញរបស់គ្រូ ឱ្យសិស្សធ្វើ ពិសោធន៍ងាយៗដោយខ្លួនឯង ឱ្យសិស្សសង្កេតរុក្ខជាតិធម្មជាតិ ឬ បាតុភូតជាក់ស្តែង ឬ ក៏ប្រើវីដេអូជាក់លាក់ណាមួយ។ អ្នកត្រូវធ្វើយ៉ាងណា ឱ្យសិស្សកាន់តែមានចម្ងល់ និងចង់ធ្វើការស្រាវជ្រាវរុករក។ ជាងនេះទៅទៀត អ្នកអាចបញ្ចូលសំណួរផ្សេងៗ ដើម្បីជួយបំផុសគំនិតសិស្សឱ្យមានការគិតកម្រិតខ្ពស់។

4.2.4 សំណួរគន្លឹះ

សំណួរគន្លឹះគឺជាសំណួរគោលសំខាន់នៅក្នុងមេរៀន។ អ្នកត្រូវដាក់វានៅខាងក្រោមបន្ទាប់ពីបង្ហាញបាតុភូត។ សំណួរគន្លឹះជាសំណួរដែលត្រូវបានបង្កើតឡើងដោយសិស្ស ឬ គ្រូ។ សូមអានចំណុច 5.1 ពីរបៀបបង្កើតសំណួរគន្លឹះ។

4.2.5 សកម្មភាព

ក្នុងសកម្មភាពត្រូវតែរៀបចំយ៉ាងណាតាមលំដាប់លំដោយ និងអាចជួយសិស្សទទួលបាននូវចំណេះដឹងបំណិន និង អភិវឌ្ឍការគិតរបស់ពួកគេ។ សកម្មភាពទាំងនោះសិស្ស និងគ្រូត្រូវធ្វើក្នុងម៉ោងសិក្សា។ ធម្មតានៅក្នុងមេរៀនមួយមានសកម្មភាពជាច្រើនដែលត្រូវបញ្ចូល។ សកម្មភាពទាំងនោះចាំបាច់ត្រូវតែទាក់ទងគ្នាពីចំណុចមួយទៅចំណុចមួយទៀត។ ដូចនេះមុននឹងសម្រេចបញ្ចូលសកម្មភាពមួយទៅក្នុងកិច្ចតែងការអ្នកត្រូវដឹងច្បាស់ថា៖

- តើសកម្មភាពនោះនឹងបម្រើឱ្យចំណុច ឬ ខ្លឹមសារណាមួយហើយអាចជួយឱ្យសិស្សគិតពីអ្វីខ្លះ?
- តើសកម្មភាពនោះនឹងធ្វើឱ្យសិស្សគិតអំពីអ្វី ? គិតកម្រិតណា ?
- តើសកម្មភាពនោះអាចនាំសិស្សឱ្យមានគំនិតកាន់ត្រង់ ឬ ក៏វាបង្ហាញពីការកាន់ត្រង់ដែរឬទេ?
- តើសកម្មភាពនោះមានទំនាក់ទំនងនឹងសកម្មភាពផ្សេងៗដែរឬទេ?

សកម្មភាពអាចជាការសម្តែងតួ ល្បែងសិក្សា ការឡើងបកស្រាយ ការពន្យល់ពីរូបភាព ការធ្វើពិសោធន៍ ការរាយការណ៍ ការសួរសំណួរ ការឆ្លើយសំណួរ ការទស្សនាវីដេអូ ឬ ទូរទស្សន៍ ការពិភាក្សាការបង្ហាញលទ្ធផល និងអាចជាសកម្មភាពផ្សេងៗទៀតជាច្រើន។ អ្នកក៏ត្រូវកំណត់ឱ្យបានច្បាស់ថាសកម្មភាពណា ត្រូវធ្វើសកម្មភាពណាសិស្សជាអ្នកធ្វើ សកម្មភាពណាដែលគ្រូ និងសិស្សត្រូវរួមគ្នាធ្វើ ឬ ក៏ត្រូវធ្វើជាក្រុម ឬ ជាបុគ្គលជាដើម។ ប៉ុន្តែក្នុងការរៀបសកម្មភាពឱ្យបានល្អ អ្នកចាំបាច់ត្រូវតែគិតពីសមត្ថភាពលទ្ធភាព និងភាពអំណោយផលផងដែរ។ ដូចជាបញ្ហាសិស្ស បញ្ហាបរិស្ថាន សម្ភារៈ រយៈពេល ស្ថានភាព និងទំហំថ្នាក់រៀនបន្ទប់ពិសោធន៍ និងស្ថានភាពផ្សេងៗទៀតនៅក្នុងសាលារបស់អ្នក។

4.2.6 ពិសោធន៍

ការពិសោធន៍គឺជាសកម្មភាពមួយក្នុងចំណោមសកម្មភាពជាច្រើនដែលត្រូវបញ្ចូលទៅក្នុងកិច្ចតែងការ ឬ ការបង្រៀន។ អ្នកត្រូវចងចាំថា មិនមែនគ្រប់មេរៀនទាំងអស់សុទ្ធតែត្រូវមានពិសោធន៍នោះទេ។ ដូចនេះចំពោះមេរៀនដែលត្រូវមានពិសោធន៍ អ្នកត្រូវតែគិតពីរបៀបពិសោធន៍មួយដែលសិស្សអាចអនុវត្តបាន។ ក្នុងការបង្រៀនជាក់ស្តែង ប្លង់ពិសោធន៍ និងពិសោធន៍សិស្សជាអ្នករៀបចំ និងធ្វើដោយខ្លួនឯង។ បើសិស្សបង្កើតប្លង់ពិសោធន៍មិនបាន គ្រូជាអ្នកណែនាំ។ សកម្មភាពពិសោធន៍ត្រូវសរសេរចូលក្នុងជំហានទីបី។ បើអាចធ្វើបានអ្នកត្រូវ

តែគិតពីរបៀបពិសោធន៍ផ្សេងៗទៀតដែលសិស្សមិនអាចគិតឃើញ បន្ទាប់ពីដាក់សម្មតិកម្ម។ ប៉ុន្តែមិនចាំបាច់សរសេររបៀបពិសោធន៍ទាំងនោះចូលក្នុងកិច្ចតែងការទេ។

4.2.7 សេចក្តីសន្និដ្ឋាន

សេចក្តីសន្និដ្ឋានគឺជាផ្នែកចុងក្រោយនៃជំហាន៣នៃកិច្ចតែងការ។ សេចក្តីសន្និដ្ឋានគឺជាចំណុចមួយអាចឱ្យគ្រូដឹងបានថា តើសិស្សរបស់គាត់បានសម្រេចវត្ថុបំណងមេរៀនដែលបានគ្រោងទុកដែរ ឬ ទេ។ បន្ទាប់ពីសិស្សប្រមូលព័ត៌មានបានច្បាស់លាស់ហើយនៅក្នុងការពិសោធន៍ ឬការសង្កេតគ្រូត្រូវដឹកនាំ និងជំរុញលើកទឹកចិត្តសិស្សឱ្យទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋានមួយដែលអាចទទួលយកបាន។ បើទោះជាសេចក្តីសន្និដ្ឋានត្រូវបានលើកទឹកចិត្តឱ្យសិស្សជាអ្នកទាញរកក៏ដោយ គ្រូត្រូវតែគិតទុកជាមុននូវសេចក្តីសន្និដ្ឋានមួយដែលត្រឹមត្រូវ ហើយសរសេរវាចូលទៅក្នុងកិច្ចតែងការបង្រៀន។ គ្រូត្រូវធ្វើយ៉ាងណាឱ្យ សេចក្តីសន្និដ្ឋាន សំណួរគន្លឹះ វត្ថុបំណងមេរៀន និង ខ្លឹមសារមេរៀនវិទ្យាសាស្ត្រដែលបានគ្រោងទុកគឺត្រូវតែស្របគ្នា។ ការគិតទុកជាមុនអំពីសេចក្តីសន្និដ្ឋាននឹងជួយឱ្យអ្នកផ្តល់យោបល់ដល់សិស្ស ត្រូវចំគោលដៅ និង ជួយពួកគេឱ្យបង្កើត បានសេចក្តីសន្និដ្ឋានមួយយ៉ាងល្អ និងមានលក្ខណៈទូទៅ។

4.2.8 ផ្នែកផ្សេងៗទៀតនៃកិច្ចតែងការ

ចំពោះចំណុចដែលនៅសល់ដូចជាការសរសេរកិច្ចតែងការបង្រៀនតាមជំហាននីមួយៗគឺត្រូវធ្វើទៅតាមលំនាំរបស់ក្រសួងអប់រំដែលបានណែនាំ។

អ្នកអាចបញ្ចូល៖

- ប្រភេទ និងចំនួនសម្ភារៈដែលត្រូវប្រើ។
- ការត្រួតពិនិត្យអវត្តមាន អនាម័យ និងរបៀបរៀបរយក្នុងថ្នាក់ ត្រូវដាក់ក្នុងជំហានទី១។
- សំណួរមួយចំនួន និងខ្លឹមសារមួយចំនួនសម្រាប់ ពង្រឹង និងពង្រីកចំណេះដឹងដល់សិស្សត្រូវដាក់នៅក្នុងជំហាន៤។
- កិច្ចការផ្ទះ និងបណ្តាំធ្វើត្រូវដាក់នៅក្នុងជំហានទី៥។ កិច្ចការផ្ទះអ្នកគួរតែដាក់ការងារស្រាវជ្រាវនៅផ្ទះ ឬ នៅក្នុងបណ្ណាល័យ។ កិច្ចការទាំងនេះត្រូវតែទាក់ទងទៅនឹងខ្លឹមសារមេរៀនដែលបានរៀនហើយ។ ពិសេសត្រូវតែទាក់ទងទៅនឹងមេរៀនដែលនឹងត្រូវលើកយកមកបង្រៀននៅម៉ោងក្រោយផងដែរ។
- សន្លឹកកិច្ចការ ជាផ្នែកដាច់ដោយឡែកមួយ ។ អ្នកត្រូវបង្កើតវា មួយផ្សេងពីកិច្ចតែងការ ដោយប្រើក្រដាសផ្សេងៗ ព្រោះវាជាទូទៅត្រូវចែកជូនដល់សិស្សដើម្បីបំពេញ និងជាឧបករណ៍រុករក។ សន្លឹកកិច្ចការគួរតែត្រូវធ្វើឡើងតែមួយទំព័របានហើយដើម្បីងាយស្រួលក្នុងការថតចម្លង។

ឧទាហរណ៍កិច្ចតែងការបង្រៀន

- មុខវិជ្ជា៖ វិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត
- មេរៀនទី១៣
- ចំណងជើងមេរៀន អង្គធាតុសុទ្ធ និងល្បាយ
- រយៈពេល៖ ៥០នាទី
- ថ្នាក់ទី៦
- ដកស្រង់ពី៖
 - សៀវភៅសិក្សាគោលទំព័រទី៨៤ បោះពុម្ពឆ្នាំ២០១១

1 - វត្ថុបំណង

បន្ទាប់ពីបានបញ្ចប់មេរៀននេះ សិស្ស៖

- រៀបរាប់ពីវិធីនៃការញែកល្បាយអំបិល និងដីខ្សាច់បានត្រឹមត្រូវតាមរយៈពិសោធន៍តាមក្រុម។
- ពន្យល់ពីដំណើរការនៃការញែកល្បាយអំបិល និងដីខ្សាច់បានត្រឹមត្រូវតាមរយៈការពិសោធន៍តាមក្រុម។
- មានបម្រុងប្រយ័ត្ន និងចូលចិត្តធ្វើពិសោធន៍ទាក់ទងនឹងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃ។

2 - សម្ភារៈ

- គ្រូ៖ កែវជ័រ ចង្ក្រានហ្គាស ស្លាបព្រា ខ្នុរ បានអាណុយមីញ៉ូមតូចៗ ជើងទម្រ ដីឡាវ ក្រដាសចម្រោះ ក្រដាសជូតមាត់ កន្សែងត្រជាក់ អំបិល ស្ករស ដីខ្សាច់ ទឹក ផ្ទាំងក្រដាសធំ ស្កុតហ្វឺត។
- សិស្ស៖ សៀវភៅកត់ត្រា សន្លឹកកិច្ចការ បិទ។

3 - លំនាំការបង្រៀន

សកម្មភាពគ្រូ	ខ្លឹមសារ	សកម្មភាពសិស្ស
- ត្រួតពិនិត្យ អនាម័យ អវត្តមាន និងសណ្តាប់ធ្នាប់	ជំហានទី១ អនាម័យ អវត្តមាន និងសណ្តាប់ធ្នាប់	- ប្រធានថ្នាក់ឡើងរាយការណ៍
- គ្រូបង្ហាញល្បាយដុំ ថ្មនឹងគ្រាប់ឃ្លី ដុំថ្ម ធុង និង ដីខ្សាច់ ដីខ្សាច់ និងទឹកអាល់កុល	ជំហានទី២ ការលាយរូបធាតុទាំងនេះ យើង	- សង្កេតនិងគិត

និងទឹក។ សំណួរ៖ តើការលាយរូបធាតុទាំងនេះ យើងទទួលបានអ្វី? - ដូចម្តេចហៅថាឈ្មោះ? - តាមរយៈការបង្ហាញខាងលើ, តើឈ្មោះមានប៉ុន្មានប្រភេទ? អ្វីខ្លះ? - ឱស្សឡើងចង្អុលបង្ហាញពីឈ្មោះមិនស្មើសាច់ និងឱស្សនិយមន័យឈ្មោះមិនស្មើសាច់។ - ឱស្សឡើងចង្អុលបង្ហាញពីឈ្មោះស្មើសាច់ និងឱស្សនិយមន័យឈ្មោះស្មើសាច់។ - គ្រូបង្ហាញឈ្មោះអំបិលនិងដីខ្សាច់។តើនេះជាប្រភេទឈ្មោះអ្វី?	ទទួលបានឈ្មោះ។ -និយមន័យឈ្មោះ។ -ប្រភេទនៃឈ្មោះ -និយមន័យឈ្មោះ មិនស្មើសាច់ និងឈ្មោះស្មើសាច់ ភ្ជាប់ទៅនឹងបញ្ហា	- ការលាយ ឈ្មោះ ដុំថ្មនឹងគ្រាប់ឬអាល់កុលនិងទឹក - ការដាក់លាយវត្ថុ ឬរូបធាតុពីរប្រើបញ្ចូលគ្នាហៅថាឈ្មោះ។ - ឈ្មោះមានពីរប្រភេទគឺ ឈ្មោះស្មើសាច់ និងឈ្មោះស្មើសាច់។ - ឈ្មោះមិនស្មើសាច់គឺឈ្មោះទាំងឡាយណាដែលយើងអាចមើលឃើញជាស ឬធាតុបង្ករបស់វាដោយភ្នែកទទេរ ឬកែវពង្រីក។ -ឈ្មោះស្មើសាច់គឺជាឈ្មោះទាំងឡាយណាដែលយើងមិនអាចមើលឃើញជាស ឬ ធាតុបង្ករបស់វាដោយភ្នែកទទេរ ឬ កែវពង្រីក។ ហើយគ្រប់ចំណុចទាំងអស់ ក្នុងឈ្មោះដូចគ្នាបេះបិទ។ - ឈ្មោះមិនស្មើសាច់
- គ្រូចែកសន្លឹកកិច្ចការ	ជំហានទី៣ ដាក់បញ្ហា និងសំណួរគន្លឹះ	- ទទួលនឹងអានបញ្ហានៅលើសន្លឹកកិច្ចការ
តើយើងអាចញែកយកអំបិលចេញពីឈ្មោះអំបិលនិងដីខ្សាច់បានដោយរបៀបណា?		
- ឱស្សឡើងសរសេរពីវិធីញែកឈ្មោះដែល	ទស្សន៍ទាយពីវិធីញែកឈ្មោះ	- រែង - រើស

គេបានគិតនៅលើសន្លឹក កិច្ចការ (ចំនុច១)។ - ឱ្យសិស្សគិត និងជ្រើសរើស រកវិធីក្នុងការញែកល្បាយចូលក្នុង សន្លឹកកិច្ចការ (ចំនុច២)។ - ឱ្យសិស្សឡើងបង្ហាញពីដំណើរ ការញែកល្បាយដែលពួកគេបាន គិត។ - ចែកសម្ភារៈនិងឱ្យសិស្សធ្វើ ពិសោធន៍។ ត្រួតពិនិត្យតាមក្រុម។ - ឱ្យសិស្សកត់ត្រាលទ្ធផលដាក់ លើសន្លឹកកិច្ចការនិងក្រដាស ផ្ទាំងធំ។ - ឱ្យសិស្សឡើងបង្ហាញពីលទ្ធផល ក្រោយពីពិសោធន៍រួច។ - តើពិតជាបានអំបិលមកវិញទេ? - ឱ្យសិស្សធ្វើសេចក្តីសន្និដ្ឋាន	បង្ហាញពីប្លង់ពិសោធន៍ សំយោគពី (ធ្វើប្លង់ពិសោធន៍) ពិសោធន៍ ប្រមូលលទ្ធផល - ក្រោយពី“រំហូត” ពិតជាអាចញែកយក អំបិលចេញពី ល្បាយដីខ្សាច់និង អំបិលបានមែន ។ សន្និដ្ឋាន - ក្រោយពីពិសោធន៍យើង សន្និដ្ឋានបានថា ដើម្បីទទួល បានអំបិលវិញ យើងត្រូវ ប្រើវិធី 1- កើបទាំងអំបិលទាំងខ្សាច់។ 2- យកល្បាយរំលាយក្នុងទឹក។ 3- កូរឱ្យអំបិលរលាយអស់។ 4- ច្រោះយកដីខ្សាច់ចេញ។ 5- យកទឹកអំបិលទៅរំងាស់ ឬ រំហូត។ 6- យើងនឹងទទួលបានក្រាម អំបិលវិញ។	- កើប - រំលាយ - ចម្រោះ - បំណិត - រំហូត - ឡើងបង្ហាញការគិតរបស់គេ 1- យកល្បាយរំលាយក្នុងទឹក។ 2- កូរឱ្យអំបិលរលាយ។ 3- ច្រោះយកដីខ្សាច់ចេញ។ 4- យកទឹកអំបិលទៅរំងាស់។ ឬ រំហូត។ - ពិសោធន៍តាមការសំយោគ។ - សិស្សកត់ត្រាលទ្ធផលតាម ក្រុមរៀងខ្លួន។ - ក្រោយពី“រំហូត” ពិតជាអាចញែក យកអំបិលចេញពីល្បាយដីខ្សាច់ និង អំបិលបានមែន ដោយយើងត្រូវ៖ 1- កើបទាំងអំបិលទាំងខ្សាច់។ 2- យកល្បាយរលាយទឹក។ 3 - កូរឱ្យអំបិលរលាយអស់។ 4- ច្រោះយកដីខ្សាច់ចេញ។ 5- យកទឹកអំបិលទៅរំងាស់ឬ រំហូត។ 6- យើងនឹងទទួលបានក្រាម អំបិលវិញ។ ដូចនេះ ដើម្បីញែកយកអំបិលពីដី
--	---	--

		ខ្សាច់ ។ យើងមានវិធី រំលាយ ព្រោះ រំងាប់ រំហួត ។
- បង្ហាញល្បាយរវាង សួរស និង ទឹក រួចសួរថា តើនេះជាល្បាយអ្វី? ហេតុអ្វី? - បន្ទាប់មកទៀត កូរវាឱ្យរលាយ សួរសអស់។ រួចសួរ តើនេះជា ល្បាយអ្វី? ហេតុអ្វី? - សួរសិស្សប្រសិនបើម្ចាស់យើង ទិញអំបិលពីផ្សារ មានលក្ខណៈ ខ្មៅ មិនស្អាត។ តើយើងមាន វិធីអ្វី? ដើម្បីបានអំបិលស្អាត ដូចអំបិលអ៊ុយ៉ុតយកមកប្រើ។	ជំហានទី៤ ពង្រឹង និងពង្រីកចំណេះដឹង	- វាជាល្បាយមិនស្មើសាច់ ព្រោះ យើងអាចមើលឃើញនូវធាតុ បង្ករបស់វាដោយភ្នែកទទេបាន។ - វាជាល្បាយស្មើសាច់ព្រោះ យើងមិនអាចមើលឃើញនូវធាតុ ឬធាតុបង្ករបស់វាបានទេ។ ចំណាំ៖ បើសិនជាសិស្សអាច ឆ្លើយថាវាជា “សូលុយស្យុង” នោះរឹតតែប្រសើរ។ - ចម្លើយសិស្ស ប្រាកដជាដូចវិធី ខាងលើ។
- ចុះក្នុងករណីបើសួរកំពប់ លើដីខ្សាច់វិញ។ តើយើងអាច ប្រើវិធីដូចខាងលើ ដើម្បីទាញ យកស្ករមកវិញបានដែរឬទេ? - ក្រៅពីវិធីខាងលើ តើមានវិធី អ្វីខ្លះទៀតដើម្បីញែកល្បាយ?	ជំហានទី៥ ការងារផ្ទះ និងស្រាវជ្រាវ	- កត់ត្រាកិច្ចការផ្ទះនឹងស្រាវ ជ្រាវពិសោធន៍នៅផ្ទះ និងបង្ហាញលទ្ធផលនៅអាទិត្យ ឬម៉ោងក្រោយ។

5. បញ្ហា និងដំណោះស្រាយមួយចំនួន

5.1 របៀបបង្កើតសំណួរគន្លឹះ

អ្នកស្រាវជ្រាវភាគច្រើនបាននិយាយថា ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តន៍គឺជាការបង្រៀន និងរៀន ដោយពឹងផ្អែកលើ “សំណួរ”។ ជាការពិតនៅក្នុងដំណើរការណ៍នៃការសិក្សាមេរៀនមួយបានប្រើប្រាស់នូវសំណួរ ជាច្រើនដែលហៅថា “សំណួរបំផុស” ជាជំនួយដែលនាំឱ្យសិស្សគិត និងរុករកបាន។ ក្នុងចំណោមសំណួរ ទាំងនោះត្រូវមានសំណួរតែមួយគត់ ដែលចាំបាច់ និងសំខាន់សម្រាប់ឱ្យសិស្សប្រើយាន្តក្នុងការរុករក។ សំណួរ នោះហៅថា “សំណួរគន្លឹះ” ។ ចម្លើយរបស់វាត្រូវតែជាខ្លឹមសារដែលបានកំណត់នៅក្នុងវត្ថុបំណង និងជាមេរៀន សង្ខេបដែលត្រូវបានគ្រោងទុក។ សំណួរគន្លឹះគួរតែមានលក្ខណៈសមស្របទៅនឹងសមត្ថភាពរបស់សិស្ស និង

ជួយជំរុញការគិតរបស់សិស្សឱ្យកាន់តែសកម្មឡើង។ ជាងនេះទៅទៀតដើម្បីបង្កើតសំណួរគន្លឹះបានល្អ គ្រូត្រូវតែ គិតឱ្យបានល្អិតល្អន់ទៅដល់៖

- **ចំណេះដឹងវិទ្យាសាស្ត្រជាមូលដ្ឋានដែលត្រូវផ្តល់ដល់សិស្ស**

បន្ទាប់ពីគ្រូបានគ្រោងខ្លឹមសាររួចហើយ គាត់ត្រូវប្រាកដថា សំណួរគន្លឹះដែលបានបង្កើតមានវិសាលភាព គ្រប់គ្រាន់ និងគ្របដណ្តប់ខ្លឹមសារទាំងនេះ ព្រមទាំងជួយជំរុញសិស្សឱ្យរិះរក នូវចំណេះដឹងទាំងនោះ បាន។ មានន័យថា បើសិនជាសិស្សឆ្លើយបានចម្លើយគឺជាខ្លឹមសារ ដែលបានគ្រោងទុកក្នុងវត្ថុបំណង។

- **ចំណេះដឹងមានស្រាប់**

ចំណុចនេះជាចំណុចសំខាន់បំផុតដែលគ្រូត្រូវតែកំណត់ឱ្យបានមុននឹងដំណើរការរិះរក។ ក្នុងការបង្កើត សំណួរគន្លឹះ ចាំបាច់ត្រូវតែផ្សារភ្ជាប់ជាមួយចំណេះដឹងដែលមានស្រាប់របស់សិស្ស។ ដូច្នេះហើយគ្រូត្រូវ តែគិតឱ្យបានច្បាស់ថា តើសំណួរគន្លឹះដែលយើងកំពុងបង្កើតនេះ សមស្របជាមួយ ចំណេះដឹងដែល មានស្រាប់របស់សិស្សដែរឬទេ? ហើយកម្រិតណា? តើសំណួរនេះនឹងជំរុញសិស្សឱ្យរិះរកបានចំណេះ ដឹងថ្មីអ្វីខ្លះ?

- **ប្រភេទ និង កម្រិតនៃសំណួរគន្លឹះ**

សំណួរគន្លឹះគឺមិនមែនជាប្រភេទសំណួរខ្លី ដែលគ្រាន់តែមានចម្លើយត្រឹមតែ (បាទ/ ទេ) ប៉ុណ្ណោះទេ ពីព្រោះវាមិនបានជំរុញឱ្យសិស្សគិតច្រើន។ វាគ្រាន់តែតម្រូវឱ្យសិស្សឆ្លើយថា “ បាទ” ឬ “ទេ” វាជា ការស្រេច។ សំណួរគន្លឹះក៏មិនគួរផ្តើមឡើងដោយពាក្យ “ហេតុអ្វី ” ដែរ ព្រោះវាជាសំណួរមួយ មាន លក្ខណៈជ្រៅពេក ដែលតម្រូវឱ្យសិស្សត្រូវស្វែងរកហេតុផលជាច្រើនដើម្បីអះអាង។ មិនតែប៉ុណ្ណោះ វាក៏តម្រូវឱ្យសិស្សប្រើប្រាស់នូវបំណិនខ្ពស់ៗដូចជាបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រកម្រិតខ្ពស់ បំណិននៃការគិត កម្រិតខ្ពស់ និងបំណិននៃការដោះស្រាយបញ្ហាកម្រិតខ្ពស់ជាដើម។ ត្រង់ចំណុចនេះ គ្រូគួរតែគិតឱ្យ បានច្បាស់ទៅលើប្រភេទ និងកម្រិតសំណួរ។ សូមមើលប្រភេទសំណួរដែលក្រសួរអប់រំបានណែនាំ និងដាក់ឱ្យប្រើប្រាស់(សៀវភៅវិធីបំណិនវិជ្ជាជីវៈ បោះពុម្ពឆ្នាំ២០០៩ និងសៀវភៅវិធីវាយតម្លៃក្នុង ដំណើរការសិក្សា បោះពុម្ពឆ្នាំ២០០១)។

- **សកម្មភាព និងលទ្ធផលដែលអាចកើតមាន**

នៅពេលបង្កើតសំណួរគន្លឹះ គ្រូត្រូវប្រមើលមើលថា តើសកម្មភាពអ្វីខ្លះដែលត្រូវធ្វើ ដើម្បីប្រើ ឱ្យសំណួរគន្លឹះ និងអាចឈានទៅដល់ការសម្រេចបានខ្លឹមសារមេរៀន? តើលទ្ធផលបែបណាខ្លះដែល បានពីការគិតរបស់សិស្ស នៅជុំវិញដំណើរការរុករកចម្លើយនៃសំណួរគន្លឹះនេះ? តើចំណុចមួយណា ដែលអាចជួយសិស្សឱ្យឆ្លើយសំណួរគន្លឹះបាន?

ដូចនេះបើសំណួរគន្លឹះណាដែលតម្រូវឱ្យមានសកម្មភាពច្រើន ទើបអាចសម្រេច វត្ថុបំណងបាន គ្រូត្រូវតែគិត និងធ្វើវាឡើងវិញ។ បើសិនជាគ្រូគិតថាលទ្ធផល ឬ ចម្លើយអាចមានច្រើនខុសពីខ្លឹមសារ ដែលយើងគ្រោងទុក គ្រូត្រូវតែគិត និងរៀបចំកែតម្រូវឡើងវិញ។

ឧទាហរណ៍

- **ការយល់ដឹង:** តើភ្នែករបស់យើងអាចមើលឃើញវត្ថុដោយរបៀបណា? (ជាការពិសោធន៍ដើម្បីយល់ដឹងពីរបៀបដែលភ្នែកធ្វើការ)។
- **ការអនុវត្ត:** តើសត្វដែលរស់នៅក្នុងបរិវេណសាលាស្ថិតនៅក្នុងចំណែកថ្នាក់សត្វអ្វីខ្លះ? (សិស្សប្រើប្រាស់តារាងចំណែកថ្នាក់សត្វ)។
- **ការវិភាគ:** តើអាកាសធាតុប្រែប្រួលយ៉ាងដូចម្តេចទៅតាមពេលវេលា? (សិស្សធ្វើការវិភាគទិន្នន័យ និងរៀបរាប់ពីបម្រែបម្រួលទាំងនេះ)។
- **រង្វាយតម្លៃ:** ហេតុអ្វីបានជាមានថ្ងៃ និងយប់? តុក្កតាគំនិតត្រូវបានផ្តល់ដល់សិស្ស (រូបភាពដែលបង្ហាញពីការយល់ឃើញផ្សេងៗគ្នាលើប្រធានបទ ឬ អំណះអំណាងមួយ)។ សិស្សធ្វើការពិភាក្សាដើម្បីជ្រើសរើសយកចម្លើយដែលត្រឹមត្រូវបំផុត។ ចំពោះចម្លើយដែលត្រឹមត្រូវគឺពីងលើហេតុផលដែលបានផ្តល់។
- **ការបង្កើតថ្មី:** តើយើងអាចញែកល្បាយអំបិល និងដីខ្សាច់បានដោយរបៀបណា? សិស្សត្រូវរៀបចំរបៀបពិសោធន៍ដោយខ្លួនឯង។ ពួកគេរៀបចំពីដំណោះស្រាយដែលអាចកើតមាន។

- លក្ខខណ្ឌអំណោយផល និងមិនអំណោយផល (បរិស្ថាន បន្ទប់ និងសម្ភារៈពិសោធន៍)

បន្ទាប់ពីគ្រូបានគិតពីសកម្មភាព និងលទ្ធផលហើយ គ្រូក៏ត្រូវចាប់អារម្មណ៍ផងដែរចំពោះភាពអំណោយផល និងមិនអំណោយផលដល់សកម្មភាពនោះ។ គ្រូប្រហែលជាជួបប្រទះនូវកង្វះខាតជាច្រើនដូចជា កង្វះខាតសម្ភារៈក្នុងការបម្រើឱ្យការរៀន និងបង្រៀននឹងអាចជាលក្ខខណ្ឌផ្សេងៗជាច្រើន។ មិនត្រឹមតែប៉ុណ្ណោះ គ្រូក៏ត្រូវគិតពីបញ្ហាមួយចំនួនដែរដូចជា៖

- តើសំណួរគន្លឹះតម្រូវឱ្យសិស្សធ្វើសកម្មភាពក្រៅថ្នាក់ ក្នុងថ្នាក់ ឬក្នុងទីពិសោធន៍?
- តើមានបន្ទប់ ឬទីកន្លែងសម្រាប់ធ្វើសកម្មភាពនោះដែរឬទេ?
- តើសម្ភារៈអ្វីខ្លះដែលត្រូវការ?
- តើសម្ភារៈទាំងនោះមានហើយឬនៅ? បើគ្មាន តើត្រូវរៀបចំ និងផលិតយ៉ាងណា?

5.2 ការសម្របសម្រួលការងារក្រុម

ការសម្របសម្រួលការងារក្រុមគឺជាវិធីជួយលើកទឹកចិត្ត និងជំរុញសិស្ស ឱ្យមានអន្តរកម្មយ៉ាងសកម្មនៅក្នុងក្រុមការងាររបស់ពួកគេ ដើម្បីរកកន្លឹមសារវិទ្យាសាស្ត្រ ឬ ក្នុងការអភិវឌ្ឍបំណិន។ គ្រូអាចណែនាំដោយដើរតួនាទីជាអ្នកជួយណែនាំ ស្វែងរក ចាត់ចែង និងជាអ្នកនាំមុខ ព្រមទាំងជាគំរូដល់ពួកគេផងដែរ។ នៅក្នុងដំណើរការ គ្រូអាចរើសយកតួនាទីណា មួយមកអនុវត្ត ក្នុងចំណោមតួនាទីខាងលើក៏បាន។ វាអាស្រ័យនៅ

នឹងពេលវេលា លក្ខខណ្ឌ និងស្ថានភាពជាក់ស្តែង។ ការសម្របសម្រួលការងារក្រុមស្តាប់ទៅហាក់ដូចជាងាយ ទេ។ ប៉ុន្តែវាពិបាកក្នុងការធ្វើឱ្យក្រុមការងារមានភាពសកម្ម និងអាចបង្កើតអ្វីដែលថ្មីបាន។ អ្នកសម្របសម្រួល ត្រូវតែមានចំណេះដឹងខ្ពស់ និងចេះបត់បែនទៅតាមកាលៈទេសៈ។ ក្នុងដំណាក់កាលនេះមានបញ្ហាជាច្រើនដែល អាចកើតមានឡើងដូចជា មានសិស្សខ្លះមិនចូលរួមធ្វើការងារក្នុងក្រុម សិស្សខ្លះមានអន្តរកម្មក្នុងក្រុមនៅមាន កម្រិត សិស្សខ្លះគ្មានយោបល់ ឬ មិនបញ្ចេញយោបល់ និង ខ្លះទៀតមានជម្លោះនៅក្នុងក្រុមមិនឯកភាពគ្នាក្នុង ថ្នាក់ ឬ ការទទួលបាននូវសំណួរដែលត្រូវនឹកស្មានមិនដល់ក៏មានដែរ។ ដូចនេះហើយ គ្រូម្នាក់ៗត្រូវតែមានបំណិន ក្នុងការដោះស្រាយបញ្ហា មានភាពបត់បែន ភាពជឿជាក់ និងការចេះគ្រប់គ្រងខ្លួនឯងជាដើម។

អ្នកសម្របសម្រួលដែលល្អត្រូវ៖

- ការរៀបចំទុកជាមុន
- អភិវឌ្ឍចំណេះដឹងដែលមានស្រាប់របស់សិស្ស
- យកចិត្តទុកដាក់ចំពោះសិស្សគ្រប់ៗគ្នានិងស្មើគ្នា
- កំណត់វត្ថុបំណងឱ្យបានច្បាស់លាស់
- ផ្តល់នូវការណែនាំឱ្យបានត្រឹមត្រូវ
- គិតពីការរៀបចំក្រុម (ចម្រុះគ្នារវាងយ៉េនឌ័រ និង សមត្ថភាព) ដើម្បីធានាក្នុងការរៀនឱ្យបានស្មើគ្នា
- លើកទឹកចិត្តចំពោះការចូលរួមទាំងអស់គ្នា
- ដឹកនាំសិស្ស និងផ្តល់ព័ត៌មានត្រឡប់ៗ
- បង្កើនការយល់ដឹង
- លើកកម្ពស់ការឯកភាពគ្នា
- បញ្ចប់ការពិភាក្សា។

ជាងនេះទៅទៀត ការសម្របសម្រួលការងារក្រុម ត្រូវធ្វើឡើងទៅតាមគោលការណ៍មួយចំនួន ដូចខាងក្រោម៖

- ត្រូវស្តាប់ដោយប្រុងប្រយ័ត្ន
- ត្រូវគោរព និង ឱ្យតម្លៃគ្នាទៅវិញទៅមក
- ត្រូវធ្វើឱ្យមានភាពស្មើគ្នាចំពោះអ្នកចូលរួម (យ៉េនឌ័រ សិស្សរៀនយឺត ឬពិការជាដើម)
- ត្រូវជំរុញដំណើរការក្រុមឱ្យសកម្មឡើង។
- មានភាពជឿជាក់ និងសមហេតុផលអាចទទួលយកបាន។

5.3 របៀបផ្តល់ព័ត៌មានត្រឡប់

ការផ្តល់ព័ត៌មានត្រឡប់ជាសកម្មភាពមួយដែលត្រូវធ្វើជាញឹកញាប់ក្នុងពេលសម្របសម្រួលសកម្មភាព សិក្សា។ ក្នុងន័យនេះ “ព័ត៌មានត្រឡប់” គឺសំដៅទៅលើយោបល់ ព័ត៌មាន ហេតុផល ឬ អាចជាសំណួរស្រាវជ្រាវ

ដែលអ្នកសម្របសម្រួលត្រូវផ្តល់ដល់សិស្ស។ ព័ត៌មានទាំងនេះត្រូវផ្តល់បន្ទាប់ពីពួកគេ ឡើងឆ្លើយ ឬ រាយការណ៍ ពីការងារក្រុម ឬ ក៏ជាប្រតិកម្មចំពោះការងាររបស់សិស្សណាមួយ។ ក្នុងដំណាក់ កាលនេះ គ្រូត្រូវប្រើថ្វីមាត់ គំនិត និងអារម្មណ៍ ជាជាងការសម្តែង ឬធ្វើសកម្មភាពតែមួយមុខ។

ដើម្បីឱ្យការផ្តល់ព័ត៌មានត្រឡប់របស់អ្នកកាន់តែមានប្រសិទ្ធភាព គ្រូត្រូវអនុវត្តតាមគោលការណ៍ ដូចខាងក្រោមនេះ៖

- ប្រើប្រាស់បំណិនស្តាប់ និងបំណិនដោះស្រាយបញ្ហា៖ ដំបូងគ្រូត្រូវតែក្តាប់ឱ្យបានច្បាស់លាស់ និង គ្រប់អត្ថន័យដែលសិស្សបានរាយការណ៍ ឬក៏សួរសំណួរ។ គ្រូអាចបែងចែក យោបល់ ឬ ចម្លើយ ដែលត្រឹមត្រូវ និងមិនត្រឹមត្រូវ ឬមិនសមហេតុផល។ បន្ទាប់មកទៀត គ្រូត្រូវគិតពីដំណោះស្រាយ ដែលសមស្របមួយ ចំពោះចម្លើយដែលមិនត្រឹមត្រូវ។
- ទទួលយកគ្រប់យោបល់ ចម្លើយ និងហេតុផល៖ ត្រង់នេះគ្រូត្រូវតែសម្តែងអារម្មណ៍ និងទឹកមុខ រីករាយ ហើយទទួលយកនូវគ្រប់ពាក្យពេចន៍របស់សិស្សទាំងអស់។ ទោះហេតុផល ឬ ចម្លើយទាំង នោះមានលក្ខណៈយ៉ាងណាក៏ដោយ។ *គ្រូមិនត្រូវសម្តែងកាយវិការ ឬនិយាយជំទាស់ភ្លាមៗ នៅ ពេលដែលគ្រូបានស្តាប់ឮពីកំហុស ឬ ហេតុផលមិនសមស្របនោះឡើយ។* បន្ទាប់ពីពួកសិស្ស និយាយចប់ហើយភ្លាម គ្រូអាចនិយាយដោយការលើកទឹកចិត្តថា “ អរគុណសម្រាប់យោបល់ និងចម្លើយដ៏ក្លាយរបស់ប្អូន។ តើប្អូនមានគំនិតអ្វីផ្សេងពីនេះទៀតទេ?”
- សង្ខេបចំណុចសំខាន់ៗ៖ មុននឹងចាប់ផ្តើមផ្តល់ព័ត៌មានត្រឡប់ គ្រូត្រូវសង្ខេបដោយផ្ដោតលើហេតុ ផល ឬ ចម្លើយដែលអ្នកគិតថាសំខាន់ និងបញ្ជាក់ថាត្រឹមត្រូវតាមគំនិតដែលសិស្សបានផ្តល់មក។ វាជាការល្អដែលគ្រូត្រូវដកស្រង់សម្តីពីគ្រប់រាយការណ៍ទាំងអស់របស់សិស្ស ដើម្បីបង្ហាញពីការយក ចិត្តទុកដាក់របស់គ្រូ ទៅលើសិស្សស្មើៗគ្នាទាំងអស់។
- ផ្តល់ព័ត៌មានត្រឡប់៖ ជាដំណាក់កាលសំខាន់ដែលគ្រូត្រូវធ្វើ។ ខ្លឹមសារដែល មិនត្រឹមត្រូវ ត្រូវបាន កែតម្រូវពិតប្រាកដ ឬអត់គឺអាស្រ័យលើការផ្តល់ព័ត៌មាននេះហើយ។ បើគ្រូធ្វើមិនបានល្អ គំនិត ត្រឹមត្រូវឥតខ្ចោះ មិនអាចជ្រាបចូលទៅដល់ខួរក្បាលសិស្សបាននោះទេ។ គ្រូមានវិធីផ្សេងៗ ជាច្រើន ដើម្បីផ្តល់នូវព័ត៌មានត្រឡប់ ប៉ុន្តែគ្រូដែលជាអ្នកសម្របសម្រួល មិនគួរប្រើពាក្យ “ទេ ឬ មិនត្រឹម ត្រូវទេចម្លើយ ឬ ហេតុផលរបស់ប្អូនគឺខុស ”។

វិធីសាស្ត្រដែលអាចធ្វើបានគឺ៖

- អ្នកសម្របសម្រួលអាចនិយាយថា៖
 - ទី១៖ គំនិតរបស់ប្អូនគឺជាគំនិតមួយ! តែខ្ញុំមានគំនិតមួយផ្សេងទៀតដូចខាងក្រោម។
 - ទី២៖ “គំនិតរបស់ប្អូនម្យ៉ាង! តែបើតាមគំនិត ឬ យោបល់ របស់ខ្ញុំវិញ ខ្ញុំគិតថា”... ..”ជាមួយ និងទឹកមុខញញឹម សំឡេងស្រទន់ និងកាយវិការមិនច្រងេងច្រងាង។

- អ្នកសម្របសម្រួលអាចសួរសំណួរបំផុស ដើម្បីជួយឱ្យសិស្សយល់ពីចម្លើយដែលត្រឹមត្រូវ។ គាត់ក៏ អាចប្រើប្រាស់នូវព័ត៌មានដែលទទួលបានអំពីរបៀប និងហេតុផលដែលសិស្សគិត និងឆ្លើយបានត្រឹមត្រូវ រួចពង្រឹងបន្ថែមលើរបៀប និងហេតុផលទាំងនោះ។
- អ្នកសម្របសម្រួលអាចប្រើគំរូតាង ឬ រូបភាពណាមួយ ដើម្បីជួយសិស្សឱ្យទទួលបាននូវ ចម្លើយដែលត្រឹមត្រូវ។

ឧទាហរណ៍

ស្ថានភាព៖ គ្រូសួរសិស្សថា “តើអ្វីដែលស្ថិតនៅកណ្តាលគ្រាប់ភ្នែករបស់យើង?”។ សិស្សនិយាយ ថាវាជាប្រជ្រុយពណ៌ខ្មៅ។

ព័ត៌មានត្រូវបំប៉ន៖ គ្រូលើកយករូបភាព និងសួរសិស្សដើម្បីជួយពួកគាត់។ គ្រូបានសួរនូវសំណួរ បំផុសមួយចំនួន។

គ្រូ៖ តើអ្នកអាចបង្ហាញខ្ញុំពីប្រស្រីភ្នែកបានដែរ ឬ ទេ? សិស្សបង្ហាញពីប្រស្រីភ្នែក

គ្រូ៖ តើប្រស្រីភ្នែកមានរាងដូចម្តេច?

សិស្ស៖ វាមានរាងដូចជារន្ធមួយ។

គ្រូ៖ ហេតុអ្វីទើបមានរន្ធនៅក្នុងភ្នែកយើង?

សិស្ស៖ សម្រាប់ឱ្យពន្លឺចូល។

គ្រូ៖ ហេតុអ្វីវាសំខាន់?

សិស្ស៖ ពេលដែលពន្លឺអាចជាលចូល ពន្លឺអាចចូលទៅដល់មើន។

គ្រូ៖ នេះជាការពិត! វាសំខាន់ណាស់ ព្រោះវាអាចបញ្ជូនសារទៅកាន់ខួរក្បាលដែល ធ្វើឱ្យយើងមើលឃើញ។

- **លើកទឹកចិត្ត៖** ជាសកម្មភាពមួយសំខាន់ណាស់សម្រាប់សិស្ស ជាពិសេសសិស្សតូចៗព្រោះក្រោយ ពីការសម្របសម្រួលរបស់គ្រូរួច ប្រាកដជាមានយោបល់ខ្លះមិនត្រឹមត្រូវមិនសមហេតុសមផល ហើយ ដែលត្រូវបានចោល។ ដូចនេះម្ចាស់យោបល់ខ្លះអាចនឹងមិនពេញចិត្តនៅពេលដែល ឮ ថា អ្វីដែល គេបានបញ្ចេញទៅមិនអាចយកជាការបាន។ ដូច្នេះគ្រូត្រូវតែរកវិធីសាស្ត្រផ្សេងៗដើម្បីលើកទឹក ចិត្តពួកគេ។ វិធីសាស្ត្រដែលបង្ហាញពីភាពសំខាន់ទៅលើគ្រប់គំនិត និងហេតុផលទាំងអស់គឺជាការ អភិវឌ្ឍការយល់ដឹងដ៏ល្អ។

5.4 របៀបឆ្លើយទៅនឹងសំណួរដែលយើងមិនទាន់ដឹងចម្លើយ

ដើម្បីបង្រៀនតាមបែបវិវិក គ្រូត្រូវតែមានចំណេះដឹងផ្នែកវិទ្យាសាស្ត្រខ្ពស់ មានបំណិនក្នុងការដោះស្រាយបញ្ហា បំណិនក្នុងការត្រិះរិះពិចារណា បំណិនក្នុងការសួរសំណួរ និងភាពបត់បែនខ្ពស់។ ជាពិសេសរបៀបឆ្លើយទៅនឹងសំណួរដែលសិស្សបានសួរនៅក្នុងម៉ោងសិក្សា។ បន្ថែមពីនេះទៅទៀត គ្រូក៏ត្រូវមានភាពបត់បែន ស្របទៅនឹងបរិបទនៃការបង្រៀន និងរៀនរបស់សិស្ស។ ដោយសារវិធីនៃការរៀននេះពឹងផ្អែកទៅលើសំណួរ ដូច្នេះគ្រូនឹងទទួលបានសំណួរជាច្រើនត្រឡប់មកវិញ។ នៅក្នុងចំណោមសំណួរទាំងនោះ ប្រហែលជាមានសំណួរមួយចំនួនដែលអ្នកមិនអាចដឹងចម្លើយពិតប្រាកដ ឬ សមរម្យណាមួយភ្លាមៗនោះទេ។

ខាងក្រោមនេះគឺជាយុទ្ធវិធីមួយចំនួនដែលអាចជួយគ្រូឱ្យដោះស្រាយបញ្ហាទាំងនោះបានប្រសិនបើវាកើតឡើងចំពោះគាត់។

ក) ពន្យារពេលដើម្បីគិត

ប្រសិនបើមានសំណួរដែលអ្នកមិនដឹងចម្លើយពិតប្រាកដ ពេលនោះអ្នកអាចពន្យារពេលដើម្បីគិត ដោយប្រាប់សិស្សថា ខ្ញុំនឹងឆ្លើយសំណួរនេះនៅចុងម៉ោងឬថ្ងៃក្រោយ។

ខ) សួរត្រឡប់

វិធីនេះជាវិធីសាមញ្ញបំផុតដែលគ្រូអាចធ្វើបាន។ នៅពេលដែលមានសំណួរណាមួយលើកឡើងហើយតែគ្រូមិនអាចគិតឃើញចម្លើយភ្លាមៗនោះ គ្រូអាចសួរទៅកាន់សិស្សផ្សេងទៀតនៅក្នុងថ្នាក់ ឬ សួរសំណួរផ្សេងមួយ ឬ ពីរសំណួរទៅកាន់អ្នកសួរ។

ការធ្វើបែបនេះអាចឱ្យគ្រូ៖

- ពន្យារពេលដើម្បីគិតដោយខ្លួនឯង។
- ផ្តល់ឱកាសឱ្យសិស្សផ្សេងទៀតបានចូលរួមគិត។
- ផ្តល់ឱកាសឱ្យសិស្សផ្សេងទៀតបញ្ចេញមតិ បង្ហាញពីគំនិតរបស់ពួកគេជុំវិញបញ្ហានោះ។
- បង្ហាញពីតម្លៃ និងភាពស្មើគ្នារវាងសិស្ស និងគ្រូ ឬ សិស្ស និងសិស្សគ្នាឯង។

តាមរយៈវិធីនេះគ្រូអាចនឹងមានឱកាសរកបាននូវចម្លើយដែលសមរម្យមួយ និងចៀសផុតពីការវាយតម្លៃសមត្ថភាព ព្រោះយើងចង់ឱ្យសិស្សបង្ហាញនូវការគិតរបស់ពួកគេដល់អ្នក។

គ) ប្រាប់ចម្លើយនៅពេលក្រោយ

ប្រសិនបើគ្រូបានគិតពីចម្លើយហើយ តែនៅតែមិនអាចទទួលបានចម្លើយមួយដែលត្រឹមត្រូវ នោះគ្រូអាចសម្តែងភាពស្មោះត្រង់ និងប្រាប់សិស្សថា គាត់មិនដឹងពីចម្លើយរបស់សំណួរនោះទេ ហើយគ្រូត្រូវសួររកប្រភពសំណួរ។ គ្រូអាចប្រាប់ចម្លើយនៅម៉ោងក្រោយទៀតបាន។ ដើម្បីចៀសវាងការឆ្លើយសំណួរមិនរួច ដំបូងត្រូវរៀបចំបម្រុងទុកនូវគំនិត និងការស្រមៃពីសំណួរដែលអាចកើតមាន។ បន្ទាប់មកធ្វើការស្រាវជ្រាវនូវខ្លឹមសារទាំងនោះទុកជាមុន។ មិនគ្រប់គ្រាន់តែផ្តល់ចម្លើយឱ្យសិស្សតែមួយមុខប៉ុណ្ណោះទេគឺត្រូវបង្រៀនពួកគាត់ឱ្យចេះដោះស្រាយរាល់សំណួរទាំងនោះដោយខ្លួនឯង។

ដូចនេះវិធីផ្សេងទៀតគឺអាចឱ្យសិស្សធ្វើការស្រាវជ្រាវនៅឯផ្ទះ ឬ នៅក្នុងបណ្ណាល័យ។ បើអាចធ្វើបានគ្រូអាចប្រាប់ពីឯកសារដែលត្រូវស្វែងរក ឬ ប្រភពរបស់វាវិញតែល្អ។

ឃ) ផ្ដោតការយកចិត្តទុកដាក់លើចំណុចនេះនៅមេរៀនក្រោយ

វិធីមួយទៀតដើម្បីឆ្លើយតបទៅនឹងសំណួរដែលពិបាក គឺត្រូវឆ្លើយនឹងសំណួរនោះ ក្នុងមេរៀនក្រោយ ឬ មេរៀនបន្ទាប់ដែលមានខ្លឹមសារទាក់ទងគ្នា។

ង) ប្រើប្រាស់ “អ៊ីនធឺណែត”

អ៊ីនធឺណែត ជាប្រភពផ្តល់ព័ត៌មាន និង ចំណេះដឹងធំបំផុត ដែលមនុស្សទូទៅហៅថា បណ្ណាល័យ សាកលលោក។ មនុស្សស្ទើរតែគ្រប់គ្នាលើសាកលលោកបាននឹងកំពុងប្រើ ឬ ទទួលបានផលប្រយោជន៍ពីបច្ចេកវិទ្យាអ៊ីនធឺណែតនេះ។ ដូច្នេះបើសិនជាសាលារបស់អ្នកមានអ៊ីនធឺណែត គ្រូអាចប្រើប្រាស់វាបានដើម្បីស្វែងរកចម្លើយភ្លាមតាមរយៈការវាយបញ្ចូលពាក្យគន្លឹះចូលទៅក្នុងគេហទំព័រ។ ថ្វីបើវិធីនេះលឿននឹងអាចផ្តល់ព័ត៌មានបានច្រើនមែន តែគ្រូចាំបាច់ត្រូវតែចេះភាសាបរទេសជាពិសេសភាសាអង់គ្លេស។

5.5 របៀបធ្វើឱ្យសិស្សរាយការណ៍បានល្អ

ការរាយការណ៍ដែលមានតម្លៃ និងអាចទទួលយកបាន គឺមានលក្ខណៈស្មុគស្មាញបន្តិច។ សម្រាប់សិស្សដែលអាចរាយការណ៍បានល្អត្រូវមានបំណិនជាច្រើនដូចជា បំណិនក្នុងការគិតពិចារណា បំណិនក្នុងការដោះស្រាយបញ្ហា បំណិនក្នុងការផ្តល់ព័ត៌មាន ឬ យោបល់បំណិនក្នុងការសន្និដ្ឋាន បំណិនក្នុងការសង្កេតព្រមទាំងភាពបត់បែនដែលខ្លួនមាន។ ការរាយការណ៍អាចធ្វើឡើងតាមរយៈ “**ការសរសេរ**” ឬ “**ការនិយាយ ផ្ទាល់មាត់**” ។ ចំពោះ**ការសរសេរ** សិស្សអាចធ្វើជាបុគ្គល ឬ ជាក្រុម។ បន្ទាប់មកទៀតចាត់តំណាងម្នាក់ឱ្យ សរសេរខ្លឹមសារទាំងនោះនៅលើផ្ទាំងក្រដាសធំ ឬ សរសេរនៅលើក្តារខៀនផ្ទាល់។ គ្រូត្រូវពិនិត្យមើលពីទំហំអក្សរដែលសិស្សកំពុងសរសេរ។ តើទំហំអក្សរនោះសិស្សផ្សេងទៀតអាចមើលឃើញដែរ ឬ ទេ។

គ្រូអាចច្រើនបានឱ្យសិស្សអនុវត្តន៍ការរាយការណ៍តាមរយៈ**ការនិយាយផ្ទាល់មាត់**។ គ្រូអាចស្នើឱ្យសិស្ស ឬ ក្រុមសិស្សធ្វើការពន្យល់នូវលទ្ធផលដែលគួរឱ្យចាប់អារម្មណ៍។

ម្យ៉ាងទៀតដើម្បីធ្វើឱ្យការរាយការណ៍នោះគួរជាទីចាប់អារម្មណ៍ថែមទៀតនោះ គ្រូអាចចាត់សិស្សណាម្នាក់ដែលទំនេរកត់ត្រារាល់ខ្លឹមសារសំខាន់ៗដែលសិស្សបាននិយាយនៅលើផ្ទាំងក្រដាសធំ ឬ នៅលើក្តារខៀន។ គ្រូអាចកត់ត្រាដោយខ្លួនឯងក៏បាន ប៉ុន្តែគ្រូមិនត្រូវធ្វើការរំកិលពេលកំពុងនិយាយឡើយទេ។ ធ្វើរៀបនេះជំរុញឱ្យសិស្សធ្វើការរាយការណ៍កាន់តែសកម្មឡើង។ ជាចុងក្រោយអ្នកចាំបាច់ត្រូវតែធ្វើការបូកសរុប មួយដើម្បីបានខ្លឹមសារដែលត្រឹមត្រូវ និងសមស្រប។

5.6 ភាពខុសគ្នានៃលទ្ធផល និងសេចក្តីសន្និដ្ឋាន

ជាញឹកញាប់មានសិស្សខ្លះយល់ច្រឡំថាលទ្ធផល និង សេចក្តីសន្និដ្ឋានដូចគ្នា។ តាមពិតវាខុសគ្នាទាំងស្រុង។ សេចក្តីសន្និដ្ឋានគឺជាការពន្យល់ ឬ ការសរុបសេចក្តីទៅលើអ្វីមួយដោយសំអាងទៅ លើលទ្ធផលដែលបានរកឃើញ។ សេចក្តីសន្និដ្ឋានកើតក្រោយ ឬ កើតមកពីការវិភាគលទ្ធផលដែលទទួលបាន។ ចំណែកលទ្ធផល គឺជាព័ត៌មានដែលបានរកឃើញ និងទទួលបាននៅក្នុងដំណើរការសង្កេត ដំណើរការពិភាក្សា

ក្រុមក្នុងពេលធ្វើពិសោធន៍ និងក្រោយពេលធ្វើពិសោធន៍ជាដើម។ និយាយរួមលទ្ធផលគឺជាអ្វីដែលបានរកឃើញនៅក្នុងសកម្មភាពសិក្សា។

តារាង 6.1៖ តារាងបង្ហាញពីភាពខុសគ្នារវាងសេចក្តីសន្និដ្ឋាន និងលទ្ធផល

លទ្ធផល	សេចក្តីសន្និដ្ឋាន
លទ្ធផលគឺជា ព័ត៌មាន ខ្លឹមសារ ចំណេះដឹងដែលបានរកឃើញនៅក្នុងពេលសង្កេតពិភាក្សាក្រុមក្រោយពេលពិសោធន៍	សេចក្តីសន្និដ្ឋានគឺជាការយល់ឃើញរបស់បុគ្គលមួយ ឬ ក្រុមមួយទៅលើអ្វីមួយដោយផ្អែកទៅលើលទ្ធផល។
លទ្ធផលគឺជាគ្រឹះសម្រាប់ទាញរកសេចក្តីសន្និដ្ឋាន	សេចក្តីសន្និដ្ឋានឆ្លុះបញ្ចាំងពីលទ្ធផលថាតើលទ្ធផលនោះគាំទ្រសម្មតិកម្មឬទេ?
លទ្ធផលជាចំណុចកត់ត្រាខ្លីៗ	សេចក្តីសន្និដ្ឋានជាការសន្មតដែលផ្អែកលើលទ្ធផល

6. សង្ខេប

ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តន៍គឺជាវិធីមួយដែលប្រើនៅក្នុងការបង្រៀន និងរៀនវិទ្យាសាស្ត្រគ្រប់កម្រិតនៃការអប់រំដែលអាចជួយអភិវឌ្ឍការគិតរបស់សិស្ស និងទម្លាប់សិស្សឱ្យចេះរុករកចំណេះដឹងថ្មីៗ។ វិធីនេះប្រើសំណួរជាកត្តាជំរុញ និងវិធីវិទ្យាសាស្ត្រជាផ្លូវសម្រាប់វិវត្តន៍។ ការបង្រៀន និងរៀនតាមបែបវិវត្តន៍មានវិសាលភាពយ៉ាងខ្លាំងក្នុងការពង្រីកចំណេះដឹងផ្នែកវិទ្យាសាស្ត្ររបស់សិស្ស។ នៅក្នុងផ្នែកដំបូងនៃជំពូកនេះបានសង្កត់ធ្ងន់ទៅលើចំណុចមួយចំនួនដូចជា វិធីវិទ្យាសាស្ត្រ បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រ វិធីអនុមានរួម និងអនុមានញែកបំណិនក្នុងការវិភាគ បំណិនក្នុងការដោះស្រាយបញ្ហា និងសន្លឹកកិច្ចការជាដើម។

- វិធីវិទ្យាសាស្ត្រជាវិធី ឬ ជារបៀបដែលអ្នកវិទ្យាសាស្ត្រប្រើដើម្បីធ្វើការស្រាវជ្រាវ និងរិះរកជាប្រចាំថ្ងៃរបស់ពួកគេ។ វិធីនេះមានប្រាំបួនសំខាន់ៗគឺបង្ហាញបាតុភូត ការទស្សន៍ទាយ ការពិសោធន៍ការប្រមូលលទ្ធផល និងការទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋាន។
- បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រជាសមត្ថភាពនៃការគិត ការរុករក ឬ ការសង្កេតដែលត្រូវការជាចាំបាច់សម្រាប់ការរៀនវិទ្យាសាស្ត្រ។ បំណិនវិទ្យាសាស្ត្រមានសមាសភាគជាច្រើន។ ចំនួនរបស់វាគឺអាស្រ័យលើអ្នកនិពន្ធ ឬ អ្នកស្រាវជ្រាវបានកំណត់។ ប៉ុន្តែជាទូទៅបំណិននេះត្រូវបានចែកជាពីរក្រុមធំៗគឺបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រកម្រិតបឋម និងបំណិនវិទ្យាសាស្ត្រកម្រិតខ្ពស់។
- អនុមានរួម និងអនុមានញែកជាវិធីពីរដែលមានលក្ខណៈបញ្ញាសក្តានុពល។ អនុមានរួមជាការទាញសេចក្តីសន្និដ្ឋាន ឬ ទូទៅកម្មដែលផ្តើមចេញពីចំណុចតូចៗជាច្រើន។ អនុមានញែកជាដំណើរបំបែកនៃទ្រឹស្តី ឬ

- ពេលខ្លះត្រូវបាននឹងទទួលបាននូវសំណួរមួយចំនួនដែលគ្រូមិនដឹងនូវចម្លើយរបស់វា។ ក្នុងករណីនេះ អ្នកអាចប្រើវិធី (1)សួរត្រឡប់ (2)ប្រាប់សិស្សតាមត្រង់ និងសន្យារកចម្លើយមកឱ្យនៅពេលក្រោយ (3)ពន្យាពេលដើម្បីគិត (4) បង្ហាញខ្លឹមសារនោះនៅមេរៀនក្រោយ និង(5)ប្រើប្រាស់អ៊ីផ័រណែតជាជំនួយ។

- ជាងនេះទៅទៀតអ្នកត្រូវតែផ្ដោតការយកចិត្តទុកដាក់ទៅលើការរាយការណ៍របស់សិស្ស។ការរាយការណ៍មានពីរប្រភេទ គឺការរាយការណ៍ដោយមាត់ និងដោយការសរសេរ។

ជាចុងក្រោយគ្រូគួរតែយល់ឱ្យច្បាស់ពីភាពខុសគ្នារវាងលទ្ធផល និងសេចក្តីសន្និដ្ឋាន។ លទ្ធផលជាព័ត៌មានដែលទទួលបានក្រោយការពិសោធន៍ការសង្កេត ឬ ការពិភាក្សាជាដើម។ ចំណែកសេចក្តីសន្និដ្ឋានវិញគឺជាការពន្យល់ ឬ ធ្វើការសរុបរួមមួយដោយសំអាងទៅលើលទ្ធផលដែលទទួលបាន



ជំពូក្រ1: រូបធាតុ

មេរៀនទី 1: រូបធាតុ និងភាពរូបរបស់វា

វត្ថុបំណង

- ពណ៌នាវិស័យមន្ត្រីរូបធាតុ
- ពន្យល់ពីភាគល្អិតបង្ករបស់រូបធាតុ
- រៀបរាប់ និងពន្យល់ពីលក្ខណៈខុសគ្នារវាងភាពរូបរឹង រាវ និងឧស្ម័ន។

1. និយមន័យ

វត្ថុទាំងឡាយដែលមាននៅជុំវិញខ្លួនរបស់យើង មានម៉ាស មានមាឌតាំងក្នុងលំហហៅថារូបធាតុ។ ឧទាហរណ៍៖ តុ ទូ កៅអី ឡាន ម៉ូតូ រុក្ខជាតិ មនុស្ស សត្វ ទឹក។ល។ ចំពោះខ្យល់ បើទោះជាយើងមើលវាមិនឃើញនឹងភ្នែកក៏ដោយ វាក៏ជារូបធាតុដែរ ព្រោះវាមានម៉ាស និងមាឌដូចវត្ថុដទៃដែរ។ បើយើងផ្គុំខ្យល់ចូលក្នុងស្បោង ឬ ប៉ោងប៉ោង វានឹងប៉ោងឡើង។ នេះបញ្ជាក់ថាខ្យល់ក៏ត្រូវការលំហសម្រាប់ឱ្យមានរបស់វាតាំងនៅដែរ។ បើគេឆ្លឹងចង់បញ្ជាក់ទៀតទៀត ហើយគេផ្គុំខ្យល់ចូលឱ្យណែន រួចគេឆ្លឹងវាម្តងទៀត នោះគេនឹងឃើញម៉ាសរបស់វាធំជាងមុន។ នេះបញ្ជាក់ថាខ្យល់ពិតជាមានម៉ាស។ សរុបសេចក្តីមក ខ្យល់មានម៉ាស និងមានមាឌ ដូច្នេះ វាជារូបធាតុ។

សំណួរគ្រិះរិះ

✓ តើអ្វីខ្លះដែលមិនមែនជារូបធាតុ?

- រាល់អ្វីៗដែលគ្មានម៉ាស គ្មានមាឌមែនជារូបធាតុទេ?

ឧទាហរណ៍៖ សំឡេង ពន្លឺ ចរន្តអគ្គិសនី។ល។

យើងអាចសង្កេត និងប្រៀបធៀបម៉ាសពិល ឬ វិទ្យុនៅមុនពេលដំណើរការ និងពេលកំពុងដំណើរការ (បើកឱ្យភ្លឺ ឬ ឱ្យឮសម្លេង)។ ម៉ាសរបស់វាមិនប្រែប្រួលទេ។ ដូច្នេះពន្លឺ និងសំឡេងគ្មានម៉ាសទេ។

2. ភាគល្អិតបង្កបំផុត

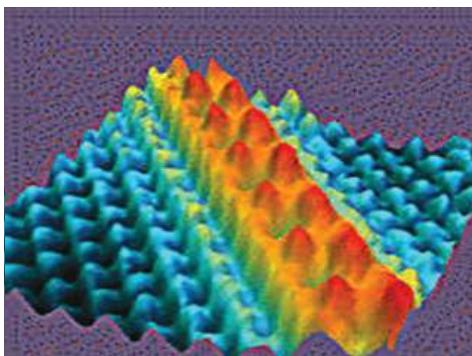
គ្រប់រូបធាតុទាំងអស់បង្កឡើងដោយភាគល្អិតតូចបំផុតដែលយើងមិនអាចមើលឃើញបានដោយភ្នែកទេហៅថាអាតូម។

2.1. អាតូម

អាតូមគឺជាភាគល្អិត(ឯកតា)តូចបំផុតបង្កបំផុត ដែលគេមិនអាចបំបែកវាជាធាតុថ្មីផ្សេងទៀតបាន។ ឧទាហរណ៍ ទឹកជារូបធាតុ។ បើគេយកទឹកទៅបំបែករកភាគផ្សំរបស់វា គេនឹងទទួលបានភាគល្អិតបង្ករបស់វាពីរប្រភេទគឺអុកស៊ីសែន និងអ៊ីដ្រូសែន។ បើគេយកក្រុមភាគល្អិតប្រភេទអុកស៊ីសែនទៅវិភាគបន្តទៀត រហូតដល់សល់ភាគល្អិតតូចបំផុតចំនួន១គ្រាប់ វានៅតែមានលក្ខណៈដូចធាតុអុកស៊ីសែនដដែល។ មានន័យថាភាគល្អិត១គ្រាប់នោះគឺជាអាតូមអុកស៊ីសែន។ ដូចគ្នាដែរចំពោះភាគល្អិតអ៊ីដ្រូសែន និងអាតូមនៃធាតុដទៃផ្សេងទៀត។

អាតូមមានវិមាត្រតូចណាស់ គេមិនអាចមើលឃើញដោយភ្នែកទេបានទេ។ អាតូមមានអង្កត់ផ្ចិតជាមធ្យម $1 \text{ \AA} = 10^{-10} \text{ m}$ ឬ 0.1 nm ។ សម្រាប់ទំហំដ៏តូចនេះ មីក្រូទស្សន៍ធម្មតាមិនអាចមើលឃើញទេ។ មីក្រូទស្សន៍អេឡិចត្រូនិច (scanning tunneling microscope “STM”) ដែលជាឧបករណ៍ពិសេសអាចពង្រីកបានរហូតដល់មួយលានដង ក៏នៅតែមិនអាចមើលឃើញអាតូមជាគ្រាប់ស្មើបានច្បាស់លាស់ដូចគេសរសេរក្នុងមេរៀនបានទេ។ ផ្ទុយទៅវិញ វាអាចបង្ហាញឱ្យឃើញអាតូមត្រឹមតែជាស្រមោលពកៗប៉ុណ្ណោះ ។ ដូច្នេះ ចំពោះ ភាគល្អិតបង្កអាតូមដូចជា ប្រូតុង ណឺត្រុង និងអេឡិចត្រុង គេរឹតតែមិនអាចមើលឃើញទៅទៀត។

ជាទូទៅ លក្ខណៈរបស់ភាគល្អិតដូចជា ម៉ូលេគុល អាតូម ប្រូតុង ណឺត្រុង និងអេឡិចត្រុងត្រូវបានគេសិក្សាតាមរយៈការសង្កេតដោយផ្ទាល់ ឬ ដោយប្រយោលដោយប្រើប្រាស់ម៉ាស៊ីនស្អិតពន្លឺ រួមទាំងការសំយោគពីទ្រឹស្តីមុនៗ។ ភស្តុតាងផ្សេងៗរួមមាន (1)ការសង្កេតការស្ទើកាតូតរបស់លោកថមសុន (J.J Thomson, 1897) ដែលបង្ហាញពីវត្តមានរបស់អេឡិចត្រុង។ (2)ការសង្កេតការបាញ់ភាគល្អិតអាល់ហ្វាទៅលើសន្លឹកលោហៈមាសរបស់លោករូថធីត (Rutherford, 1911) ដែលបង្ហាញពីវត្តមានរបស់អេឡិចត្រុងជុំវិញណ្វៃយ៉ូ និងប្រូតុងក្នុងណ្វៃយ៉ូ។ (3)ការសង្កេតពីការស្ទើភាគល្អិត ដែលបញ្ចេញដោយអាតូមនៃធាតុវិទ្យុសកម្មរបស់លោក ឆាធវិក (Chadwick, 1932) ដែលបង្ហាញពីវត្តមានរបស់ណឺត្រុង។



រូបភាព៖ អាតូម បង្ហាញដោយមីក្រូទស្សន៍ STM លើទំហំផ្ទៃ $7\text{nm} \times 7\text{nm}$
(អាតូមសេស្យូម (Cs) ពណ៌ក្រហម និងអាតូមកាលូមីញ៉ូម(Ga) ពណ៌ខៀវ)

2.2. ម៉ូលេគុល

កាលណាអាតូមពីរ ឬ ច្រើនចូលផ្សំគ្នា និងតាំងនៅជាប់ដោយឡែកៗពីគ្នាហៅថា *ម៉ូលេគុល* ។ ឧទាហរណ៍ ម៉ូលេគុលអ៊ីដ្រូសែន (H_2) បង្កើតពីអាតូមអ៊ីដ្រូសែនចំនួនពីរ។ ម៉ូលេគុលអុកស៊ីសែន (O_2) បង្កើតពីអាតូមអុកស៊ីសែនចំនួនពីរ។ ម៉ូលេគុលទឹក (H_2O) បង្កើតពីអាតូមអ៊ីដ្រូសែនចំនួនពីរ និងអាតូមអុកស៊ីសែនចំនួនមួយ។ ម៉ូលេគុលកាបូនឌីអុកស៊ីត (CO_2) បង្កើតពីអាតូមកាបូនចំនួនមួយ និងអាតូមអុកស៊ីសែនចំនួនពីរ។ ម៉ូលេគុលទាំងនេះមិនមានការចងសម្ព័ន្ធគឺមិនអាតូមនៃម៉ូលេគុលមួយទៅអាតូមនៃម៉ូលេគុលមួយទៀតទេ គឺម៉ូលេគុលនីមួយៗនៅជាប់ដោយឡែកៗពីគ្នា។ សមាសធាតុម៉ូលេគុលភាគច្រើនបង្កើតឡើងដោយសម្ព័ន្ធក្នុងខ្លួន និងមាន ភាពរូបធារិក រាវ និងឧស្ម័ន។ ម៉ូលេគុលក្នុងភាពរូបធារិក និងឧស្ម័នអាចមានចលនាដោយសេរី ពីទីតាំងមួយទៅមួយទៀតបាន។ ឧទាហរណ៍៖ ទឹកមួយកែវបង្កឡើងពីម៉ូលេគុលទឹក (H_2O) រាប់លាន ដែលម៉ូលេគុលនីមួយៗមានចលនាដោយសេរី រអិលលើគ្នាបានពីមួយទៅមួយនៅពេលពេញផ្ទៃទឹក។ ដូចគ្នាដែរ ឧស្ម័នអុកស៊ីសែនអាចមានចលនាដោយសេរីក្នុងខ្យល់។

ម៉ូលេគុលចែកចេញជា៖

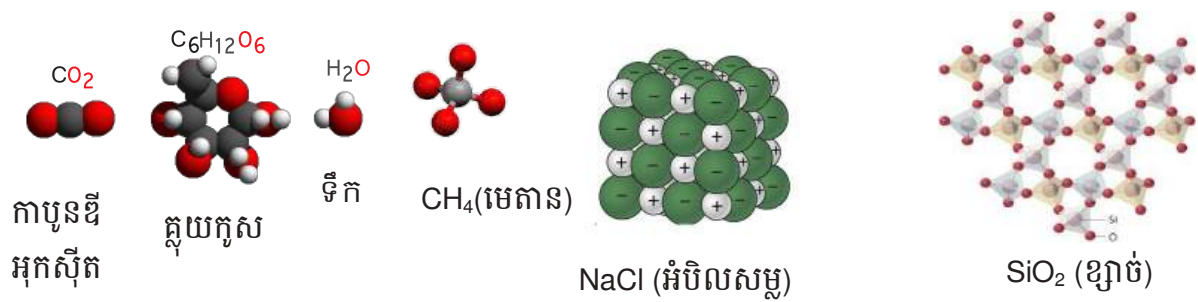
ក. **ម៉ូលេគុលម៉ូណូអាតូម៖** ជាម៉ូលេគុលដែលបង្កឡើងដោយអាតូមតែមួយ ក្នុងម៉ូលេគុល។ ម៉ូលេគុលម៉ូណូអាតូមកើតមានចំពោះឧស្ម័នកម្ររួមមានអេលីយ៉ូម(He) ណេអុង(Ne) អាគុយ(Ar) គ្រីបតុង (Kr) និងសេណុង(Xe) ជាដើម។

ខ. **ម៉ូលេគុលឌីអាតូម៖** ជាប្រភេទម៉ូលេគុលដែលបង្កឡើងដោយអាតូមចំនួនពីរក្នុងម៉ូលេគុល។ ម៉ូលេគុលឌីអាតូមមានដូចជាអ៊ីដ្រូសែន (H_2) អុកស៊ីសែន (O_2) អាសូត (N_2) អ៊ីដ្រូសែនក្លរួ (HCl) កាបូនម៉ូណូអុកស៊ីត (CO)។ល។

គ. **ម៉ូលេគុលប៉ូលីអាតូម៖** ជាប្រភេទម៉ូលេគុលដែលបង្កឡើងដោយអាតូមចំនួនច្រើន ។ ឧទាហរណ៍៖ ទឹក(H_2O) អេតាណុល(C_2H_5OH) ស្ករ($C_{12}H_{22}O_{11}$) ជាដើម។

2.3. សមាសធាតុក្រាម (បណ្តាញក្រាម)

ករណីសារធាតុរឹង(ជាបណ្តាញក្រាម)ដូចជាអំបិលសូដ្យូមក្លរួ ឬ អំបិលសម្ប (NaCl) ជាសមាសធាតុបង្កឡើងដោយសម្ព័ន្ធអ៊ីយ៉ុងមិនស្ថិតនៅជាម៉ូលេគុលទេ ព្រោះអាតូមដែលចូលផ្សំនីមួយៗបាននៅជាប់គ្នាជាបណ្តាញតពីមួយទៅមួយគ្នានៃដែនកំណត់។ ឧទាហរណ៍៖ ក្នុងក្រាមអំបិលសម្បមួយគ្រាប់ (ទំហំប៉ុនគ្រាប់ខ្សាច់) បង្កឡើងដោយអាតូមសូដ្យូម (Na) និងអាតូមក្លរួ (Cl) រាប់លាននៅបន្តជាប់គ្នា និងឆ្លាស់គ្នាពីមួយទៅមួយជាបណ្តាញ។ ដូច្នេះ រូបមន្តគីមីដែលគេសរសេរ NaCl គ្រាន់តែជានិមិត្តសញ្ញាបង្ហាញពីផលធៀបចំនួនគត់តូចបំផុតរបស់អាតូមនីមួយៗដែលចូលផ្សំក្នុងបណ្តាញក្រាមប៉ុណ្ណោះ។ រូបមន្តបែបនេះគេហៅថា រូបមន្តឯកតា (Formula Unit) ឬ រូបមន្តងាយ ²។



គំរូសមាសធាតុក្រោម (បណ្តាញក្រោម)



គំរូម៉ូលេគុល

3. ភាពរូបនៃរូបធាតុ

រូបធាតុមានភាពរូបសំខាន់ៗចំនួនបីគឺរឹង រាវ និងឧស្ម័ន។



រូបធាតុរឹង



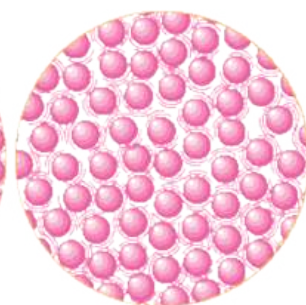
រូបធាតុរាវ



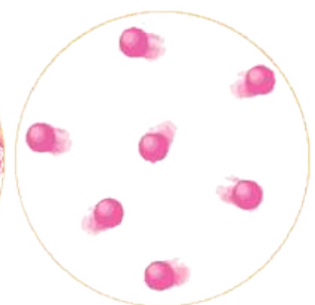
រូបធាតុឧស្ម័ន



ភាគល្អិតក្នុងរូបធាតុរឹង



ភាគល្អិតក្នុងរូបធាតុរាវ



ភាគល្អិតក្នុងរូបធាតុឧស្ម័ន

3.1. រូបធាតុរឹង

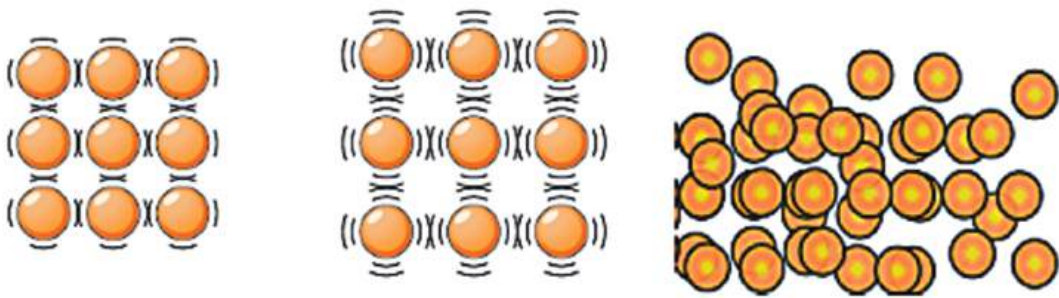
យើងបានជួបប្រាស្រ័យជាមួយនឹងរូបធាតុរឹងរាល់ថ្ងៃដូចជា អំបិលសមុទ្រ ដុំថ្ម តុ កៅអី បាន ឆ្នាំង ធ្នូ ម្សៅ អង្ករនំចាហួយ។ល។ ភាគល្អិតបង្ក(អាតូម ឬ ម៉ូលេគុល) របស់រូបធាតុរឹងស្ថិតនៅជិតគ្នាជាប់មួយកន្លែង និង

តម្រៀបគ្នាតាមលំដាប់លំដោយជាទម្រង់ច្បាស់លាស់ ដោយភាគល្អិតនីមួយៗមិនអាចធ្វើការផ្លាស់ប្តូរទីតាំងបានទេ។ ហេតុនេះ គេសង្កេតឃើញរូបធាតុរឹងមានរូបរាង និងមាឌនៅក្នុងលម្អច្បាស់លាស់ និងគ្មានការប្រែប្រួល។ ឧទាហរណ៍ ដុំថ្មនៅតែរក្សារាង និងមាឌរបស់វាជាក់លាក់។ ទោះបីជាគេដាក់វាក្នុងកែវ ឬ នៅលើតុក៏ដោយ ក៏វាមិនផ្លាស់ប្តូររូបរាង ឬ មាឌរបស់វាដែរ។

ទោះបីជាអាតូមតម្រៀបជិតៗគ្នា និងមានលំដាប់លំដោយច្បាស់លាស់នៅក្នុងរូបធាតុរឹងក៏ដោយ ប៉ុន្តែវាមិនមានន័យថាអាតូមទាំងនោះស្ថិតនៅណែនតាមដោយគ្មានបន្ទុកនៅចន្លោះលម្អនោះទេ។ ដូចគ្នាទៅនឹងរូបធាតុរាវ និងឧស្ម័នដែរ រូបធាតុរឹងមានចន្លោះលម្អរវាងអាតូម ឬ ភាគល្អិតដែរ។ យើងអាចសង្កេត ឧទាហរណ៍ងាយមួយ ដោយតម្រៀបគ្រាប់ឃ្លីនៅក្នុងប្រអប់ប្លង់មួយឱ្យពេញ និងឱ្យមានលំដាប់លំដោយពេលនោះយើងនឹងសង្កេតឃើញវាមានលម្អចន្លោះ គ្រាប់ឃ្លីទាំងអស់។ ទោះបីជាយើងតម្រៀបយ៉ាងណា ក៏នៅតែមានចន្លោះលម្អទាំងនេះដែរ។ បាតុភូតនេះមានលក្ខណៈដូចគ្នាចំពោះការតម្រៀបអាតូម ឬ ភាគល្អិតនៅក្នុងរូបធាតុរឹង។

សំណួរគ្រិះរិះ

- ✓ តើភាគល្អិតបង្ករូបធាតុរឹងមានចលនាដែរ ឬទេ?
- ភាគល្អិតបង្ករូបធាតុរឹងក៏មានចលនាដែរ ប៉ុន្តែចលនាបែបបំប្លែង។ នៅពេលរូបធាតុរឹងត្រូវកម្ដៅ ភាគល្អិតបង្ករបស់វានឹងមានចលនារំញ័រកាន់តែខ្លាំង ធ្វើឱ្យវាអាចនៅឃ្លាតៗពីគ្នាជាងមុន។ នេះជាមូលហេតុដែលរូបធាតុរឹងរីកមាឌនៅពេលត្រូវកម្ដៅ។ ប្រសិនបើគេបន្តដុតកម្ដៅរូបធាតុរឹងរហូតដល់ចំណុចរលាយរបស់វា នោះភាគល្អិតបង្ករបស់វានឹងរំញ័រកាន់តែខ្លាំងរហូតអាចផ្លាស់ទីដោយសេរីទៅរកទីតាំងផ្សេងបាន។ ពេលនោះយើងនឹងឃើញរូបធាតុរឹងរលាយក្លាយជាអង្គធាតុរាវ។



រូបធាតុរឹងពេលត្រជាក់ រូបធាតុរឹងពេលក្ដៅ

ភាគល្អិតនៅពេលរលាយ

3.2. រូបធាតុរាវ

រូបធាតុរាវក្នុងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃមានដូចជា ទឹក ប្រេងឆា ប្រេងសាំង ទឹកខ្មេះ ទឹកដូង។ល។ ភាគល្អិតនៅក្នុងរូបធាតុរាវស្ថិតនៅជិតៗដូចករណីរូបធាតុរឹងដែរ ប៉ុន្តែវាមិនតម្រៀបគ្នាតាមលំដាប់លំដោយជាទម្រង់ជាក់លាក់ទេ។ លើសពីនេះភាគល្អិតទាំងនេះមានចលនាផ្លាស់ទីពីទីតាំងមួយទៅមួយបានដោយសេរីក្នុងអង្គធាតុរាវនោះ។

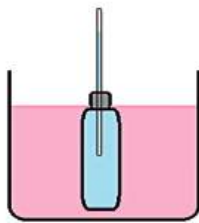
ដោយសារមូលហេតុនេះហើយ ទើបយើងអាចលូកចង្កូលដៃចូលក្នុងអង្គធាតុរាវដូចជាទឹកបានដោយគ្មានបញ្ហា ព្រោះភាគល្អិតរបស់វា(ម៉ូលេគុលទឹក)អាចញែកចេញពីគ្នានៅពេលយើងដាក់ចង្កូលដៃចូល។



ទឹកមានរូបរាងដូចវត្ថុដែលផ្ទុកវា

រូបធាតុរាវមានមាឌច្បាស់លាស់ ប៉ុន្តែមានរូបរាងមិនច្បាស់លាស់ទេ។ រូបរាងរបស់រូបធាតុរាវអាស្រ័យ តាមវត្ថុដែលផ្ទុកវា។ ឧទាហរណ៍ ទឹក 1 លីត្រ នៅក្នុងផ្កិតនឹងមានរាងដូចផ្កិត តែបើគេដាក់វាក្នុងដបវានឹងមាន រាងដូចដប។ ទោះជាយ៉ាងណាក៏ដោយមាឌរបស់វានៅរក្សាចំណុះ 1 លីត្រដដែល។

ដូចរូបធាតុរឹងដែរ រូបធាតុរាវក៏អាចរីកនៅពេលត្រូវកម្ដៅ។ យើងអាចពិនិត្យមើលពីការប្រែប្រួលមាឌរបស់ រូបធាតុរាវដូចជាទឹកនៅសីតុណ្ហភាពខុសគ្នាបាន តាមរយៈការសង្កេតបម្រែបម្រួលកម្ពស់ទឹកក្នុងបំពង់កែវដែល ភ្ជាប់នឹងតម្របដប(ដបកែវ)មួយមានផ្ទុកទឹកពេញ។



សីតុណ្ហភាពបន្ទប់

សីតុណ្ហភាពទឹកក្ដៅ

3.3. រូបធាតុឧស្ម័ន

យើងជួបប្រាស្រ័យជាមួយរូបធាតុឧស្ម័នជាញឹកញាប់រាល់ថ្ងៃដូចជាយើងត្រូវការខ្យល់សម្រាប់ដកដង្ហើមត្រូវការ ខ្យល់សម្រាប់សំបក់ម៉ូតូ ត្រូវការឧស្ម័នសម្រាប់ចម្អិនអាហារជាដើម។ រូបធាតុ ឧស្ម័នភាគច្រើនគ្មានពណ៌ (មើលមិនឃើញ) គ្មានក្លិន និងគ្មានរសជាតិ។ មានឧស្ម័នតិចតួចបំផុតដែលមានពណ៌ ហើយដែលយើងអាច មើលវាឃើញ។ តារាងខាងក្រោមគឺជាឧស្ម័នមានពណ៌៖

ឧស្ម័ន	ពណ៌
អាសូតឌីអុកស៊ីត (NO_2)	ក្រហមត្នោត
ក្លរូអ៊ែរ (F_2)	បៃតងស្រាល
ក្លរូ (Cl_2)	បៃតង
ប្រូម (Br_2)	ក្រហមត្នោត
អ៊ីយ៉ូដ	ស្វាយ

ភាគល្អិតរបស់ឧស្ម័នស្ថិតនៅឆ្ងាយៗពីគ្នា និងមានចលនាដោយសេរីក្នុងលម្អ។ ដូចរូបធាតុរាវដែររូបធាតុឧស្ម័នមានរូបរាងមិនច្បាស់លាស់ទេ វាអាស្រ័យទៅតាមវត្ថុដែលផ្ទុកវា។ ចំណែកមាឌរបស់ឧស្ម័នមានការប្រែប្រួលខ្លាំងអាស្រ័យតាមសីតុណ្ហភាព។ កាលណាសីតុណ្ហភាពកាន់តែខ្ពស់ ឧស្ម័នរីកមាឌកាន់តែធំ។ ឧទាហរណ៍ កង់ឡាន ឬ ម៉ូតូអាចផ្ទុះកាលណាគេដាក់វានៅក្រោមកម្ដៅព្រះអាទិត្យ ពីព្រោះខ្យល់នៅក្នុងនោះរីកមាឌ ដែលធ្វើឱ្យពោះរៀនកង់ម៉ូតូមិនអាចទប់ទល់នឹងសម្ពាធខ្យល់បាន។

សំណួរត្រិះរិះ



សំណួរ

1. តើរូបធាតុរឹង រូបធាតុរាវ និងរូបធាតុឧស្ម័នមានលក្ខណៈខុសគ្នាយ៉ាងដូចម្តេច?
2. តើរូបធាតុខាងក្រោមមានភាពរូបជាអ្វី?
 - ក. ពពក និងផ្សែងពណ៌សចេញពីកំសៀវទឹកពុះ
 - ខ. ផ្សែងពេលដុតអុស
3. គេថាអង្គធាតុរឹងធ្ងន់ជាងអង្គធាតុរាវ និងអង្គធាតុរាវធ្ងន់ជាងឧស្ម័ន។ តើត្រឹមត្រូវឬទេ? ចូរពន្យល់។
4. តើឧស្ម័នរងនូវកម្លាំងទំនាញរបស់ផែនដីឬទេ? ចូរពន្យល់។



បំណកស្រាយ

1. លក្ខណៈខុសគ្នារវាងរូបធាតុរឹង រូបធាតុរាវ និងរូបធាតុឧស្ម័ន

	រូបធាតុរឹង	រូបធាតុរាវ	រូបធាតុឧស្ម័ន
រូបរាង	ច្បាស់លាស់	ដូចវត្ថុផ្ទុកវា	ដូចវត្ថុផ្ទុកវា
មាឌ	ច្បាស់លាស់	ច្បាស់លាស់	ប្រែប្រួលខ្លាំង អាស្រ័យសីតុណ្ហភាព
បណ្តុះ	មិនអាចបណ្តុះបានទេ	មិនអាចបណ្តុះបានទេ	អាចបណ្តុះបាន
ភាគល្អិត	ស្ថិតនៅជិតគ្នា មានរំញ័រតែមិនមានចលនាសេរីទេ	ស្ថិតនៅជិតគ្នា មានរំញ័រ និងអាចចល័តដោយសេរីពីទីតាំងមួយទៅមួយទៀតបានក្នុងផ្ទៃរូបធាតុរាវ	ស្ថិតនៅឆ្ងាយពីគ្នា មានរំញ័រ និងធ្វើចលនាយ៉ាងលឿនដោយសេរីក្នុងលម្អ
ការហូរ	មិនអាចហូរបានទេ។ ឧទាហរណ៍ការផ្ទេរដីខ្សាច់ពីកែវមួយទៅមួយទៀត គ្រាប់ខ្សាច់មិនហូរទេ តែវាមាល។	អាចហូរបាន	អាចហូរបាន

2. ក. ពពកអាចជាល្បាយភាពរូបរាវ និងរឹងនៅជាមួយគ្នា។ វាជាតំណក់ទឹកតូចៗដែលអាចអណ្តែតក្នុង បរិយាកាសបានដែលយើងអាចមើលឃើញពណ៌ស។ ពេលសីតុណ្ហភាពចុះត្រជាក់គ្រប់គ្រាន់ តំណក់ទឹកតូចៗ ទាំងនោះ នឹងបំប្លែងជាក្រាមទឹកកកតូចៗ។ នៅពេលតំណក់ទឹក ឬ ក្រាមទឹកកករួមផ្សំគ្នាកាន់តែធំទៅៗរហូតដល់ បរិយាកាសមិនអាចទ្រទ្រង់ វានឹងធ្លាក់ចុះមកក្រោមវិញ ក្នុងទម្រង់ជាភ្លៀង។

ស្រដៀងគ្នាដែរ ផ្សែងពណ៌សដែលភាយចេញពីកំសៀវទឹកពុះមានភាពរូបជាអ្វីៗ។ នៅពេលទឹកពុះ បង្កើតបានជាចំហាយទឹកដែលមានភាពរូបជាឧស្ម័ន ភាយចេញពីកំសៀវមកខាងក្រៅជួបនឹងសីតុណ្ហភាពទាបជាង ក្នុងកំសៀវ ធ្វើឱ្យចំហាយឧស្ម័ននោះរងកំណាញ់សំទៅជាតំណក់ទឹកតូចៗ ហើយដែលនាំឱ្យយើងអាចមើល ឃើញវាជាផ្សែងពណ៌ស។ ទោះជាយ៉ាងណាក៏ដោយ ផ្សែងពណ៌សនោះងាយរលាយបាត់ក្នុងបរិយាកាសទៅវិញ ដោយសារតំណក់ទឹកតូចៗទាំងនោះងាយនឹងហូតទៅជាចំហាយឧស្ម័នវិញក្នុងបរិយាកាស។

2. ខ. ផ្សែងពេលដុតអុស មានភាពរូបរឹង។ វាជាផង់រូបធាតុរឹងដែលកើតឡើងបណ្តាលមកពីចំហេះមិនសព្វ។ រូបធាតុរឹងនេះមានទំហំតូចខ្លាំងដែលអាចហើរ សោតក្នុងខ្យល់បាន និងអាចតោងជាប់នឹងវត្ថុផ្សេងទៀត។ ឧទាហរណ៍ នៅជាប់នឹងដំបូលផ្ទះបាយសម្បូរទៅដោយផង់ពណ៌ខ្មៅ (ផង់កាបូន) ដែលបានមកពីផ្សែងនៅពេល ចម្អិនអាហារ។

3. ការដែលយើងនិយាយថា អង្គធាតុរឹងធ្ងន់ជាងអង្គធាតុរាវ ឬ អង្គធាតុរាវធ្ងន់ជាងឧស្ម័ន អាចជាគំនិតច្រឡំ។ គេមិនអាចប្រៀបធៀបរូបធាតុមួយធ្ងន់ជាង ឬ ស្រាលជាងមួយទៀតដោយផ្អែកតែទៅលើទម្ងន់របស់វាតែមួយមុខ ប៉ុណ្ណោះទេ ប៉ុន្តែគេត្រូវគិតពីមាឌរបស់វាផងដែរ។ ឧទាហរណ៍ ដែកគោលតូចមួយដើមជាអង្គធាតុរឹង ប៉ុន្តែវាស្រាល ជាងទឹកមួយកែវ (0.5 L)។ ឧទាហរណ៍៖ ខ្យល់ 1000 លីត្រ ប្រាកដជាធ្ងន់ជាងដែក 1 គីឡូក្រាម។ ដែក 1Kg ទឹក 1Kg និងខ្យល់ 1Kg មានទម្ងន់ស្មើគ្នា ប៉ុន្តែមាឌរបស់វាខុសគ្នា (ខ្យល់ 1Kg នៅសីតុណ្ហភាព 25 °C និង សម្ពាធនៃ 1atm មានចំណុះ 840 លីត្រ)។ បរិមាណរបស់រូបធាតុដែលមានក្នុងមាឌជាក់លាក់មួយ ហៅថាដង់ស៊ីតេ។ វាត្រឹមត្រូវ បើសិនជាគេនិយាយថា អង្គធាតុមានភាពហាប់ណែនជាងអង្គធាតុរាវ ហើយអង្គធាតុរាវមានភាពហាប់ ណែនជាង អង្គធាតុរាវ។

4. ឧស្ម័នក៏ជារូបធាតុ ព្រោះវាក៏មានមាឌ និងម៉ាស់ដែរ។ ដូច្នេះ ឧស្ម័នក៏រងនូវកម្លាំងទំនាញរបស់ផែនដី ដូចគ្នា ទៅនឹងរូបធាតុដែលមានភាពរូបរឹង និងរាវដែរ។ ឧទាហរណ៍ ប៉ោងប៉ោងដែលបានបញ្ចូលឧស្ម័នអ៊ីដ្រូសែន វានឹង ហោះឡើងលើ ដោយសារឧស្ម័នអ៊ីដ្រូសែនមានដង់ស៊ីតេតូចជាងខ្យល់។ ទោះជាយ៉ាងណាក៏ដោយ ក៏វាមិនអាច ហោះចេញផុតពីបរិយាកាសនៃផែនដីទៅក្នុងលម្អឆ្ងាយបានទេ ព្រោះវារងនូវកម្លាំងទំនាញរបស់ផែនដី។

មេរៀនទី២៖ បម្រែបម្រួលរូបធាតុ

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់ពីបម្រែបម្រួលរូបធាតុ
- ប្រៀបធៀបលក្ខណៈខុសគ្នារវាងបម្រែបម្រួលរូប និងបម្រែបម្រួលគីមី។

រូបធាតុទាំងអស់កម្រនឹងអាចនៅស្ថិតស្ថេរជាម្យ៉ាងរហូតណាស់ វាត្រូវតែប្រែប្រួលទៅតាមពេលវេលា និងលក្ខខណ្ឌនានា។ ជាទូទៅរូបធាតុមានបម្រែបម្រួលពីរយ៉ាងគឺ បម្រែបម្រួលរូប និងបម្រែបម្រួលគីមី។

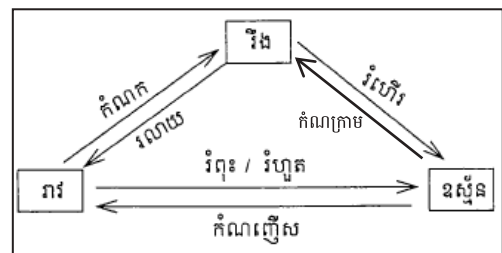
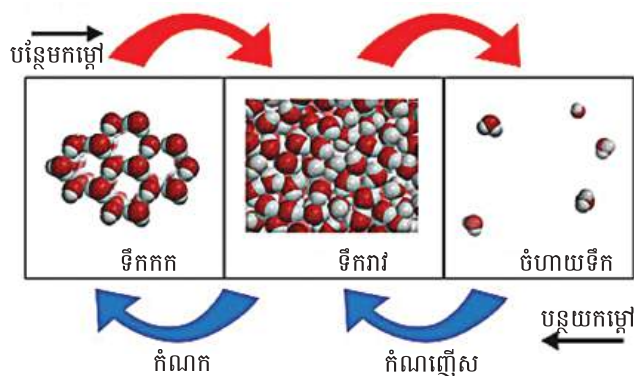
1. បម្រែបម្រួលរូប

បម្រែបម្រួលរូបគឺជាការប្រែប្រួលទាំងឡាយណាដែលមិនមានការផ្លាស់ប្តូរបន្សំភាគល្អិត និងលក្ខណៈរបស់រូបធាតុ ដូចជាការប្រែប្រួលទ្រង់ទ្រាយ រូបរាង ទំហំ ការរលាយរបស់អង្គធាតុរឹងក្នុងអង្គធាតុរាវ ការបំប្លែងពីរឹងទៅរាវ ពីរាវទៅឧស្ម័ន ពីឧស្ម័នមករាវ ពីរាវមកឧស្ម័នជាដើម។ ជាទូទៅបម្រែបម្រួលរូបអាចបំប្លែងត្រឡប់ទៅរកភាពដើមវិញបានដោយងាយស្រួលដោយ មិនឆ្លងកាត់ប្រតិកម្មគីមី។

ឧទាហរណ៍៖

- អំបិលសម្ង (NaCl) ត្រូវបានរំលាយចូលទៅក្នុងទឹកក្លាយជាទឹកអំបិល ប៉ុន្តែវានៅតែបង្កឡើងពីអាតូម Na និងCl មានរស់ជាតិប្រែ និងនៅមានលក្ខណៈគីមីដូចក្រាមអំបិលរឹងដដែល។ ម្យ៉ាងទៀត គេអាចបំប្លែងទឹកអំបិលទៅជាក្រាមអំបិលរឹងវិញដោយរំហូត។
- ស្ករសរលាយក្នុងទឹកបង្កើតបានជាទឹកស្ករដែលមានរស់ជាតិផ្ទៃមដូចស្ករដែរ។ គេអាចបំប្លែងទឹកស្ករឱ្យទៅជាក្រាមស្ករវិញបានដោយវិធីរំហូតដូចករណីទឹកអំបិលដែរ ប៉ុន្តែគេមិនអាចដុតកម្ដៅវាផ្ទាល់ជាមួយអណ្តាតភ្លើងបានទេ ព្រោះវានឹងធ្វើឱ្យស្ករខ្លោច។ គេត្រូវរំហូតដោយប្រើចំហាយទឹក (សូមមើលរូបនៅទំព័រ 70 ស្តីពីវិធីរំហូត)។
- ទឹកអាចប្រែប្រួលភាពរូបរបស់វាពីរឹង(ទឹកកក)ទៅរាវ ពីរាវទៅឧស្ម័ន(ចំហាយទឹក) និងប្រាសមកវិញ។ ទោះបីជាទឹកស្ថិតនៅក្នុងភាពរូបណាក៏ដោយ ក៏វានៅមានលក្ខណៈជាទឹកដែលម៉ូលេគុលរបស់វាបង្កដោយពីអាតូមអ៊ីដ្រូសែន និងមួយអាតូមអុកស៊ីសែន (H_2O) ដដែល។ គ្រប់រូបធាតុទាំងអស់សុទ្ធតែមានបម្រែបម្រួលភាពរូបទៅវិញទៅមករវាង រឹង រាវ និងឧស្ម័ន។





គំនូសបំព្រួញបង្ហាញពីបម្រែបម្រួលភាពរវាងរឹង រាវ និងឧស្ម័ន

សំណួរគ្រិះរិះ

សំណួរ៖ នៅលើផ្ទៃកែវខាងក្រៅនៃកាហ្វេទឹកកក គេតែងសង្កេតឃើញវត្ថុមានតំណក់ទឹកនៅជាប់មិនដាច់។ ទោះបីជាគេខំជូតឱ្យស្ងួតក៏ដោយ ក៏វានៅតែកើតមានទៀតក្នុងពេលដ៏ខ្លីៗ ហេតុអ្វី?

បំណកស្រាយ៖ តំណក់ទឹកដែលកើតនៅលើផ្ទៃខាងក្រៅនៃកែវកាហ្វេទឹកកកនេះ កើតឡើងមកពីចំហាយទឹកនៅក្នុងបរិយាកាស (ខ្យល់) ដែលនៅជិតនឹងផ្ទៃកែវបានកំណាចជាញើស ដោយសារតែផ្ទៃកែវមានសីតុណ្ហភាពត្រជាក់។ បាតុភូតនេះគេហៅថា **កំណាច្រើស** ដែលឧស្ម័នត្រូវបំប្លែងទៅជា អង្គធាតុរាវ កាលណាសីតុណ្ហភាពថយចុះ។

2. បម្រែបម្រួលគីមី

បម្រែបម្រួលគីមីគឺជាការប្រែប្រួលទាំងឡាយណា ដែលអាចបង្កើតបានជាបន្សំរូបធាតុថ្មីមានលក្ខណៈខុសពីរូបធាតុដើម។ ជាទូទៅបម្រែបម្រួលគីមីមិនអាចបំប្លែងទៅរកភាពដើមវិញបានដោយងាយស្រួលដូចជាបម្រែបម្រួលរូបទេ។ ក្នុងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃ មានបម្រែបម្រួលគីមីជាច្រើនកើតឡើងដូចជាការឡើងច្រែះនៃដែកការដុត(ចំហេះ)ផ្សេងៗ ការពុកផុយរបស់ភាវវស្ស។ល។

ឧទាហរណ៍

- ការដុតក្រដាសជាបម្រែបម្រួលគីមី ព្រោះផលិតផលទទួលបានគឺផេះ ដែលគេមិនអាចបំប្លែងវាត្រឡប់ជាក្រដាសវិញបានទេ។
- ពេលដែកឡើងច្រែះ ដែកនឹងពុកផុយ។ គេមិនអាចបំប្លែងច្រែះដែកឱ្យក្លាយជាដែកវិញ ដោយវិធីងាយបានទេ។ល។



ការដុតអុស ឬធ្យូង



ការឡើងច្រែះដែក



ចំហេះឥន្ធនៈផ្សេងៗ

សំណួរត្រិះរិះ



សំណួរ

1. ពេលសូដ្យូមអ៊ីដ្រុកស៊ីត (NaOH) ឬ កាល់ស្យូមអុកស៊ីត(កំបោររស់ CaO) រលាយក្នុងទឹកកម្ដៅត្រូវបានបញ្ចេញ ដែលធ្វើឱ្យផ្ទៃកែវឡើងក្ដៅ។ ផ្ទុយទៅវិញ នៅពេលជីអ៊ុយរ៉េ ($(\text{NH}_2)_2\text{CO}$) រលាយក្នុងទឹកកម្ដៅត្រូវបានស្រូប ដែលធ្វើឱ្យផ្ទៃកែវចុះត្រជាក់។ តើលំនាំទាំងនេះជាបម្រែបម្រួលរូប ឬ ជាបម្រែបម្រួលគីមី?
2. តើលំនាំខាងក្រោមជាបម្រែបម្រួលរូប ឬ គីមី?

- | | |
|-------------------------|----------------|
| ក. ការទំពារបាយក្នុងមាត់ | គ. ការដុតឈើគូស |
| ខ. ការដុតទៀន | ឃ. ការចៀនស៊ីត |



បំណកស្រាយ

1. ករណីការរលាយក្នុងទឹកនៃសូដ្យូមអ៊ីដ្រុកស៊ីត (NaOH) និងជីអ៊ុយរ៉េ ($(\text{NH}_2)_2\text{CO}$) គឺជាបម្រែបម្រួលរូបព្រោះ បម្រែបម្រួលនេះមិនបានផ្លាស់ប្តូរលក្ខណៈ ឬ បន្ទុករបស់វាទេ។ សូលុយស្យុងដែលទទួលបាននៅតែជាសូលុយ ស្យុងសូដ្យូមអ៊ីដ្រុកស៊ីត ឬ សូលុយស្យុងអ៊ុយរ៉េ។ គេអាចរំហូតទឹក ដើម្បីទទួលបានក្រាមសូដ្យូមអ៊ីដ្រុកស៊ីត ឬ ជីអ៊ុយរ៉េវិញបាន។

ចំពោះការរលាយរបស់កាល់ស្យូមអុកស៊ីត(កំបោររស់ CaO) ក្នុងទឹកគឺជាបម្រែបម្រួលគីមីព្រោះវាបាន បង្កើតផលិតផល ឬ បន្សល់ទុកគឺកាល់ស្យូមអ៊ីដ្រុកស៊ីត(កំបោររស់ Ca(OH)_2) ហើយគេមិនអាចទទួលបានកាល់ ស្យូមអុកស៊ីតវិញបានដោយវិធីរំហូតទឹកបានទេ។ ផ្ទុយទៅវិញ ដើម្បីបានកាល់ស្យូមអុកស៊ីតវិញ គេត្រូវធ្វើប្រតិកម្ម បំបែកកាល់ស្យូមអ៊ីដ្រុកស៊ីតដោយកម្ដៅនៅសីតុណ្ហភាព 512°C ។

2. ក. ការទំពារបាយក្នុងមាត់មានបម្រែបម្រួលរូប និងបម្រែបម្រួលគីមីកើតឡើងទាំងពីរ។

បម្រែបម្រួលរូប៖ ពេលទំពារ បាយត្រូវបានបំបែកដោយឆ្មេញជាបំណែកតូចៗ ធ្វើឱ្យខ្សែប៉ូលីមែរបស់ អាមីដុងដាច់ ជាកំណាត់ខ្លីៗ។

បម្រែបម្រួលគីមី៖ ខ្សែអាមីដុងត្រូវបានបំបែកជាម៉ូលេគុលស្ថេរ៉េន (គ្លុយកូស) ដោយសារអំពើរបស់ អង់ស៊ីមអាមីឡាសរបស់ទឹកមាត់។ បាតុភូតនេះបង្កឱ្យមានរសជាត់ផ្អែមនៅពេលយើងកំពុងទំពារគ្រាប់បាយ។

ខ. ការដុតទៀនជាបម្រែបម្រួលរូប និងបម្រែបម្រួលគីមីកើតឡើងក្នុងពេលជាមួយគ្នា។

បម្រែបម្រួលរូប

ក្រមួនទៀនបំប្លែងពីរាវទៅ
ឧស្ម័ន ដែលធ្វើឱ្យទៀនឆេះ

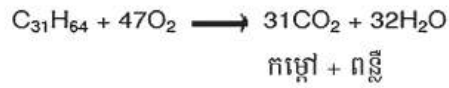
ក្រមួនទៀនរលាយពីរឹងទៅរាវ

ក្រមួនទៀនរាវដែលហូរចុះ
ប្រែពីរាវទៅរឹងវិញ



បម្រែបម្រួលគីមី

ក្រមួនទៀនរងនូវប្រតិកម្មចំហេះ



បំប្លែងភាពរូបពេលទៀនឆេះ

2. គ. ការដុតឈើតូស គឺជាបម្រែបម្រួលគីមី ព្រោះដំណើរការនេះឈើតូសបានឆេះក្លាយជាធូលី ដែលគេមិនអាចបំប្លែងវាត្រឡប់ទៅលក្ខណៈដើមវិញដោយវិធីបំប្លែងរូបងាយបានទេ។

2. ឃ. ការចៀនស៊ីត គឺជាបម្រែបម្រួលគីមី ព្រោះនៅពេលត្រូវកម្ដៅ ប្រូតេអ៊ីននៅក្នុងស៊ីតបានផ្លាស់ប្តូរទ្រង់ទ្រាយ ធ្វើឱ្យស៊ីតឡើងវិញ។ ជាការពិត បម្រែបម្រួលនេះ គេមិនអាចបំប្លែងវាត្រឡប់ទៅជាស៊ីតនៅវិញបានទេ។

មេរៀនទី៣៖ ចំណែកថ្នាក់នៃរូបធាតុ

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់ពីលក្ខណៈពិសេសផ្សេងៗរបស់រូបធាតុក្រៅពីភាពរូបរឹង រាវ និងឧស្ម័ន។
- ពណ៌នាបានពីបម្រើបម្រាស់របស់រូបធាតុនានាក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ ទៅតាមលក្ខណៈពិសេសរបស់វានីមួយៗ។

1. ចំណែកថ្នាក់នៃរូបធាតុ

ក្រៅពីភាពរូបរឹង រាវ និងឧស្ម័ន គេអាចធ្វើចំណែកថ្នាក់រូបធាតុទៅតាមលក្ខណៈពិសេសរបស់វាមួយចំនួន ផ្សេងទៀត។

ក. រឹង



វិធីងាយប្រៀបធៀបរឹងអង្គធាតុរឹង

វាជាសមត្ថភាពរបស់រូបធាតុទប់ទល់នឹងការឆ្លុះ។ យើងអាចសង្កេតដោយយកអង្គធាតុរឹងពីរផ្សេងគ្នាឆ្លុះគ្នាម្តងម្នាក់។ អង្គធាតុរឹងដែលមានរឹងខ្លាំងជាងនឹងបង្កើតស្នាមឆ្លុះនៅលើអង្គធាតុរឹងដែលមានរឹងខ្សោយជាង។

ខ. ភាពយឺត



ភាពយឺតរបស់កៅស៊ូកង

វាជាសមត្ថភាពរបស់រូបធាតុដែលអាចយឺត និងអាចត្រឡប់មករកភាពដើមវិញនៅពេលគេទាញ។ ភាពយឺតខុសពីភាពយារត្រង់ភាពយារមិនអាចត្រឡប់ទៅរកស្ថានភាពដើមវិញបានទេ។ ឧទាហរណ៍៖ កៅស៊ូកងមានលក្ខណៈយឺត ប៉ុន្តែចង់ប្លាស្ទិច មានលក្ខណៈយារ។

គ. លក្ខណៈពត់បាន

វាជាសមត្ថភាពរបស់រូបធាតុដែលអាចទន់ ឬ កោងតែមិនបាក់កាលណាគេពុតវា។ គេអាច ប្រៀបធៀបលក្ខណៈពត់បានរបស់រូបធាតុ ដោយសង្កេតពីលំដាក់មុំដែលបង្កើតដោយការដាក់ព្យួរកូន ទម្ងន់នៅផ្នែកខាងចុងម្ខាងនៃរូបធាតុ។



ភាពពត់បាន

ឃ. ភាពហូតជាលូសបាន

វាជាសមត្ថភាពរបស់រូបធាតុដែលគេអាចធ្វើវាឱ្យទៅជាខ្សែលូសបានដោយមិនបាក់បែក។ ឧទាហរណ៍៖ ខ្សែលូសដែក ឬ ខ្សែទង់ដែង (ខ្សែភ្លើង)។



ខ្សែលោហៈទង់ដែង

ង. ភាពផែបាន

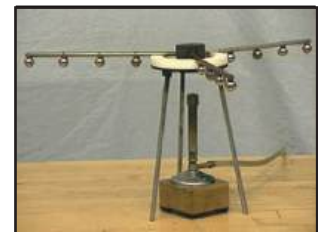
វាជាសមត្ថភាពរបស់រូបធាតុដែលគេអាចដំឡើងឬទ្រង់ទ្រាយជារាងផ្សេងៗបានដោយមិនបែកបាក់។ ឧទាហរណ៍៖ លោហៈមាសគេអាចដំជាជញ្ជ័ន ហើយដែកគេអាចដំឱ្យសំប៉ែតបាន។



ដែកអាចដំឱ្យសំប៉ែតបាន

ច. ការចម្លងកម្ដៅ

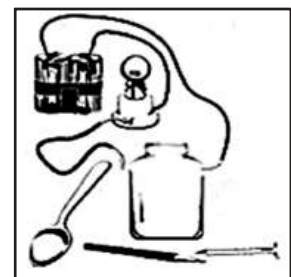
វាជាសមត្ថភាពរបស់រូបធាតុដែលអាចចម្លងកម្ដៅបាន។ គេអាចប្រៀបធៀបសមត្ថភាពចម្លងកម្ដៅរបស់រូបធាតុជាលោហៈបានតាមរយៈការសង្កេតការណ៍របស់ក្រមួនទៀននៅលើចង្កឹះលោហៈដូចបង្ហាញក្នុងរូបខាងស្តាំ។ គ្រាប់ឃ្លី ឬ គ្រាប់បាល់តូចៗត្រូវបានបិទភ្ជាប់លើចង្កឹះលោហៈប្រភេទខុសៗ គ្នាដោយក្រមួនទៀន។ ចង្កឹះលោហៈទាំងអស់ត្រូវបានភ្ជាប់ទៅនឹងដុំលោហៈ មួយរួមគ្នា។ នៅពេលគេដុតកម្ដៅដុំលោហៈ កម្ដៅត្រូវផ្លាស់ទីទៅតាមចង្កឹះកែវនីមួយៗធ្វើឱ្យគ្រាប់ឃ្លី ឬ គ្រាប់បាល់តូចៗដែលបានបិទភ្ជាប់លើចង្កឹះលោហៈធ្លាក់ ចុះដោយសារក្រមួនទៀនរលាយ។ គេអាចប្រៀបធៀបសមត្ថភាពចម្លងកម្ដៅរបស់ចង្កឹះលោហៈនីមួយៗដោយ សង្កេតមើលចំនួនគ្រាប់ឃ្លី ឬ កូនបាល់ ដែលបានធ្លាក់ក្នុងរយៈពេលដុតកម្ដៅណាមួយ។



គេស្ដាប់ចម្លងកម្ដៅរបស់លោហៈ

ឆ. ការចម្លងចរន្តអគ្គិសនី

វាជាសមត្ថភាពរបស់រូបធាតុដែលអាចចម្លងចរន្តអគ្គិសនីបាន។ គេអាចសង្កេតសមត្ថភាពចម្លងចរន្តអគ្គិសនីរបស់រូបធាតុបានតាមរយៈភាពភ្លឺរបស់អំពូល ដែលបានភ្ជាប់ជាមួយនឹងថ្មពិល។



គេស្ដាប់ចម្លងចរន្តអគ្គិសនីរបស់សារធាតុ

ជ. ចំណុចរលាយ

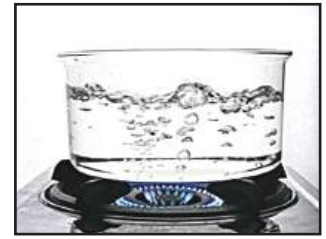
ចំណុចរលាយគឺជាសីតុណ្ហភាពដែលធ្វើឱ្យរូបធាតុមួយប្តូរភាពរូបពីរឹងទៅរាវ។ រូបធាតុសុទ្ធផ្សេងគ្នា មានចំណុចរលាយជាក់លាក់ខុសៗ គ្នា។ ឧទាហរណ៍៖ ទឹកសុទ្ធ(ទឹកកក)រលាយនៅសីតុណ្ហភាព 0°C អំបិលសម្បូររលាយនៅ 801°C ។ ចំណុចរលាយ និងចំណុចកំណករបស់រូបធាតុ សុទ្ធមួយមានសីតុណ្ហភាពដូចគ្នា។ ឧទាហរណ៍ ទឹកកកនៅសីតុណ្ហភាព 0°C និងទឹកកកក៏រលាយនៅ 0°C ដែរ។



លោហៈរលាយ

ឈ. ចំណុចរំពុះ

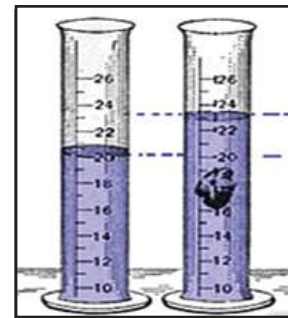
ចំណុចរំពុះគឺជាសីតុណ្ហភាពដែលរូបធាតុមួយចាប់ផ្តើមពុះ (ឬរកាពរូបពីរាវទៅឧស្ម័ន)។ ដូចចំណុចរលាយដែរ រូបធាតុសុទ្ធខុសគ្នាមានចំណុចរំពុះខុសគ្នា។ ឧទាហរណ៍ ទឹកសុទ្ធមានចំណុចរំពុះ 100°C អេតាណុលមានចំណុចរំពុះ 78°C ។ គេអាចកំណត់ចំណុចរំពុះរបស់ទឹកបានដោយដាំទឹក និងវាស់ដោយទែរម៉ូម៉ែត។ ចំណុចរំពុះ(រាវ-ឧស្ម័ន) និងចំណុចកំណត់ជាញឹក (ឧស្ម័ន-រាវ) របស់រូបធាតុសុទ្ធមួយមានសីតុណ្ហភាពស្មើគ្នា។



ទឹកពុះ

ញ. ដង់ស៊ីតេ

ដង់ស៊ីតេគឺជាផលធៀបម៉ាស់លើមាឌរបស់រូបធាតុ។ ខ្នាតដង់ស៊ីតេអាចគិតជា g/cm^3 ឬ kg/m^3 ។ ឧទាហរណ៍៖ ទឹកនៅ 25°C មានដង់ស៊ីតេប្រហែល 1 g/cm^3 ។ គេក៏អាចអាចកំណត់បានថារូបធាតុមួយមានដង់ស៊ីតេតូចជាង ឬធំជាងទឹកដោយវិធីសង្កេតថាតើវា “អណ្តែត” ឬ “លិច” ក្នុងទឹក។ ចំពោះរូបធាតុដែលមិនមានប្រតិកម្មជាមួយទឹក ឬមិនរលាយក្នុងទឹក គេអាចកំណត់ដង់ស៊ីតេរបស់វាតាមរយៈការធ្វើផលធៀបម៉ាស់ដែលបានពីការឆ្លងដោយប្រើជញ្ជីង និងមាឌដែលបានពីការវាស់តាមរយៈការកើនឡើងនូវកម្ពស់ទឹកនៅក្នុងស៊ីឡាំងក្រិត។



មាឌទឹកកើនជាមាឌរូបធាតុដែលចង់វាស់

ការវាស់មាឌរូបធាតុ



ការកំណត់ដង់ស៊ីតេរូបធាតុធៀបនឹងទឹក

2. បម្រើបម្រាស់រូបធាតុក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ

រូបធាតុទាំងអស់សុទ្ធតែមានសារប្រយោជន៍ចំពោះជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ។ គេប្រើប្រាស់រូបធាតុទៅតាមលក្ខណៈពិសេសរបស់វាខុសៗគ្នារបស់វា។

ឧទាហរណ៍៖

- ខ្យល់មានលក្ខណៈស្រាល និងអាចបណ្តែនបាន គេប្រើវាសម្រាប់បញ្ចូលក្នុងកង់រថយន្តម៉ូតូបាល់ ឬពោងខ្យល់។
- ដែកមានលក្ខណៈរឹង ដូច្នេះគេប្រើវាសម្រាប់ការសាងសង់។ ដោយសារវាងាយច្រេះនៅក្នុងខ្យល់គេត្រូវការការពារវាដោយការលាបថ្នាំ។ ម្យ៉ាងទៀតគេប្រើវាជាឧបករណ៍ចម្អិនដូចជាឆ្នាំងខ្លះ ដោយសារវាអាចចម្អិនកម្ដៅបានល្អ។
- ជ័រត្រូវបានគេប្រើធ្វើជាទុយោទឹកព្រោះវាស្រាល និងមិនរងកំណុតក្នុងបរិយាកាស។ គេក៏ប្រើវាសម្រាប់ស្រោបខ្សែភ្លើង ព្រោះវាមិនចម្អិនចរន្តអគ្គិសនី ឬ កម្ដៅ។
- លោហៈទង់ដែងត្រូវបានគេប្រើធ្វើជាខ្សែភ្លើង ព្រោះវាចម្អិនចរន្តអគ្គិសនីបានល្អ។
- មាសគេប្រើវាជាគ្រឿងអលង្ការ ព្រោះវាមានពណ៌ស្អាត និងអាចរក្សាទុកបានយូរដោយមិនរងកំណុត។

សំណួរគ្រិះរិះ

1. ហេតុអ្វីបានជាគេមិនយកដែកធ្វើជាគ្រឿងអលង្ការ?
2. ហេតុអ្វីបានជាគេប្រើផ្សង(ក្រាភីត)ធ្វើជាបណ្តុលថ្មពិល?

បំណកស្រាយ

1. ដែកជាលោហៈ ដែលមានពណ៌ដូចលោហៈប្រាក់។ គេអាចដែរ ឬ ហូតវាជាលូសបានដូចលោហៈផ្សេងទៀតដែរ ប៉ុន្តែលោហៈដែកងាយរងកំណុតក្នុងបរិយាកាស (ងាយឡើងច្រេះ) ជាហេតុធ្វើឱ្យវាងាយពុកផុយ ឬ ប្តូរពណ៌មិនស្អាត។ ដូច្នេះ គេមិនប្រើវាធ្វើជាគ្រឿងអលង្ការទេ។
2. ផ្សងជាលោហៈពិសេសមួយប្រភេទខុសពីលោហៈដទៃទៀត។ វាអាចចម្អិនចរន្តអគ្គិសនីបានល្អ ខណៈដែលលោហៈផ្សេងៗមិនមានលទ្ធភាពចម្អិនបាន។ គេប្រើវាធ្វើជាបណ្តុលថ្មពិល (អេឡិចត្រូតថ្មពិល) ព្រោះវាមានលក្ខណៈពិសេសពីយ៉ាងគឺ (1)វាអាចចម្អិនចរន្តអគ្គិសនីបានល្អ និង(2)វាមិនរងប្រតិកម្មពេលថ្មពិលដំណើរការ ដែលគេហៅវាថាអេឡិចត្រូតនិចល។

ជំពូក្រ2: សារធាតុសុទ្ធ និងល្បាយ

មេរៀនទី1: សារធាតុសុទ្ធ

វត្ថុបំណង

- ពណ៌នា និយមន័យនៃសារធាតុសុទ្ធជាតុ និងសមាសធាតុ។
- បង្ហាញបានពីលក្ខណៈខុសគ្នារវាងធាតុ និងសមាសធាតុ។

រូបធាតុមួយចំនួនដែលយើងជួបប្រទះ និងប្រើប្រាស់ក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃជាសារធាតុសុទ្ធ ដូចជា មាស ទងដែង ក្រាភីត(បណ្ណាល័យ ឬ ខ្មៅដែ) អាឡុយមីញ៉ូម ទឹកសុទ្ធ អំបិលសម្បុរ។ សារធាតុសុទ្ធមាន ចំណុចរលាយ ឬ ចំណុចរំពុះជាក់លាក់ ដែលជាអត្តសញ្ញាណរបស់វា។ ឧទាហរណ៍៖ អេតាណុលមាន ចំណុចរំពុះ 78°C , ទឹកសុទ្ធមានចំណុចរំពុះ 100°C ។ សារធាតុសុទ្ធបង្កើតឡើងដោយសារធាតុតែមួយប្រភេទ។ សារធាតុសុទ្ធអាចជាធាតុ ឬ ជាសមាសធាតុ។

1. ធាតុ

ធាតុគឺជាសារធាតុដែលបង្កដោយអាតូមតែមួយប្រភេទ។ ឧទាហរណ៍៖

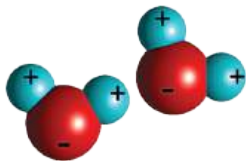
- ដែកគឺជាធាតុ ព្រោះក្នុងដែកមួយដុំបង្កដោយអាតូមដែកសុទ្ធ មិនមានអាតូមអ្វីនៅលាយឡំជាមួយទេ។
- មាសគឺជាធាតុ ព្រោះវាផ្សំឡើងពីអាតូមមាសតែមួយប្រភេទក្នុងមាសសុទ្ធមួយដុំ។
- ឧស្ម័នអ៊ីដ្រូសែន (H_2) គឺជាធាតុ ព្រោះវាបង្កដោយអាតូមអ៊ីដ្រូសែនតែមួយមុខគត់ក្នុងម៉ូលេគុលរបស់វា។

សព្វថ្ងៃគេរកឃើញធាតុគីមីរហូតដល់ 118 ប្រភេទខុសគ្នានៅលើផែនដីយើងនេះ។ យើងអាចស្គាល់ឈ្មោះ និងលក្ខណៈមូលដ្ឋានរបស់ធាតុទាំងនោះបានតាមរយៈតារាងខួបនៃធាតុគីមី។

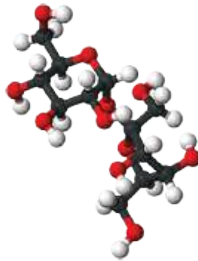


ដំណោះស្រាយ

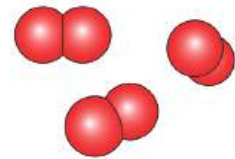
- ទឹក ស្ករ និងអុកស៊ីសែន ជាម៉ូលេគុល ព្រោះសារធាតុទាំងនេះបង្កឡើងដោយអាតូមចូលផ្សំគ្នាជាម៉ូលេគុលនៅដាច់ដោយឡែកៗពីគ្នា។



ម៉ូលេគុលទឹក

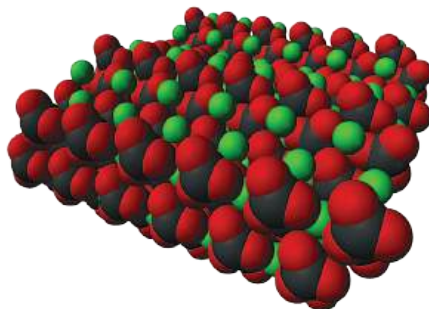


ម៉ូលេគុលស្ករ



ម៉ូលេគុលអុកស៊ីសែន

- ថ្នាំកំបោរជាបណ្តាញក្រាម ព្រោះសារធាតុនេះបង្កឡើងដោយអាតូមស្ថិតនៅបន្តគ្នាជាពីមួយទៅមួយ ជាបណ្តាញ។



ទម្រង់ក្រាមកាល់ស្យូមកាបូណាត (CaCO_3)

- ឧស្ម័នអុកស៊ីសែនជាធាតុ ព្រោះវាបង្កឡើងដោយអាតូមតែមួយប្រភេទ គឺអាតូមអុកស៊ីសែន។
- ទឹកស្ករ និងថ្នាំកំបោរជាសមាសធាតុ ព្រោះសារធាតុទាំងនេះបង្កឡើងដោយអាតូមច្រើនប្រភេទ។ ទឹកបង្កឡើងដោយអាតូមអ៊ីដ្រូសែន និងអាតូមអុកស៊ីសែន។ ថ្នាំកំបោរបង្កឡើងដោយអាតូម កាល់ស្យូម កាបូន និង អុកស៊ីសែន។
- ទឹក ស្ករ ថ្នាំកំបោរ និងឧស្ម័នអុកស៊ីសែនជាសារធាតុសុទ្ធ ព្រោះសារធាតុទាំងនេះមិនស្ថិតនៅ លាយឡំជាមួយ សារធាតុដទៃទៀតទេ។ ឧទាហរណ៍ សារធាតុទឹកបង្កឡើងតែពីម៉ូលេគុលទឹកទាំងអស់។ ដូចគ្នាដែរចំពោះ ស្ករ ថ្នាំកំបោរ និងអុកស៊ីសែន។
- ល្បាយ៖ ទឹកអំបិល និងខ្យល់ ព្រោះវាបង្កឡើងពីសារធាតុពីរ ឬ ច្រើននៅលាយឡំគ្នា។ ទឹកអំបិលបង្កឡើង ពីទឹក និងអំបិល។ ខ្យល់បង្កឡើងពីឧស្ម័នជាច្រើនដូចជាអាសូត អុកស៊ីសែន កាបូនឌីអុកស៊ីត ។ល។

មេរៀនទី២៖ ល្បាយ

វត្ថុបំណង

- ពណ៌នាបានពីនិយមន័យល្បាយ
- បង្ហាញពីលក្ខណៈរបស់ល្បាយ
- ប្រៀបធៀបពីលក្ខណៈខុសគ្នារវាងល្បាយស្មើសាច់ ល្បាយមិនស្មើសាច់ និងសូលុយស្យុង។

1. និយមន័យ

ល្បាយបង្កឡើងដោយសារធាតុសុទ្ធពីរ ឬច្រើននៅលាយឡំគ្នា ប៉ុន្តែវាគ្មានប្រតិកម្មគីមីនឹងគ្នាទេ។ រូបធាតុដែលនៅជុំវិញខ្លួនយើង រួមទាំងវត្ថុដែលយើងប្រើប្រាស់ប្រចាំថ្ងៃសុទ្ធសឹងតែជាល្បាយ។ ឧទាហរណ៍៖ ទឹកខ្មេះ ទឹកស៊ីអ៊ីវ ទឹកត្រី ខ្យល់ បេតុង តុ ទូរ កៅអី។ល។

2. លក្ខណៈល្បាយ

លក្ខណៈសំខាន់របស់ល្បាយគឺ សារធាតុបង្ករបស់វាមិនមានប្រតិកម្មជាមួយគ្នាទេ បើទោះជាវានៅលាយឡំគ្នាក៏ដោយ។ លើសពីនេះទៅទៀត គេអាចញែកសារធាតុបង្ករបស់ល្បាយដើម្បីបានជាសារធាតុសុទ្ធត្រឡប់មកវិញដោយវិធីរូបងាយដូចជាវិធីរំងៃ វិធីច្រោះ វិធីរំហូត និងវិធីបំណិតប្រភាគជាដើម។

ឧទាហរណ៍៖ គេរំលាយអំបិលក្នុងទឹកបានជាល្បាយអំបិល និងទឹក ដែលគេហៅថាទឹកអំបិល។ ទោះជាអំបិលរលាយបាត់មើលមិនឃើញក៏ដោយ វានៅតែរក្សារសជាតិប្រែដដែល។ បើគេយកទឹកអំបិលទៅរំហូតដោយដុតកម្ដៅ គេនឹងទទួលបានក្រាមអំបិលសុទ្ធត្រឡប់មកវិញ។

3. ប្រភេទល្បាយ

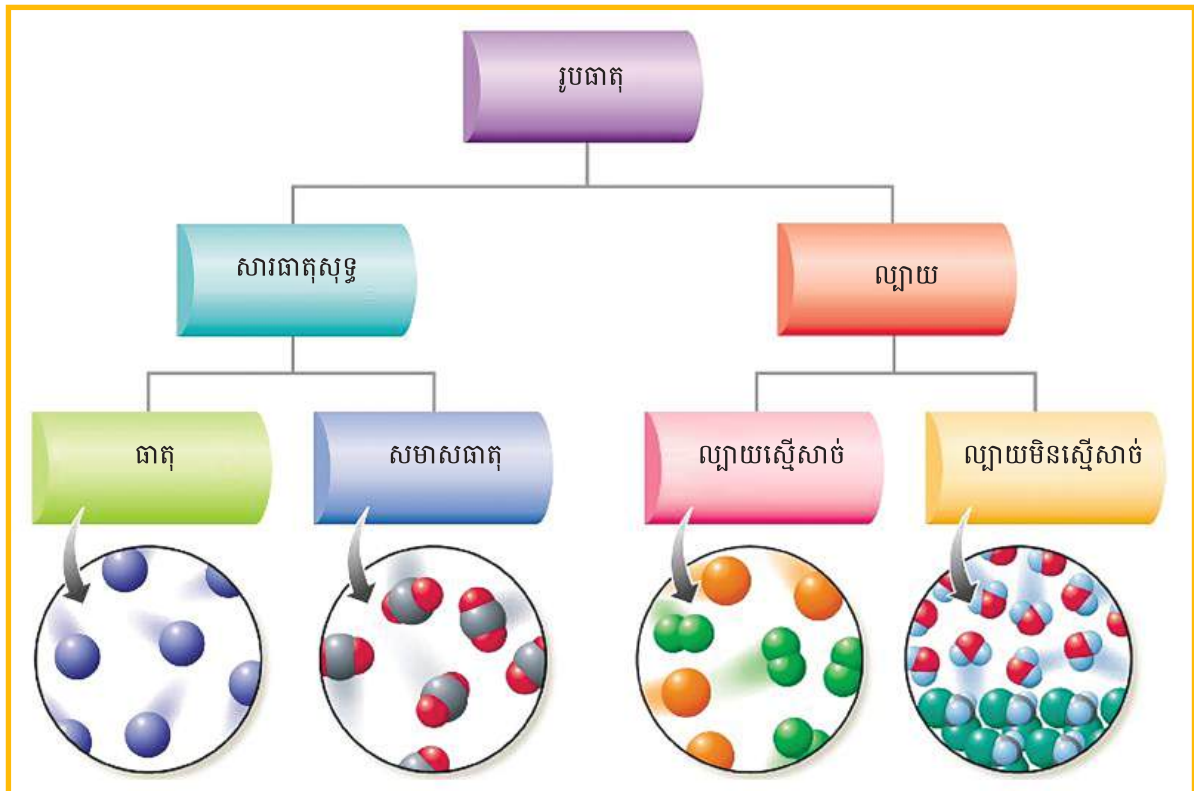
ជាទូទៅគេចែកល្បាយជាពីរប្រភេទគឺ ល្បាយស្មើសាច់ និងល្បាយមិនស្មើសាច់។

3.1 ល្បាយស្មើសាច់

ល្បាយស្មើសាច់ជាប្រភេទល្បាយ ដែលគេមិនអាចញែកសម្គាល់ប្រភេទសារធាតុបង្ករបស់វាបានទោះបីគេប្រើកែវពង្រីកដូចជាមីក្រូទស្សន៍ក៏ដោយ។ ល្បាយស្មើសាច់មានលក្ខណៈថ្លា (ករណីរាវ) និងមានជាសរុបមួយ។ ល្បាយស្មើសាច់មានដូចជាទឹកអំបិល ទឹកស្ករ ទឹកត្រី ទឹកសមុទ្រ ខ្យល់ ស្ពាន់(សំលោហៈទង់ដែង និងស័ង្កសី)។ល។

3.2 ល្បាយមិនស្មើសាច់

ល្បាយមិនស្មើសាច់ជាប្រភេទល្បាយដែលគេអាចញែកសម្ភាវប្រភេទសារធាតុបង្ករបស់វាបានដោយ ភ្នែក ឬ ដោយឧបករណ៍ពង្រីកផ្សេងៗដូចជាកែវពង្រីក ឬ មីក្រូទស្សន៍។ ល្បាយមិនស្មើសាច់មានដូចជា សម្ប បង្គុំម បេតុង ជាល្បាយមិនស្មើសាច់ព្រោះគេអាចមើលឃើញសារធាតុបង្ករបស់វា។ កករិលវល់ក្នុងទឹក ដូចជា ទឹកល្អក់ក៏ជាល្បាយមិនស្មើសាច់ដែរ។



ដ្យាក្រាមបំណែងចែករូបធាតុ

នៅក្នុងវិទ្យាសាស្ត្រ គេក៏អាចហៅល្បាយស្មើសាច់ថាជាសូលុយស្យុងបានដែរ។ សូលុយស្យុងបង្កឡើង ដោយសារធាតុរលាយ និងសារធាតុរំលាយ។ សារធាតុរលាយ ជាសារធាតុដែលរលាយក្នុងអង្គធាតុរំលាយ។ ផ្ទុយទៅវិញ សារធាតុរំលាយ ជាសារធាតុដែលអាចរំលាយសារធាតុរលាយបាន។

ឧទាហរណ៍៖ ក្រាមអំបិលសម្ល (រឹង) រលាយក្នុងទឹកបង្កើតជាល្បាយស្មើសាច់ ឬ សូលុយស្យុងនៃទឹក អំបិល។ ទឹកជាអ្នករំលាយអំបិល ដូច្នេះវាជាសារធាតុរំលាយ ចំណែកឯក្រាមអំបិលរលាយក្នុងទឹក ដូច្នេះវាជា សារធាតុរលាយ។

សូលុយស្យុង មានបីប្រភេទគឺ សូលុយស្យុងរឹង សូលុយស្យុងរាវ និងសូលុយស្យុងឧស្ម័ន ហើយជាទូទៅ សមាសភាពបង្កណាដែលមានបរិមាណច្រើនជាងគេក្នុងល្បាយស្មើសាច់គេចាត់ទុកថាវាជាសារធាតុរំលាយ។

សូលុយស្យុងរឹង បង្កឡើងពីសារធាតុរំលាយ និងសារធាតុរលាយជាអង្គធាតុរឹងដូចគ្នា។

ឧទាហរណ៍៖

- ស្ពាន់ជាសូលុយស្យុងរឹងដែលបង្កឡើងពីលោហៈស័ង្កសី (33%) រលាយជាមួយលោហៈទង់ដែង (67%)។ ដូច្នេះស័ង្កសីជាសារធាតុរលាយ រីឯលោហៈទង់ដែងជាសារធាតុរំលាយ។
- ដែកថែបជាសូលុយស្យុងរឹងដែលបង្កឡើងពីកាបូន (2.1%) និងលោហៈដែក (97.9%)។ ដូច្នេះដែកជាសារធាតុរំលាយ រីឯកាបូនជាសារធាតុរលាយ។

សូលុយស្យុងរាវ បង្កឡើងពីសារធាតុរំលាយជាអង្គធាតុរាវ និងសារធាតុរលាយអាចជាអង្គធាតុរឹង រាវ ឬ ឧស្ម័ន។ គេចែកសូលុយស្យុងរាវជាពីរប្រភេទគឺ **សូលុយស្យុងពិត និងសូលុយស្យុងកូឡូអ៊ីត** ដែលនឹងសិក្សានៅចំណុចបន្ទាប់។

ឧទាហរណ៍៖

- ទឹកស្ករជាសូលុយស្យុងរាវ ដែលបង្កឡើងដោយទឹក (សារធាតុរាវ) ជាសារធាតុរំលាយ និងស្ករ (សារធាតុរឹង) ជាសារធាតុរលាយ។
- ស្រាជាសូលុយស្យុងរាវ ដែលបង្កឡើងដោយទឹក (សារធាតុរាវ) ជាសារធាតុរំលាយ និងអេតាណុល (សារធាតុរាវ) ជាសារធាតុរលាយ។
- ទឹកស្ករជាសូលុយស្យុងរាវ ដែលបង្កឡើងដោយទឹក(អង្គធាតុរាវ)ជាសារធាតុរំលាយ និងឧស្ម័នកាបូនឌីអុកស៊ីត (សារធាតុឧស្ម័ន) ជាសារធាតុរលាយ។

សូលុយស្យុងឧស្ម័ន បង្កឡើងដោយសារធាតុរំលាយ និងសារធាតុរលាយជាសារធាតុឧស្ម័ន។

ឧទាហរណ៍៖ ខ្យល់ជាសូលុយស្យុងឧស្ម័នដែលមានឧស្ម័នអាសូត (78%) ជាសារធាតុរំលាយ និងឧស្ម័នផ្សេងៗទៀតជាសារធាតុរលាយ។

3.3 សូលុយស្យុងពិត

សូលុយស្យុងពិតគឺជាល្បាយស្មើសាច់ ដែលមានទំហំភាគល្អិតសារធាតុបង្កតូចជាង 1 nm។ ដោយសារទំហំភាគល្អិតតូចនេះ គេមិនអាចប្រោះយក ឬមើលឃើញវាដោយភ្នែកផ្ទាល់ ឬ ដោយកែវពង្រីកដូចជាមីក្រូទស្សន៍បានទេ។ ជាទូទៅសូលុយស្យុងពិតមានលក្ខណៈថ្លា និងមានផាសតែមួយ។ សូលុយស្យុងពិតក្នុងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃរួមមាន ទឹកស្ករ ទឹកអំបិលសម្ល ទឹកខ្មេះ។ល។

3.4 សូលុយស្យុងកូឡូអ៊ីត

សូលុយស្យុងកូឡូអ៊ីត (Colloidal Solution) គឺជាសូលុយស្យុងដែលស្ថិតនៅចន្លោះល្បាយស្មើសាច់ និងមិនស្មើសាច់ ដែលមានទំហំភាគល្អិតនៅចន្លោះពី 1 – 1000 nm។ ទោះបីជាភាគល្អិតរបស់វាមានទំហំធំជាងភាគល្អិតសូលុយស្យុងពិតក៏ដោយ ក៏ភាគល្អិតទាំងនោះមិនរងជាកករទេ ផ្ទុយទៅវិញ វាស្ថិតនៅពាសពេញផ្ទៃសូលុយស្យុង។ ដូចករណីសូលុយស្យុងពិតដែរគេមិនអាចបញ្ជាក់សារធាតុបង្កដោយវិធីប្រោះបានទេហើយគេក៏មិនអាចមើលឃើញភាគល្អិតនៃសារធាតុបង្កដោយ ភ្នែកទេបានដែរ។ សូលុយស្យុងកូឡូអ៊ីតក្នុងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃមានដូចជា ទឹកដោះគោ ទឹកសាប៊ូ សូលុយស្យុងផ្នែកសន្លឹកស៊ីត។ល។

គេអាចញែកសម្គាល់សូលុយស្យុងពិត និងសូលុយស្យុងកូឡូអ៊ីតបានដោយការសង្កេតបាតុភូតផលជ័ន ដល (Tyndall Effect)។ សូលុស្យុងកូឡូអ៊ីតអាចបង្ហាញឱ្យឃើញនូវបាតុភូតផលជ័នដលផ្ទុយទៅវិញសូលុយ ស្យុងពិតមិនមានបង្ហាញបាតុភូតនេះទេ។ ផលជ័នដលគឺជាបាតុភូតដែលបង្ហាញឱ្យឃើញនូវបាត់ពន្លឺដាលឆ្លង កាត់សារធាតុរាវមួយ នៅពេលគេបញ្ចាំងពន្លឺ (ជាទូទៅគេប្រើពន្លឺឡាស៊ែ) ទៅលើវា។ ករណីនេះសូលុយស្យុង កូឡូអ៊ីតអាចបង្ហាញឱ្យឃើញបាត់ពន្លឺដាលយ៉ាងច្បាស់ឆ្លងកាត់សូលុយស្យុង។ ភាគល្អិតរបស់សូលុយ ស្យុងកូឡូអ៊ីតមានទំហំធំគ្រប់គ្រាន់ ដែលអាចធ្វើឱ្យកាំរស្មីចាំងប៉ះចំភាគល្អិតទាំងនោះ រួចចាំងផ្ដាតចេញមកប៉ះ នឹងភ្នែកយើង ជាហេតុធ្វើឱ្យយើងអាចមើលឃើញបាត់ពន្លឺទាំងនោះ។

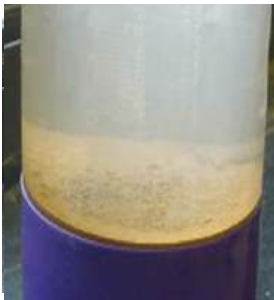


បាតុភូតផលជ័នដល

សូលុយស្យុងពិតមិន សូលុយស្យុងមិនពិត
បង្ហាញផលជ័នដលទេ បង្ហាញផលជ័នដល

3.5. កករិលវល់

កករិលវល់គឺជាល្បាយមិនស្មើសាច់ ដែលទំហំភាគល្អិតរបស់វាធំជាង 1000 nm។ នៅពេលយើងរំលាយដីភក់ក្នុងទឹក ភាគល្អិតរបស់ដីភក់ត្រូវបានពង្រាយ ពាសពេញផ្ទៃទឹក ប៉ុន្តែ នៅបន្តិចក្រោយមក ភាគល្អិតទាំងនោះនឹងរងជាកករនៅបាត កែវដោយសារវារងនូវកម្លាំងទំនាញផែនដី។ ឧសពីសូលុយស្យុងពិត និងសូលុយ ស្យុងកូឡូអ៊ីត គេអាចមើលឃើញភាគល្អិតកករិលវល់ដោយភ្នែកទទេ និងគេច្រោះ យកកករទាំងនោះបាន។



កករិលវល់
រងជាកករនៅបាតកែវ

តារាងបង្ហាញពីភាពខុសគ្នារវាងសូលុយស្យុងពិត សូលុយស្យុងកូឡូអ៊ីត និងកកវិលវិល

បរិយាយ	សូលុយស្យុងពិត	សូលុយស្យុងកូឡូអ៊ីត	កកវិលវិល
ទំហំភាគល្អិត	< 1nm	1– 1000nm	>1000 nm
លក្ខណៈ	ស្មើសាច់ (ថ្លា)	ចន្លោះឈ្មាយស្មើសាច់ និងឈ្មាយមិនស្មើសាច់ (មានថ្លា មានល្អិត)	ឈ្មាយមិនស្មើសាច់(ល្អិត)
ការច្រោះ	ភាគល្អិតអាចឆ្លងកាត់ ក្រដាសច្រោះបានយ៉ាង លឿន	ភាគល្អិតអាចឆ្លងកាត់ក្រដាស ច្រោះបាន តែយឺត	ភាគល្អិតមិនអាចឆ្លងកាត់ ក្រដាសច្រោះបានទេ
ការមើលនឹងភ្នែក	គេមើលមិនឃើញ ភាគល្អិតបង្កដោយ ភ្នែកទេបានទេ	គេមើលមិនឃើញ ភាគល្អិតបង្កដោយភ្នែកទេ ទេបានទេ	គេអាចមើលឃើញ ភាគល្អិតបង្កបានដោយ ភ្នែកទេ
ផលជីនដល	មិនបង្ហាញ ផលជីនដលទេ	បង្ហាញផលជីនដល	បង្ហាញផលជីនដល

សំណួរគ្រឹះរ៉ះ

សំណួរ

1. តើឈ្មាយ និងសូលុយស្យុងខុសគ្នាយ៉ាងដូចម្តេច?
2. តើទឹកដោះគោជាប្រភេទឈ្មាយស្មើសាច់ ឬ មិនស្មើសាច់?
3. តើការលាយសារធាតុខាងក្រោម បង្កើតបានជាឈ្មាយប្រភេទអ្វី?

- | | |
|---------------------|------------------------|
| ក. អាល់កុល និងទឹក | ឃ. អាល់កុល និងប្រេងឆា |
| ខ. អាល់កុល និងអំបិល | ង. សាប៊ូ និងទឹក |
| គ. អាល់កុល និងស្ករ | ច. ផ្នែកសនៃស៊ីត និងទឹក |

បំណកស្រាយ

1. សូលុយស្យុងគឺជាឈ្មាយស្មើសាច់។ ដូច្នេះសូលុយស្យុងគឺជាផ្នែកមួយនៃឈ្មាយ។ គ្រប់សូលុយស្យុងទាំងអស់គឺជាឈ្មាយ ប៉ុន្តែគ្រប់ឈ្មាយទាំងអស់មិនសុទ្ធតែជាសូលុយស្យុងទេ។
2. ទឹកដោះគោដែលទិញនៅផ្សារបង្កពីសារធាតុជាច្រើននៅលាយទុំគ្នាដូចជាខ្លាញ់ ទឹក ប្រូតេអ៊ីន ស្ករ សារធាតុរ៉ែ ។ល។ ដែលគេបន្ថែមបញ្ចូលគ្នា។ ទោះជាយ៉ាងណាក៏ដោយ គេមិនអាចព្យាករណ៍សារធាតុបង្កទាំងនោះដោយភ្នែកទេបានទេ ដូច្នេះគេចាត់ទុកវាជាឈ្មាយស្មើសាច់ ប៉ុន្តែវាជាសូលុយស្យុងកូឡូអ៊ីត។ គេអាចបញ្ជាក់បានដោយផលជីនដល។ ចំពោះទឹកដោះគោស្រស់ដែលទើបតែច្របាច់ចេញពីដោះគោ វាជាឈ្មាយមិនស្មើសាច់ព្រោះនៅពេលយើងរក្សាវាទុកបន្តិចក្រោយមក វានឹងរងជាពីរផាសគឺជាសខ្លាញ់(ក្រៃម)នៅខាងលើ និងជាសទឹកនៅខាងក្រោម។

3. ការលាយល្អាយខាងក្រោម៖

ក. អាល់កុល និងទឹក = ល្អាយស្មើសាច់

ខ. អាល់កុល និងអំបិល = ល្អាយមិនស្មើសាច់

គ. អាល់កុល និងស្ករ = ល្អាយស្មើសាច់

ឃ. សាប៊ូ និងទឹក = ល្អាយស្មើសាច់ និងជាកូឡូអ៊ីត

ង. ផ្នែកសនៃស៊ីត និងទឹក = ល្អាយស្មើសាច់ និងជាកូឡូអ៊ីត

ច. អាល់កុល និងប្រេងឆា = ល្អាយស្មើសាច់

មេរៀនទី៣៖ ការញែកល្អាយ

វត្ថុបំណង

- រៀបរាប់ពីវិធីងាយមួយចំនួនដើម្បីញែកយកសារធាតុសុទ្ធពីល្អាយ
- ផ្សារភ្ជាប់វិធីញែកល្អាយទៅនឹងការអនុវត្តក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ។

ដោយសារសារធាតុបង្ករបស់ល្អាយគ្រាន់តែនៅលាយឡំគ្នា ដោយមិនបានធ្វើប្រតិកម្មជាមួយគ្នាបង្កើតជាសមាសធាតុថ្មី ដូច្នេះគេអាចញែកវាចេញពីល្អាយដើម្បីទទួលបានជាសារធាតុសុទ្ធវិញ ដោយវិធីរូប។ ខាងក្រោមនេះ ជាវិធីញែកល្អាយងាយៗមួយចំនួនដែលគេនិយមប្រើក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ ឬ ក្នុងមន្ទីរពិសោធន៍វិទ្យាសាស្ត្រ។

1. វិធីច្រោះ

វិធីច្រោះត្រូវបានគេប្រើដើម្បីញែកយកសារធាតុបង្ករឹងចេញពីល្អាយរាវ។ វិធីនេះត្រូវបានគេនិយមប្រើនៅក្នុងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃដូចជាការឆុងកាហ្វេ ការធ្វើទឹកត្រី ការច្រោះទឹកស្អាត (ធុងចម្រោះទឹក) ច្រោះទឹកផ្លែឈើ។ល។ ដើម្បីច្រោះបានល្អ គេត្រូវប្រើក្រដាសច្រោះ ឬ តម្រងចម្រោះទៅតាមភាគល្អិតដែលត្រូវញែកចេញពីល្អាយ។



ការច្រោះកាកកាហ្វេ



ការច្រោះយកទឹកកខ្វក់

2. វិធីរំង

សម្រាប់ល្អាយជាសារធាតុរឹងដែលមានសារធាតុបង្កទំហំខុសៗគ្នា គេអាចប្រើវិធីរំង ដើម្បីញែកយកសារធាតុបង្កចេញពីគ្នា។ នៅក្នុងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃ គេច្រើនប្រើវិធីនេះសម្រាប់រំងសម្រាំងផលិតផលកសិកម្មដូចជាគ្រាប់ស្រូវ អង្ករ ពោត សណ្តែក ល្ង។ល។



ការរំង

3. វិធីរំហូត

គេប្រើវិធីរំហូតសម្រាប់ញែកយកសារធាតុរំលាយចេញពីសូលុយស្យុងរាវ (ល្បាយ ស្មើសាច់)។ ឧទាហរណ៍ ទឹកសមុទ្រគឺជាល្បាយស្មើសាច់ ឬ ជាសូលុយស្យុង ដែលមានទឹកជាសារធាតុរំលាយ និងអំបិលសម្បជានសារធាតុរំលាយ។ អំបិលសម្បដែលយើងប្រើប្រាស់សព្វថ្ងៃ ត្រូវបានគេផលិតឡើងតាមវិធីរំហូត ទឹកសមុទ្រដោយប្រើកម្ដៅព្រះអាទិត្យ។ នៅក្នុងមន្ទីរពិសោធន៍ គេអាចទាញយកក្រាមអំបិល ចេញពីសូលុយស្យុង ទឹកអំបិលដោយវិធីដុតកម្ដៅ។ ចំពោះសូលុយស្យុងទឹកស្ករគេមិនអាចអនុវត្តវិធីរំហូតដោយប្រើកម្ដៅផ្ទាល់ពី អណ្តាតភ្លើងបានទេ ព្រោះវានឹងធ្វើឱ្យស្ករងាយឆេះខ្លោចក្លាយជាពណ៌ក្រហម ឬ ខ្មៅ។ ករណីនេះគេត្រូវធ្វើវិធី រំហូតដោយប្រើកម្ដៅចំហាយទឹកវិញ។



ការផលិតអំបិលសម្ប
ដោយរំហូតទឹកសមុទ្រ



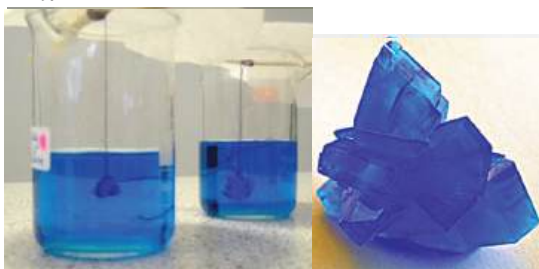
ក្រាមអំបិលក្រោយរំហូត
ដោយកម្ដៅ



វិធីរំហូតដោយប្រើកម្ដៅ
ចំហាយទឹក

4. វិធីកំណក្រាម

វិធីកំណក្រាមត្រូវបានគេប្រើដើម្បីញែកយកសារធាតុរំលាយពីសូលុយស្យុង ពិសេសសម្រាប់សារធាតុរំលាយណាដែលមិនអាចញែកតាមរំហូតដោយកម្ដៅផ្ទាល់បាន ដូចជាករណីសូលុយស្យុងស្ករជាដើម ឬ ដើម្បីទទួលបានអង្គធាតុរំលាយជាក្រាមដុំធំៗ។ វិធីនេះ គេត្រូវដុតរំហូតសូលុយស្យុងដោយកម្ដៅឱ្យក្លាយជាសូលុយស្យុងផ្អែតហួស បន្ទាប់មកគេទុកសូលុយស្យុងនោះឱ្យត្រជាក់នៅសីតុណ្ហភាពបន្ទប់ដោយគេចង់បន្លែងជុំក្រាម សារធាតុរំលាយនោះ ឬ សារធាតុរឹងផ្សេងទៀត ត្រាំក្នុងសូលុយស្យុងផ្អែតនោះដោយសរសៃអំបោះ។ ក្នុងរយៈពេល១ថ្ងៃក្រោយមកគេនឹងសង្កេតឃើញសារធាតុរំលាយ កំណជាក្រាមរីកធំឡើងនៅលើដុំសារធាតុរឹងដែលគេបានចងបន្លែងនោះ។



កំណក្រាមសាច់ជូរខៀវ ទង់ដែង
(II) ស៊ុលផាតប័ង្កតាអ៊ីដ្រាត
($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)

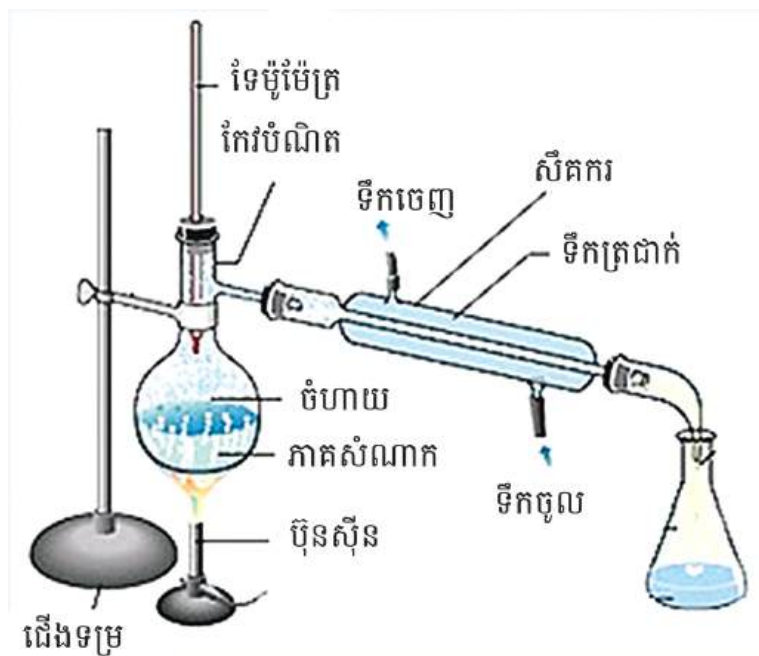
5. វិធីបំណិតប្រភាគ

សម្រាប់ល្បាយដែលបង្កឡើងដោយសារធាតុរំលាយ និងសារធាតុរំលាយជាអង្គធាតុរាវដូចគ្នា គេមិនអាចប្រើវិធីប្រោះ វិធីរំហូត ឬវិធីកំណែក្រាមបានទេ។ ករណីនេះគេត្រូវប្រើវិធីបំណិតប្រភាគ។ បំណិតប្រភាគគឺជាវិធីញែកល្បាយដែលបង្កឡើងដោយសារធាតុរាវពីរ ច្រើនដោយដុតកម្ដៅល្បាយឱ្យពុះក្លាយជាចំហាយ និងត្រងយកសារធាតុបង្កសុទ្ធជាកំណាញើស។ ដូចបានសិក្សានៅក្នុងមេរៀនមុនរួចមកហើយ សារធាតុសុទ្ធខុសគ្នាមានចំណុចរំពុះជាក់លាក់ខុសៗគ្នា។ ដូច្នេះ បើគេដុតកម្ដៅល្បាយ នោះសារធាតុសុទ្ធដែលមានចំណុចរំពុះទាបជាងនឹងពុះក្លាយជាចំហាយមុន និងហើរចេញរហូតដល់អស់ពីល្បាយទើបសារធាតុដែលមានចំណុចរំពុះខ្ពស់បន្ទាប់ពុះក្លាយជាចំហាយបន្ត។

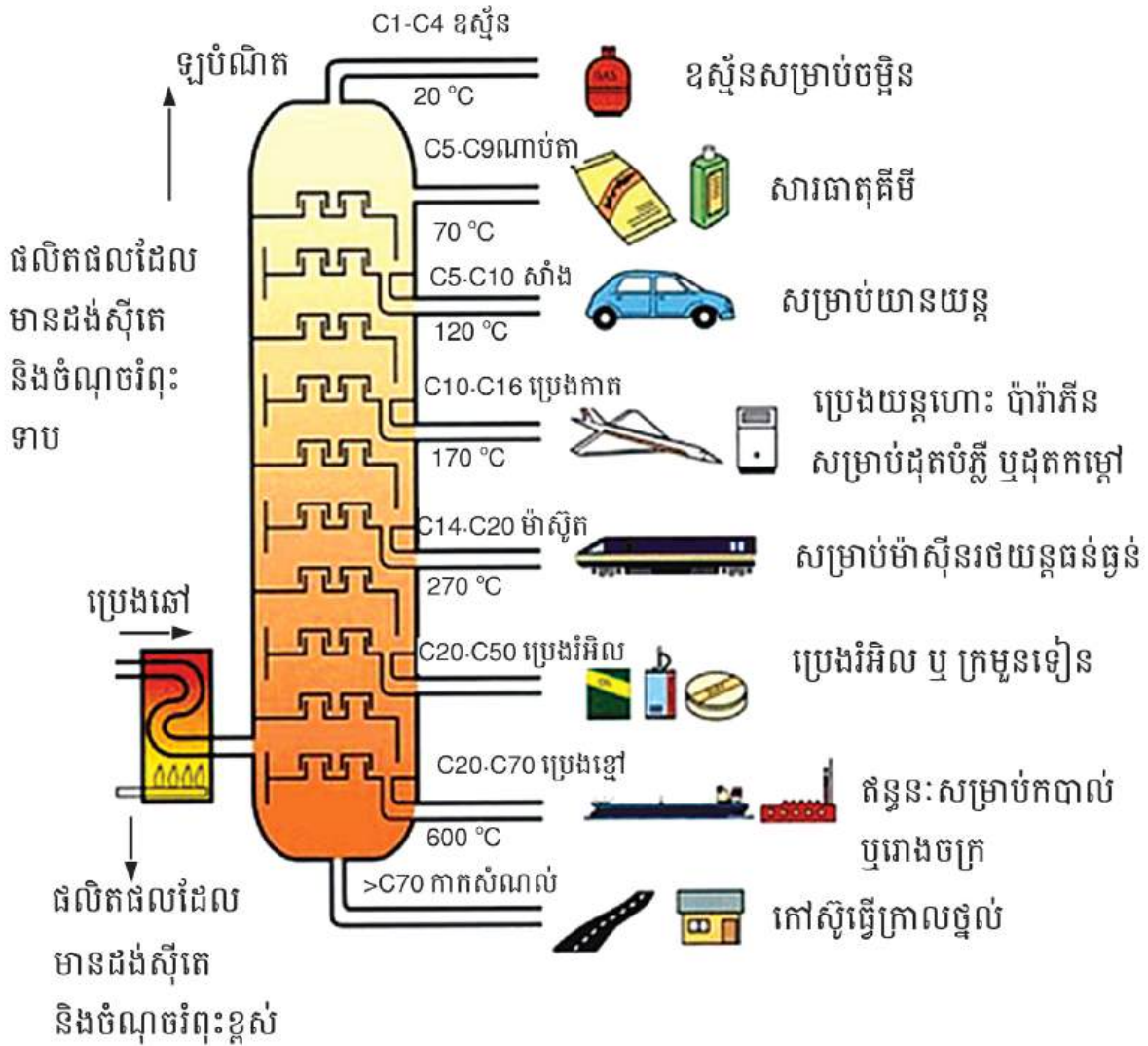
ឧទាហរណ៍៖ គេអាចញែកអេតាណុលសុទ្ធពីស្រាដោយវិធីបំណិតប្រភាគ។ អេតាណុលមានចំណុចរំពុះ 78°C ដូច្នេះវានឹងពុះក្លាយជាចំហាយមុនទឹកដែលមានចំណុចរំពុះ 100°C ។ ចំហាយអេតាណុលត្រូវបានគេឱ្យឆ្លងកាត់ស៊ីតករ (ឧបករណ៍បញ្ចុះសីតុណ្ហភាព) ដើម្បីឱ្យវាបំប្លែងជាអង្គធាតុរាវវិញ ដែលគេអាចត្រងយកនៅខាងចុងបំពង់បង្ហូររបស់ស៊ីតករ។

គេក៏ប្រើវិធីបំណិតប្រភាគនេះដែរ នៅក្នុងដំណើរការចម្រាញ់ប្រេងនៅដើម្បីញែកយកផលិតផលសំខាន់ៗផ្សេងៗជាច្រើនដូចជា ឧស្ម័នសម្រាប់ចម្អិន ប្រេងសាំង ប្រេងកាត ប្រេងម៉ាសូត ប្រេងអ៊ីលជាដើម។ គេអាចត្រងយកផលិតផលទាំងនោះនៅចំណុចសីតុណ្ហភាពខុសៗគ្នា ដែលជាចំណុចរំពុះរបស់វានីមួយៗ។

បំណិតប្រភាគប្រេងនៅ



វិធីបំណិតប្រភាគអេតាណុល



បំណិតប្រភាគប្រេងឆៅ

សំណួរត្រិះរិះ៖

សំណួរ៖ តើមានល្បាយមួយដែលបង្កើតពីសារធាតុដូចជា អំបិលសម្ប ខ្សាច់ ម្សៅដែក កម្ទេចស្មៅ។ តើប្រាប់ពីវិធីដើម្បីញែកយកសារធាតុសុទ្ធចេញពីល្បាយនេះ។

បំណកស្រាយ៖ ដំបូងគេត្រូវយកដែកចេញពីល្បាយដោយប្រើមេដែក។ បន្ទាប់មកគេយកល្បាយនៅសល់ទៅរំលាយក្នុងទឹក។ ស្មៅនឹងអណ្តែតលើទឹក អំបិលសម្បនឹងរលាយក្នុងទឹក ខ្សាច់មិនរលាយនឹងធ្លាក់ចុះទៅបាតកែវ។ ក្រោយពីគេប្រមូលយកកម្ទេចស្មៅហើយ គេយកល្បាយនៅសល់ទៅប្រោះនោះគេនឹងទទួលបានដីខ្សាច់។ ចំណែកសូលុយស្យុង ល្បាយទទួលបានគេយកទៅរំហួតដោយដុតកម្ដៅ នោះគេនឹងទទួលបានក្រាមអំបិល។



មេរៀនទី១៖ កម្ដៅ

វត្ថុបំណង

- ឱ្យនិយមន័យ សីតុណ្ហភាព និងកម្ដៅ
- ពន្យល់ពីយន្តការនៃការចម្លងកម្ដៅ
- អនុវត្តការផ្ទេរកម្ដៅក្នុងជីវភាពរស់នៅ។

1. សីតុណ្ហភាព និងថាមពលកម្ដៅ

ឧបមាថាគេមានកែវបី។ កែវទីមួយដាក់ទឹកត្រជាក់ ហើយកែវទីពីរដាក់ទឹកធម្មតា ចំណែកកែវទីបីដាក់ទឹកក្ដៅ (មិនក្ដៅពេករហូតដល់អ្នកមិនអាចលូកដៃចូល)។ ដាក់ដៃឆ្វេង ឬ ម្រាមដៃចូលក្នុងកែវទីមួយ ហើយនៅពេលជាមួយគ្នាដាក់ដៃស្តាំចូលកែវទីបី។ ដាក់ដៃទាំងពីរឱ្យបានកន្លះនាទី។ បន្ទាប់មកដកដៃទាំងពីរទៅដាក់ក្នុងកែវទឹកធម្មតា។ ទឹកនេះធ្វើឱ្យដៃឆ្វេងរបស់អ្នកមានអារម្មណ៍ក្ដៅខ្លាំង ហើយដៃស្តាំមានអារម្មណ៍ត្រជាក់។ ជាការពិតមនុស្សមិនអាចដើរតួជាទែម៉ូម៉ែត្របានទេពីព្រោះអារម្មណ៍ថាក្ដៅ ឬ ត្រជាក់អាស្រ័យលើភាពក្ដៅ ឬ ភាពត្រជាក់មកប៉ះលើស្បែកតែប៉ុណ្ណោះ។

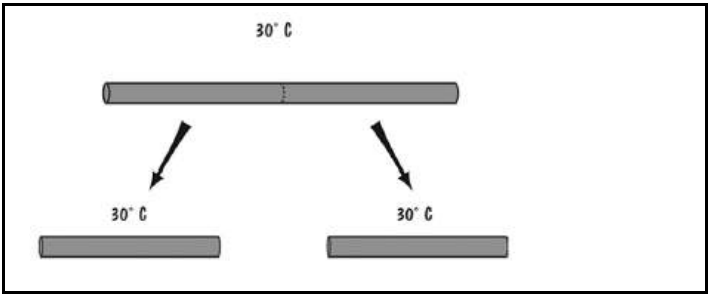
សីតុណ្ហភាពជាទំហំមួយសម្រាប់វាស់កម្រិតក្ដៅ ឬកម្រិតត្រជាក់របស់អង្គធាតុ។

សំណួរត្រិះរិះទី១៖ នៅពេលយើងយកដៃម្ខាងទៅចាប់សោរលោហៈជាប់នឹងទ្វារឈើ ហើយដៃម្ខាងទៀតយកទៅប៉ះនឹងទ្វារ តើដៃមួយណាមានអារម្មណ៍ត្រជាក់ជាង? តើសីតុណ្ហភាពរបស់សោរលោហៈនឹងទ្វារឈើស្មើគ្នាដែរឬទេ?

បំណកស្រាយ៖ ដៃកាន់សោរលោហៈមានអារម្មណ៍ត្រជាក់ជាង ប៉ុន្តែសីតុណ្ហភាពរបស់សោរលោហៈនិងទ្វារឈើមានតម្លៃស្មើគ្នាហើយស្មើនឹងសីតុណ្ហភាពក្នុងបន្ទប់។ សោរលោហៈស្រូបកម្ដៅចេញពីដៃរបស់អ្នកបានលឿនជាងទ្វារឈើ ហេតុនេះ អ្នកមានអារម្មណ៍ថាដៃរបស់អ្នកត្រជាក់។

សំណួរត្រិះរិះទី២៖ នៅពេលគេកាច់រាងជាពីរកំណាត់ស្មើគ្នាដូចរូប។ តើកំណាត់រាងនីមួយៗមានសីតុណ្ហភាពប៉ុន្មាន? តើថាមពលកម្ដៅរបស់កំណាត់រាងនីមួយៗមានតម្លៃស្មើនឹងថាមពលកម្ដៅរបស់រាងទាំងមូលដែរ ឬ ទេ?

បំណកស្រាយ៖ កំណាត់រាងនីមួយៗមានសីតុណ្ហភាព 30°C ដូចរាងទាំងមូល ប៉ុន្តែថាមពលកម្ដៅរបស់កំណាត់រាងនីមួយៗមិនមានតម្លៃស្មើនឹងថាមពលកម្ដៅរបស់រាងទាំងមូលទេ។



នៅពេលអ្នកកាត់បារជាពីរកំណាត់ នោះកំណាត់នីមួយៗមានម៉ូលេគុលស្មើនឹងពាក់កណ្តាលនៃម៉ូលេគុលដើម ហើយថាមពលកម្ដៅស្មើនឹងពាក់កណ្តាលនៃថាមពលកម្ដៅដើម។ ថាមពលកម្ដៅទាក់ទងនឹងថាមពលស៊ីនេទិចនៃម៉ូលេគុល។ វាខុសពីសីតុណ្ហភាពដែលសម្ដៅលើការវាស់ថាមពលបរិមាណថាមពលកម្ដៅ។ តាមរយៈនិយមន័យយើងអាចនិយាយថាវត្ថុត្រជាក់អាចមានថាមពលកម្ដៅធំជាងវត្ថុក្ដៅ។ ទឹកក្នុងអាងហែលទឹកមានសីតុណ្ហភាពត្រជាក់ ប៉ុន្តែមានថាមពលកម្ដៅធំជាងទឹកនៅក្នុងធុងទឹកក្ដៅពីព្រោះអាងហែលទឹកមានចំនួនម៉ូលេគុលទឹកច្រើនជាងទឹកនៅក្នុងធុងទឹកក្ដៅ។



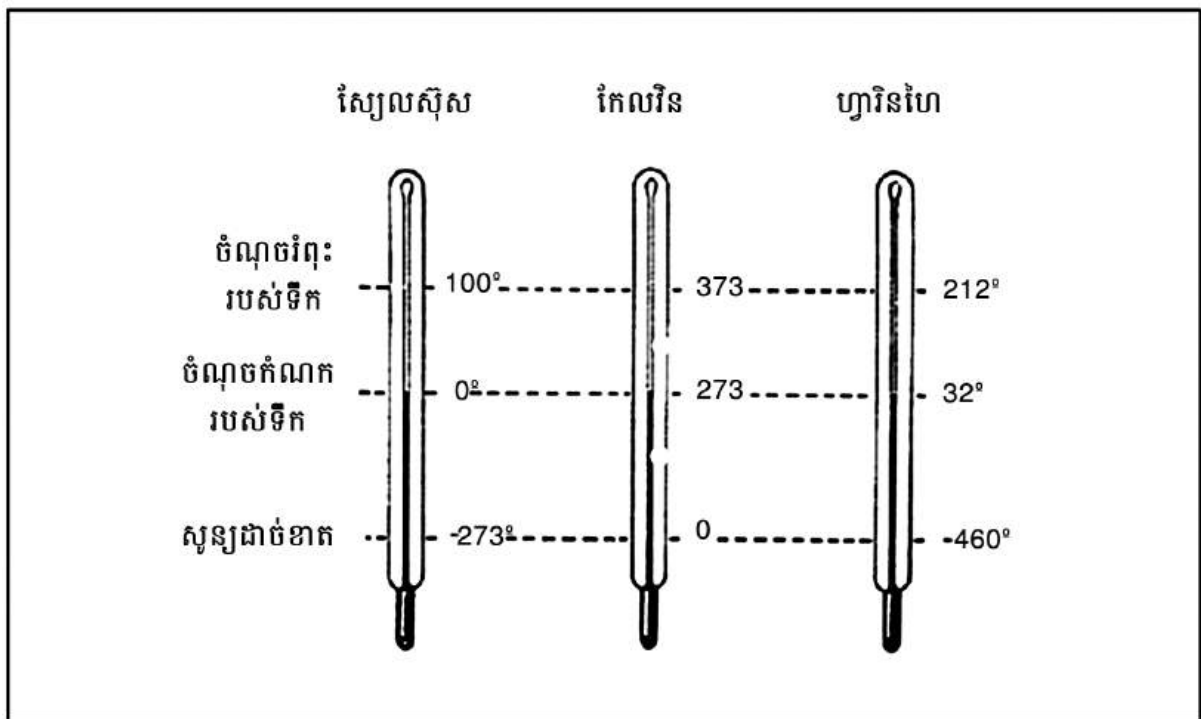
ដូចនេះយើងអាចនិយាយមានថា ថាមពលកម្ដៅជាទំហំនៃថាមពលស៊ីនេទិចសរុបក្នុងអង្គធាតុ។ ថាមពលស៊ីនេទិច(កម្ដៅ) និងសីតុណ្ហភាពជាទំហំមិនដូចគ្នាទេ។

សំណួរព្រឹះរះ៖ ហេតុអ្វីបានជានៅពេលអ្នកចាក់ទឹកដាំពុះចូលកែវ តំណក់ទឹកក្ដៅខ្លាតមកប៉ះដៃរបស់អ្នក តំណក់ទឹកក្ដៅនោះមិនធ្វើឱ្យដៃរបស់អ្នករលាកទេ ប៉ុន្តែបើអ្នកយកម្រាមដៃទៅលូកនៅក្នុងទឹកពុះនោះក្នុងរយៈពេលពីរ បីវិនាទីដៃរបស់អ្នកនឹងរលាក?

បំណកស្រាយ៖ ពីព្រោះតំណក់ទឹកមានម៉ូលេគុលតិចនាំឱ្យថាមពលកម្ដៅមានបរិមាណតិចមិនអាចធ្វើឱ្យខូចស្បែកអ្នកទេ។ រីឯទឹកពុះក្នុងកែវមានម៉ូលេគុលច្រើន នាំឱ្យថាមពលកម្ដៅមានបរិមាណច្រើនអាចធ្វើឱ្យខូចស្បែកអ្នកបាន។

2. មាត្រដ្ឋាន និងរង្វាស់សីតុណ្ហភាព

ភាគច្រើនគេប្រើមាត្រដ្ឋានបីសម្រាប់សម្គាល់សីតុណ្ហភាព គឺមាត្រដ្ឋានដាច់ខាត(កែលវីន)មាត្រដ្ឋានសែលស៊ុស និងមាត្រដ្ឋានផារិនហៃ។ នៅក្នុងមាត្រដ្ឋានផារិនហៃ ទឹកកកនៅសីតុណ្ហភាព $32^{\circ}F$ ហើយទឹកពុះនៅសីតុណ្ហភាព $212^{\circ}F$ ។ នៅក្នុងមាត្រដ្ឋានសែលស៊ុស ទឹកកកនៅសីតុណ្ហភាព $0^{\circ}C$ ហើយទឹកពុះនៅសីតុណ្ហភាព $100^{\circ}C$ ។ នៅក្នុងមាត្រដ្ឋានដាច់ខាត(កែលវីន) ទឹកកកនៅសីតុណ្ហភាព $273K$ ហើយទឹកពុះនៅសីតុណ្ហភាព $373K$ ។ មាត្រដ្ឋានដាច់ខាត(កែលវីន)ជាមាត្រដ្ឋានអន្តរជាតិសម្រាប់វាស់សីតុណ្ហភាព។ ប្រឡោះក្រិតនៃមាត្រដ្ឋានដាច់ខាត(កែលវីន)មានតម្លៃស្មើនឹងប្រឡោះក្រិតនៃមាត្រដ្ឋានសែលស៊ុស ដូច្នេះយើងមានភាពងាយស្រួលក្នុងការបំប្លែងខ្នាត សីតុណ្ហភាពពីអង្សាសេទៅកែលវីន ឬ ពីកែលវីនទៅអង្សាសេ។ ប៉ុន្តែ វាមានការលំបាកក្នុងការបំប្លែងខ្នាតសីតុណ្ហភាពពីផារិនហៃទៅកែលវីន ឬ អង្សាសេ ។



3. ការបញ្ជូនថាមពលកម្ដៅ (ការចម្លងកម្ដៅ ចរន្តវិលវល់ ការបញ្ចេញរស្មី)

មានសកម្មភាពជាច្រើននៅក្នុងជីវភាពរស់នៅ ដែលវាបង្ហាញពីការផ្ទេរកម្ដៅ។ ព្រះអាទិត្យធ្វើឱ្យខ្លួនអ្នកមានអារម្មណ៍ក្ដៅ ហើយភ្លើងអំពូលក៏ដូចគ្នាដែរ។ ទឹកក្ដៅធ្វើឱ្យដៃរបស់អ្នកមានអារម្មណ៍ក្ដៅ និងអណ្ដាតភ្លើងធ្វើឱ្យទឹកក្នុងកំសៀវដាក់លើចង្រ្កានពុះ។ ករណីទាំងនេះ គេអាចនិយាយបានថាបរិមាណថាមពលកម្ដៅត្រូវបានផ្ទេរពីវត្ថុមួយទៅវត្ថុមួយទៀត។

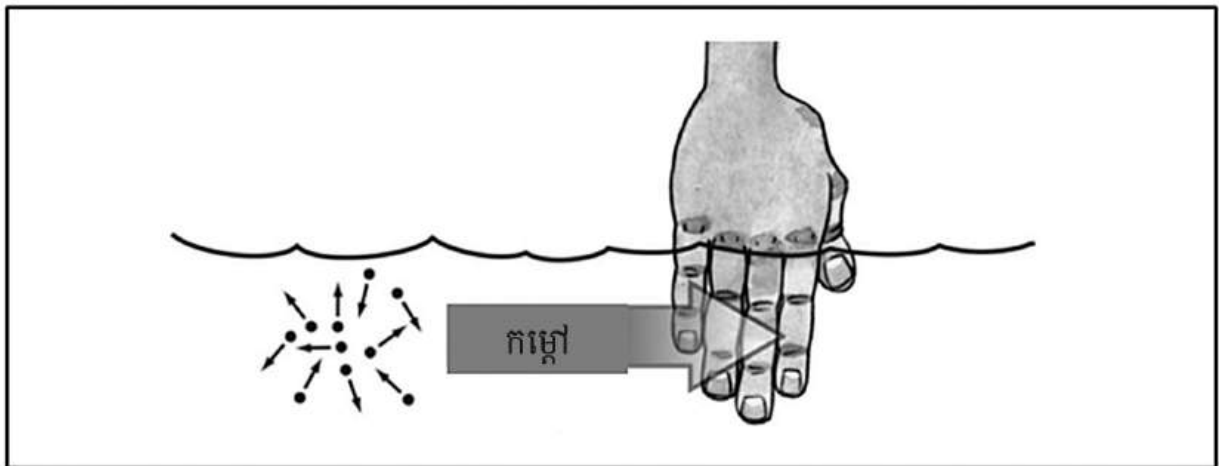
កម្ដៅជាបរិមាណថាមពលកម្ដៅដែលបានបញ្ជូនពីតំបន់មួយទៅតំបន់មួយទៀតដោយសារតែភាពខុសគ្នានៃសីតុណ្ហភាព។

គេមិនអាចនិយាយថាវត្ថុមួយមានកម្ដៅទេ ប៉ុន្តែអាចនិយាយថាវត្ថុមានថាមពលកម្ដៅ។ ថាមពលដែលអាចហៅថាកម្ដៅបានលុះត្រាតែថាមពលនោះបានបញ្ជូនពីតំបន់មួយទៅតំបន់មួយទៀតបាន។ ដោយសារតែកម្ដៅជាថាមពល នោះខ្នាតរបស់វាគិតជា ស៊ូល (J) ។ ជួនកាលអ្នកអាចឃើញគេប្រើខ្នាត កាឡូរី (cal) ប៉ុន្តែខ្នាតស៊ូល មិនស្មើនឹងកាឡូរីទេ វាគ្រាន់តែជាខ្នាតថាមពលប៉ុណ្ណោះ។

ឥឡូវយើងនិយាយពីការបញ្ជូនថាមពលកម្ដៅវិញម្តង។ យើងមានមធ្យោបាយចំនួនបីក្នុងការបញ្ជូនថាមពលកម្ដៅពីតំបន់មួយទៅតំបន់មួយទៀត គឺការចម្លងកម្ដៅ ការបញ្ចេញរស្មី និងចរន្តវិលវល់ ។

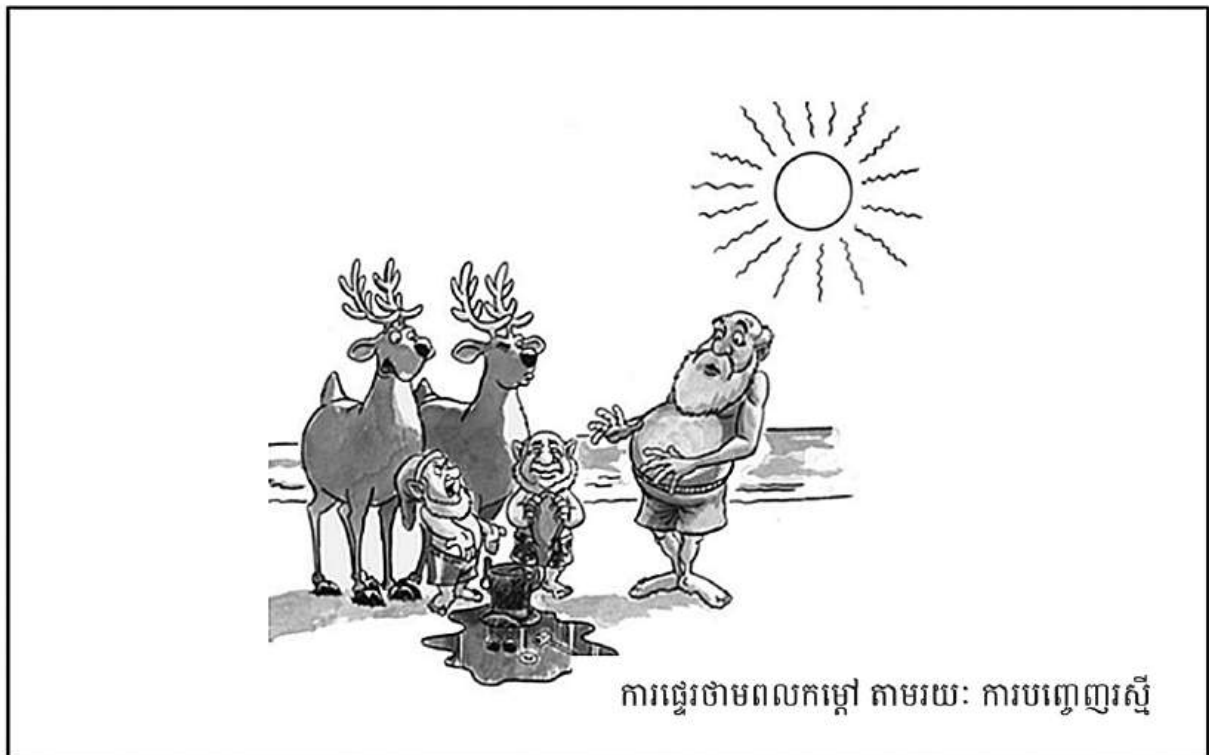
ឧបមាថាអ្នកយកដៃដាក់ក្នុងទឹកក្ដៅខ្លាំងៗ នោះម៉ូលេគុលក្នុងដៃរបស់អ្នកបានប៉ះផ្ទាល់នឹងម៉ូលេគុលទឹកដែលកំពុងផ្លាស់ទីយ៉ាងលឿន។ ម៉ូលេគុលទឹកទាំងនោះបានទទួលថាមពលពីដៃរបស់អ្នក ហើយបានបញ្ជូនថាមពលកម្ដៅទៅម៉ូលេគុលរបស់ដៃ ជាហេតុធ្វើឱ្យថាមពលកម្ដៅក្នុងដៃបានកើនឡើង។

ដូចនេះ ការចម្លងកម្ដៅជាការផ្ទេរថាមពលកម្ដៅដោយប៉ះផ្ទាល់រវាងម៉ូលេគុល និងម៉ូលេគុល។



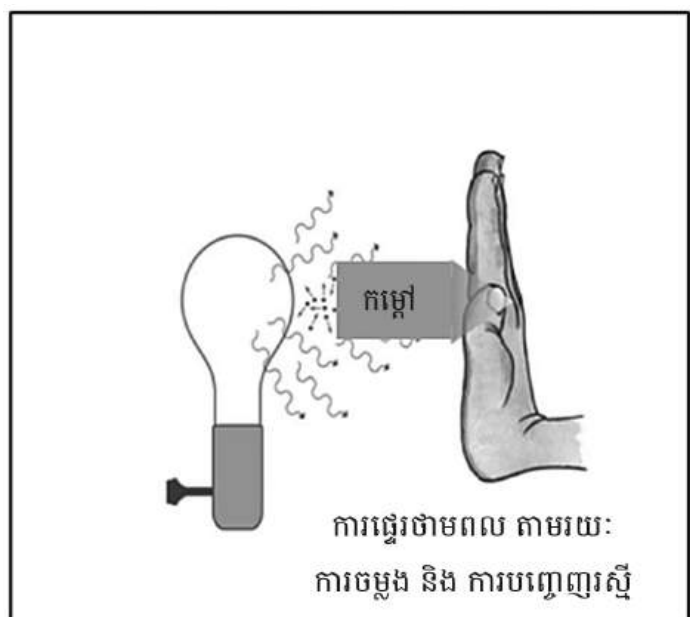
អ្នកដើរទៅឈរនៅក្រៅផ្ទះ ក្រោយមកព្រះអាទិត្យធ្វើឱ្យអ្នកក្ដៅខ្លាំងឡើងៗ ទោះបីជាព្រះអាទិត្យមិនបានប៉ះអ្នកផ្ទាល់ក៏ដោយ។ លម្អិតរវាងព្រះអាទិត្យ និងផែនដីគឺទេ ដូចនេះវាមិនមានមជ្ឈដ្ឋានកណ្តាលដែលអាចជួយដល់ការផ្ទេរកម្ដៅបានទេ។ ករណីនេះព្រះអាទិត្យផ្ទេរថាមពលកម្ដៅទៅអ្នកតាមរយៈការបញ្ចេញកាំរស្មី។

ការបញ្ចេញកាំរស្មី គឺជាការបញ្ជូនថាមពលកម្ដៅតាមរយៈរលកអេឡិចត្រូម៉ាញ៉េទិច។



គ្រប់វត្ថុសុទ្ធតែបន្សាយថាមពលជាប់ៗគ្នាទម្រង់ជាវាលកអេឡិចត្រូម៉ាញេទិច។ ទាំងពន្លឺមើលឃើញ និងពន្លឺមើលមិនឃើញសុទ្ធតែអាចជាលំហូរនៃថាមពលទៅតំបន់មួយទៀតដោយមិនត្រូវការម៉ូលេគុល ឬ មជ្ឈដ្ឋានកណ្តាលណាមួយ។ និយាយឱ្យងាយពន្លឺអាចជាលំហូរឆ្លងកាត់លំហទទេបាន។ ពន្លឺមើលមិនឃើញមួយប្រភេទដែលគេហៅពន្លឺក្រហមអាងប្រាជ្ញាអ្នកធ្វើឱ្យកម្ដៅកើនឡើង ហើយពន្លឺនេះបានធ្វើឱ្យអ្នកមានអារម្មណ៍ថាភ្លៅនៅពេលអ្នកឈរក្រោមពន្លឺថ្ងៃ។

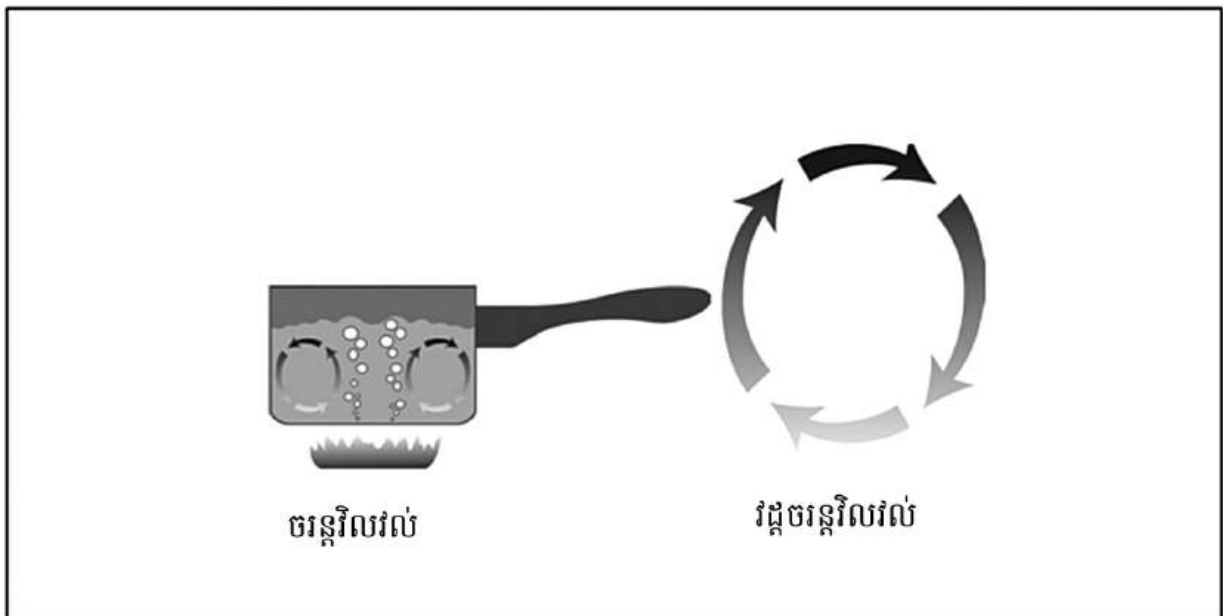
អំពូលភ្លើង ក៏បន្សាយកាំរស្មីក្រហមអាងប្រាជ្ញាដែរ ដូច្នេះវាធ្វើឱ្យដៃរបស់អ្នកភ្លៅ នៅពេលយើងដាក់នៅក្បែរអំពូលភ្លើង។ ករណីនេះវាពាក់ព័ន្ធនឹងការបញ្ចេញរស្មី។ ម៉ូលេគុលខ្យល់ដែលនៅក្បែរអំពូលបានស្រូបថាមពលកម្ដៅដោយការប៉ះផ្ទាល់ជាមួយនឹងអំពូល រួចបញ្ជូនថាមពលកម្ដៅតៗគ្នា ទៅម៉ូលេគុលខ្យល់ដទៃទៀត។ ចុងក្រោយម៉ូលេគុលខ្យល់ទាំងនោះបានបញ្ជូនថាមពលកម្ដៅមកដៃរបស់អ្នកតាមរយៈការចម្លងកម្ដៅដូចរូប។



ការបញ្ជូនថាមពលកម្ដៅប្រភេទទីបីគឺចរន្តវិលវល់។

ចរន្តវិលវល់ពាក់ព័ន្ធនឹងចលនារបស់ម៉ូលេគុលក្ដៅ និងម៉ូលេគុលត្រជាក់ពីតំបន់មួយទៅតំបន់ មួយទៀត។

នៅពេលយើងដាក់ដុំល្អិតក្នុងកែវទឹកត្រជាក់ និងកែវទឹកក្ដៅ។ យើងកត់សម្គាល់ឃើញថាដុំល្អិតក្នុងកែវទឹកត្រជាក់មិនសាយពណ៌ចេញទេ ប៉ុន្តែបើយើងបន្លកដុំល្អិតក្នុងទឹកក្ដៅក្បែរមាត់កែវនោះវាធ្លាក់ត្រង់ ទៅក្រោមរហូតចំណុចកណ្តាលនៃកែវ ហើយបន្តធ្លាក់ដល់បាតក្រោម។ ប្រសិនបើយើងដាក់វាត្រង់ ចំណុចកណ្តាលនៃកែវយើងឃើញវាផ្លាស់ទីឡើងលើ ហើយបន្ទាប់មកធ្លាក់ចុះមកវិញ។ ចលនារបស់ពណ៌ល្អិតបង្ហាញពីចលនារបស់ម៉ូលេគុលទឹកដូចរូបខាងក្រោម។ ដំណើរនេះហៅថាចរន្តវិលវល់។ ទឹកត្រជាក់(ហាប័ណែន)ធ្លាក់ចុះទៅបាតក្រោម ហើយបានរុញទឹកក្ដៅ(មិនសូវហាប័ណែន)ផ្លាស់ទីឡើងលើ។ បន្ទាប់មកទឹកត្រជាក់ចាប់ផ្ដើមក្ដៅឡើងៗ និងផ្លាស់ទីឡើងទៅលើ។ ចលនានេះនៅបន្តធ្វើរហូតបង្កើតមានជារង្វិលវិលវល់ដូចរូប។



សំណួរគ្រិះរិះ៖

នៅពេលយើងឆុងទឹកតែភ្លាមៗយើងមិនអាចដឹកបានទេព្រោះវាក្ដៅ ។ បន្ទាប់មកយើងដាក់ពែងតែនៅលើតុចោលមួយស្របក់ស្រាប់តែទឹកតែចុះត្រជាក់អាចដឹកបាន។ ហេតុអ្វីបានជាទឹកតែ ក្ដៅចុះត្រជាក់គ្រាន់តែដាក់លើតុចោល (រូបខាងស្តាំ)? ចូរពន្យល់ ឱ្យបានក្បោះក្បាយ។ ដោយសារមានការបាត់បង់ កម្ដៅចេញ ពីកែវតាមរយៈបាតភ្នុតបន្ទេរ កម្ដៅទាំងបីប្រភេទ។



4. គោលការណ៍បណ្តុះកម្ដៅ

សំណួរគ្រិះរិះ៖ ហេតុអ្វីជាគ្រូពេទ្យ ឱ្យយកក្រមាសើមទៅគ្រប ឬជូតលើខ្លួនអ្នកជំងឺក្ដៅខ្លួន?

បំណកស្រាយ៖ ពីព្រោះនៅក្នុងខ្លួនមនុស្សមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ ហើយក្រមាសើមមានសីតុណ្ហភាពទាប នាំឱ្យមានបាតុភូតបណ្តុះកម្ដៅកើតឡើងរវាងខ្លួនមនុស្ស និងក្រមាសើម។ ម្យ៉ាងវិញទៀតទឹកអាចហូតចេញពីស្បែក ដោយកាត់បន្ថយកម្ដៅ និងធ្វើឱ្យស្បែកចុះត្រជាក់។

តាមគោលការណ៍បណ្តុះកម្ដៅ បរិមាណកម្ដៅដែលផ្ទេរចេញពីប្រព័ន្ធមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់មានតម្លៃស្មើនឹងបរិមាណកម្ដៅស្រូបដោយប្រព័ន្ធមានសីតុណ្ហភាពទាប។

5. កម្ដៅម៉ាស កម្ដៅឡាតង់ ឬ (កម្ដៅបំប្លែងភាព)

ក. កម្ដៅម៉ាស

នៅក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ យើងធ្លាប់ធ្វើឱ្យវត្ថុមានបម្រែបម្រួលសីតុណ្ហភាពដូចជាការដាំទឹកឱ្យពុះ កម្ដៅម្ហូប លត់ដែក... ។ល។

ឥឡូវឧបមាថាយើងដាំទឹកដោយប្រើឆ្នាំងពីរផ្សេងគ្នា។ ឆ្នាំងទីមួយដាក់ទឹក 2/ ចំណែកឆ្នាំងទីពីរដាក់ទឹក 1/ ។ ទឹកក្នុងឆ្នាំងទាំងពីរមានសីតុណ្ហភាព 27°C ដូចគ្នា។ យើងដាំទឹកក្នុងឆ្នាំងទាំងពីរពីសីតុណ្ហភាព 27°C រហូតដល់ 100°C ដោយផ្តល់បរិមាណកម្ដៅស្មើគ្នា។ យើងឃើញថាទឹក 2/ ចំណាយពេលវេលាវែងជាងទឹក 1/ ។

បន្ទាប់មកទៀតយើងធ្វើពិសោធន៍មួយទៀតដោយដាំទឹក និងប្រេងឆាត្នុងឆ្នាំងពីរផ្សេងគ្នាក្នុងបរិមាណស្មើគ្នាពីសីតុណ្ហភាព 27°C រហូតដល់ 60°C ដោយផ្តល់បរិមាណកម្ដៅស្មើគ្នា។ យើងឃើញថាទឹកចំណាយពេលយូរជាងប្រេងឆា ពីព្រោះទឹក 1kg ត្រូវការបរិមាណកម្ដៅ 4190 J ដើម្បីដំឡើងសីតុណ្ហភាពបាន 1°C រីឯប្រេងឆា 1kg ត្រូវការបរិមាណកម្ដៅ 1670 J ដើម្បីដំឡើងសីតុណ្ហភាពបាន 1°C ។

បរិមាណកម្ដៅ ចំបាច់សម្រាប់ធ្វើឱ្យមានបម្រែបម្រួលសីតុណ្ហភាពរបស់អង្គធាតុគឺអាស្រ័យលើ៖

- ប្រភេទនៃអង្គធាតុ
- បរិមាណនៃអង្គធាតុ(ម៉ាស)
- បម្រែបម្រួលសីតុណ្ហភាព

កម្ដៅម៉ាសនៃអង្គធាតុជាបរិមាណកម្ដៅដែលត្រូវផ្តល់ឱ្យ ឬ បញ្ចេញដោយអង្គធាតុ 1kg ដើម្បីដំឡើង ឬ បញ្ចុះសីតុណ្ហភាពរបស់វាបាន 1°C ឬ 1 K ។

កម្ដៅម៉ាសនៃអង្គធាតុប្រែប្រួលទៅតាមប្រភេទនៃអង្គធាតុ ហើយមានតម្លៃថេរចំពោះ អង្គធាតុប្រភេទ តែមួយ។



ខ. កម្ដៅឡាតង់

យើងពិនិត្យមើលដុំទឹកកក (សីតុណ្ហភាព 0°C) ដែល ដាក់លើបាតដៃ។ ដុំទឹកកកស្រូបកម្ដៅពីបាតដៃរបស់អ្នក និងពីមជ្ឈដ្ឋានជុំវិញវា។ បន្ទាប់មកវាចាប់ផ្ដើមរលាយជាតំណក់ទឹក ប៉ុន្តែសីតុណ្ហភាពរបស់វានៅតែ 0°C ដដែល។ ការរលាយនេះ គឺជាការផ្លាស់ប្ដូរភាពរូបពីរឹងទៅរាវ។ ជាទូទៅការផ្លាស់ប្ដូរភាព រូបមានកំណក (រាវទៅរឹង) ការរលាយ (រឹងទៅរាវ) បង្កត (រាវទៅ ឧស្ម័ន) និងកំណជាញើស (ឧស្ម័ន ឬ ចំហាយទៅរាវ)។

ទ្រឹស្ដីម៉ូលេគុលអាចឱ្យយើងយល់អំពីមូលហេតុដែលបណ្ដាលឱ្យសីតុណ្ហភាពរបស់វាមិនប្រែប្រួលនៅពេលផ្លាស់ប្ដូរភាពរូប។ ម៉ូលេគុលដែលមានភាពរូបជាអង្គធាតុរាវស្ថិតនៅក្បែរគ្នា ហើយទាញគ្នាទៅវិញទៅមកផ្ទុយទៅវិញម៉ូលេគុលដែលមានភាពរូបជាឧស្ម័ននៅឃ្លាតគ្នាឆ្ងាយ។ អង្គធាតុត្រូវការថាមពលដើម្បីប្ដូរភាពរូបពីរាវ ទៅឧស្ម័ន ពីព្រោះតែអន្តរកម្មនៃអន្តរម៉ូលេគុល។ យើងពិចារណាទឹកក្នុងឆ្នាំងលើចង្រ្កាន។ ដំបូងនៅពេលគេដុតភ្លើង ល្បឿនរបស់ម៉ូលេគុលរបស់ទឹកកើនឡើង ហើយសីតុណ្ហភាពក៏កើនឡើងដែរ។ នៅពេលសីតុណ្ហភាពឡើងដល់ចំណុចរំពុះ ម៉ូលេគុលមិនអាចបង្កើនថាមពលស៊ីនេទិចបានទេ (មិនអាចបង្កើនល្បឿន)។ វាក្យភាពរូបជាអង្គធាតុរាវ។ នៅពេលទឹកពុះ ហើយយើងនៅតែផ្តល់បរិមាណកម្ដៅថែមទៀត នោះថាមពលនោះបានទៅបំបែកអន្តរកម្មនៃអន្តរម៉ូលេគុល នេះមានន័យថាវាកើនថាមពលប៉ូតង់ស្យែលនៃម៉ូលេគុល មិនមែនថាមពលស៊ីនេទិចទេ។ ដូចនេះសីតុណ្ហភាពមិនប្រែប្រួលទេពីព្រោះសីតុណ្ហភាពជាង្វាស់នៃថាមពលស៊ីនេទិចរបស់ម៉ូលេគុល។

កម្ដៅឡាតង់ជាបរិមាណកម្ដៅដែលត្រូវផ្តល់ឱ្យ ឬ បញ្ចេញដោយអង្គធាតុដើម្បីបំប្លែងភាព ដោយរក្សាសីតុណ្ហភាពនៅដដែល។

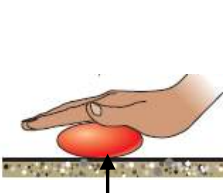
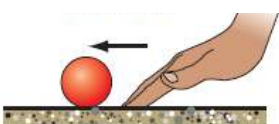
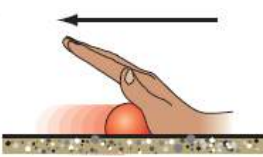
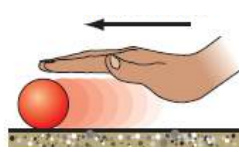
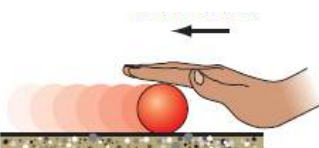
មេរៀនទី ២៖ កម្លាំង

វត្ថុបំណង៖

- កំណត់និយមន័យនៃកម្លាំង
- ស្គាល់ពីប្រភេទនៃកម្លាំង និងពំនោលច្បាប់ញូតុន
- ញែកឱ្យច្បាស់រវាង ម៉ាស និងទម្ងន់។

1. សញ្ញាណកម្លាំង

អ្នកបានបញ្ចេញកម្លាំង នៅពេលអ្នករុញ ឬទាញវត្ថុ។ កម្លាំងជាទំហំវ៉ិចទ័រ។ ជាទូទៅ កម្លាំងដែលធ្វើលើវត្ថុអាចធ្វើឱ្យខូចទ្រង់ទ្រាយ ឬផ្លាស់ប្តូរល្បឿននៃវត្ថុ។

កម្លាំងរបស់បាតដៃមានអំពើលើកូនបាល់  កម្លាំងរបស់កូនបាល់មានអំពើលើកូនបាល់ (ក). កំហូចទ្រង់ទ្រាយ	កម្លាំងរបស់បាតដៃមានអំពើលើកូនបាល់  (ខ). ផ្ដើមមានចលនាទ្រង់ទ្រាយ	កម្លាំងរបស់បាតដៃមានអំពើលើកូនបាល់  (គ). បញ្ឈប់ចលនា
កម្លាំងរបស់បាតដៃមានអំពើលើកូនបាល់  (ឃ). ពន្លឿនល្បឿន	កម្លាំងរបស់បាតដៃមានអំពើលើកូនបាល់  (ង). ពន្លឿតល្បឿន	 កម្លាំងរបស់បាតដៃមានអំពើលើកូនបាល់ (ច). ផ្លាស់ប្តូរទិសដៅ

តាមរូប (ក) បង្ហាញពីកំហូចទ្រង់ទ្រាយរបស់កូនបាល់ ដែលបណ្តាលមកពីកម្លាំងបាតដៃ និងកម្លាំងប្រតិកម្មរបស់វា។ រីឯរូប (ខ) គេប្រើកម្លាំងដើម្បីធ្វើឱ្យកូនបាល់មានចលនា។ ផ្ទុយមកវិញក្នុងរូប (គ) គេប្រើកម្លាំងដើម្បីបញ្ឈប់ចលនារបស់កូនបាល់។ តាមរូប (ឃ) និងរូប (ង) គេអាចប្រើកម្លាំងដើម្បី ពន្លឿន ឬ ពន្លឿតល្បឿនរបស់កូនបាល់ ចំនែករូប (ច) បង្ហាញពីការអនុវត្តកម្លាំងដើម្បីធ្វើឱ្យកូនបាល់ផ្លាស់ប្តូរទិសដៅនៃចលនា។

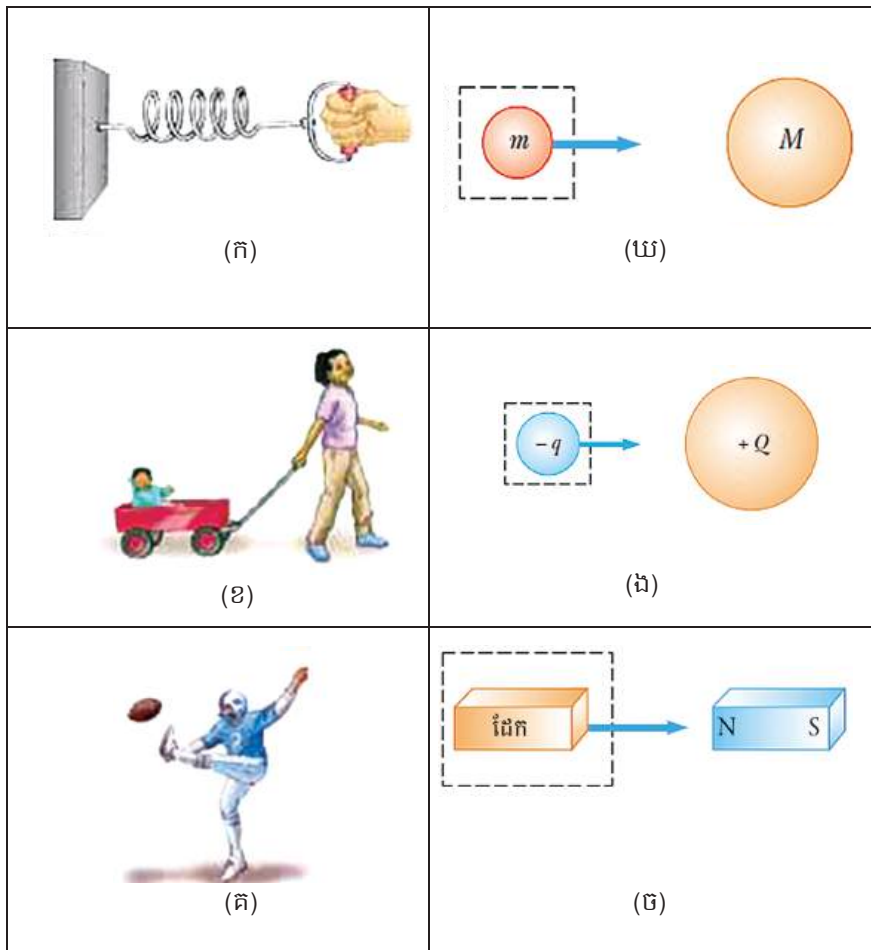
តាមឧទាហរណ៍ខាងលើទាំង 6 បានបង្ហាញនិយមន័យនៃកម្លាំងថា កម្លាំងជាបុព្វហេតុ៖

- ធ្វើឱ្យអង្គធាតុបម្រុងមានចលនា មានចលនា
- បញ្ឈប់ ឬ ពន្លឿន ឬ ប្តូរទិសដៅនៃចលនា
- ធ្វើឱ្យអង្គធាតុខូចទ្រង់ទ្រាយ

គេតាងកម្លាំងដោយ F ហើយកម្លាំងមានខ្នាតគិតជា ញូតុន (N) ។

2. ប្រភេទនៃកម្លាំង

នៅពេលគេប្រើកម្លាំងទាញរឺស៊ីវីលដូចរូប (ក) នោះរឺស៊ីវីលយឺត។ នៅពេលកូនរទេះត្រូវបានទាញដោយកម្លាំង ធំល្មម អាចឈ្នះកកិត នោះកូនរទេះនឹងផ្លាស់ទីដូចរូប(ខ)។ នៅពេលគេទាត់បាល់ដូចរូប(គ) ពេលនោះបាល់ខូច ទ្រង់ទ្រាយ ហើយមានចលនា។ ស្ថានភាពនេះ ជាឧទាហរណ៍នៃកម្លាំងប៉ះផ្ទាល់។ កម្លាំងប៉ះផ្ទាល់នេះ ពាក់ព័ន្ធនឹង ការប៉ះរូបរាងដោយផ្ទាល់នៃវត្ថុពីរ។ ឧទាហរណ៍ផ្សេងទៀតនៃកម្លាំងប៉ះផ្ទាល់ គឺកម្លាំងដែលធ្វើដោយឧស្ម័នលើផ្ទៃ ខាងនៃធុងផ្ទុកវា និងកម្លាំងបាតជើងមានអំពើលើកម្រាលឥដ្ឋ។



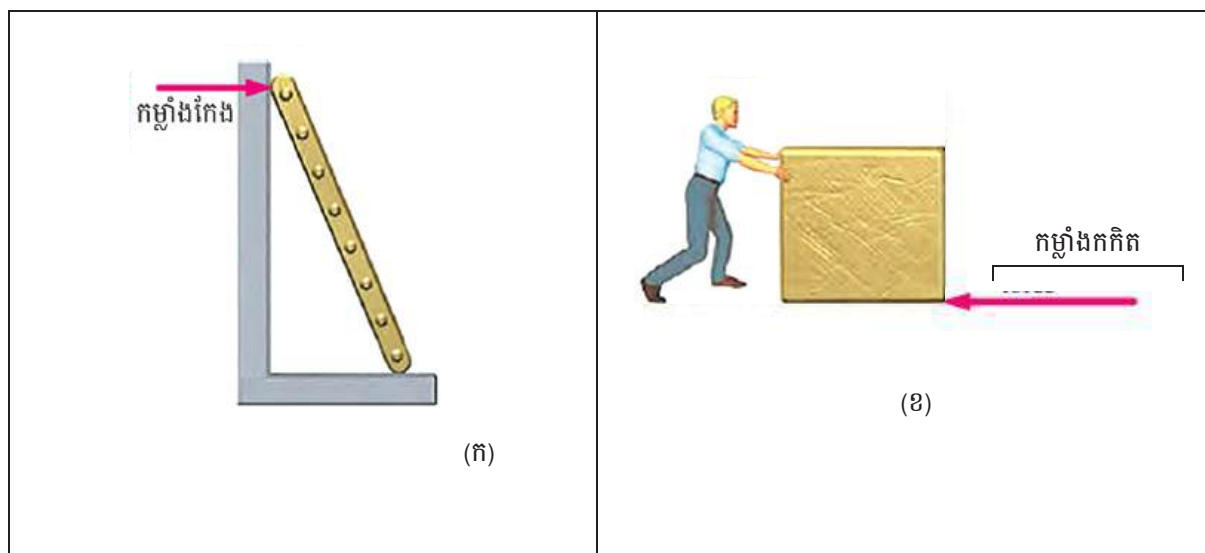
ប្រភេទកម្លាំងផ្សេងទៀតនោះ គឺកម្លាំងដែលមិនពាក់ព័ន្ធនឹងការប៉ះរូបរាងផ្ទាល់នៃវត្ថុទាំងពីរទេ ប៉ុន្តែវា មានអំពើឆ្លងកាត់លំហទេ។ កម្លាំងទំនាញសកលនៃវត្ថុពីរ ដូចបានបង្ហាញក្នុងរូប(ឃ)។ កម្លាំងទំនាញសកល

បានរក្សាវត្ថុនៅលើផែនដី(មានទម្ងន់) និងធ្វើឱ្យភពជាបរិវល្លន៍ជុំវិញព្រះអាទិត្យ។ ឧទាហរណ៍ផ្សេងទៀតនៃ កម្លាំងដែន គឺកម្លាំងអគ្គិសនី ដែលបន្ទុកមួយមានអំពើលើបន្ទុកមួយទៀតដូចរូប(ង)។ ឧទាហរណ៍ទីបីនៃ កម្លាំង ដែន គឺកម្លាំងដែលបញ្ជូនដក មានអំពើលើដែក។

កម្លាំងគ្រឹះក្នុងធម្មជាតិសុទ្ធតែជាកម្លាំងដែន៖ (1) កម្លាំងទំនាញសកល រវាងវត្ថុពីរ (2) កម្លាំងអេឡិចត្រូម៉ាញ៉េទិច រវាងបន្ទុកអគ្គិសនី (3) កម្លាំងនុយក្លេអ៊ែរ រវាងភាគល្អិតអាតូមិចរង (4) កម្លាំងខ្សោយ ដែលកើត ពីលំនាំបន្សាយវិទ្យុសកម្ម។

3. កម្លាំងកែង និងកម្លាំងកកិត

នៅពេលវត្ថុមួយប៉ះនឹងវត្ថុមួយទៀតដែលនៅនឹង វានឹងគ្មានចលនាទេពីព្រោះវត្ថុដែលនៅនឹងនោះជួយ ទប់វត្ថុមួយទៀត។ កម្លាំងដែលទប់ ឬ គាំទ្រ ហើយកែងនឹងផ្ទៃប៉ះគេហៅថា កម្លាំងកែង។ គេតាងកម្លាំងប៉ះ ដោយ F_n ។



ចូរពិចារណាលើជណ្តើរដែលដាក់ផ្នែកនឹងជញ្ជាំងដូចរូប(ក) ជញ្ជាំងទប់នឹងជណ្តើរដោយកម្លាំង តាមទិស ដេក ហើយតំបន់ប៉ះត្រូវបានបណ្តែនចម្ងាយរវាងម៉ូលេគុល នឹងម៉ូលេគុលក្នុងផ្ទៃនៃជញ្ជាំង។ ដូចនឹងការបណ្តែនរ៉ឺស័រ ដែរ ម៉ូលេគុលដែលបានបណ្តែនក្នុងជញ្ជាំងបានរុញជណ្តើរវិញដែរ។ កម្លាំងនេះ កែងទៅនឹងផ្ទៃប៉ះ ដែលគេហៅ ថាកម្លាំងកែង។

ឥឡូវយើងពិនិត្យមើលរូប(ខ) យើងរុញដុំអង្គធាតុដោយកម្លាំងតិចៗ នោះដុំអង្គធាតុមិនផ្លាស់ ទីទេ។ ផ្ទៃ នៃកម្រាលបង្កើតកម្លាំងមួយប្រឆាំងនឹងកម្លាំងយើងរុញ ដូចនេះយើងត្រូវរុញដោយកម្លាំងមួយធំ ទើបដុំអង្គធាតុ ផ្លាស់ទី។ កម្លាំងកកិតនេះជាកម្លាំងកកិតដោយអវិលដែលកាត់បន្ថយល្បឿនរបស់ចលនា ហើយមានទិសដៅ ផ្ទុយពីចលនា។

គេចែកកកិតជាពីរប្រភេទ កកិតស្តាទិច និងកកិតស៊ីនេទិច។

- កកិតស្លាទិច ជាកកិតដែលកើតមាននៅពេលអង្គធាតុគ្មានចលនា (កកិតនឹង)។
- កកិតស៊ីនេទិច ជាកកិតដែលកើតមាននៅពេលអង្គធាតុមានចលនា (កកិតដោយរអិល)។

សំណួរព្រិះរិះ៖ តើគ្រប់កម្លាំងកកិតសុទ្ធតែមានទិសដៅដូចគ្នាដែរឬ?

បំណកស្រាយ៖ កម្លាំងកកិតមិនសុទ្ធតែមានទិសដៅដូចគ្នាទេ។ កម្លាំងកកិតប្រឆាំងនឹងវត្ថុពីរដែលប៉ះគ្នា (ទោះបីជាមានចលនា ឬ នៅនឹង)។ រអិលមានទិសដៅដូចគ្នាទៅនឹងចលនា តែកកិតនឹងមានទិសដៅស្របនឹងចលនា ព្រោះវាជាហេតុធ្វើឱ្យវត្ថុផ្លាស់ទី។ ឧទាហរណ៍៖ កម្លាំងកកិតរវាងបាត និងដី កង់រថយន្ត នឹងថ្នល់ ជាហេតុធ្វើឱ្យខ្លួនយើង និងរថយន្តផ្លាស់ទីទៅមុខ បាន។ ដូចនេះកកិតបែបនេះមានទិសដៅស្របនឹងចលនា។

ផលរបស់កម្លាំងកកិត

ផលអវិជ្ជមាន	ផលវិជ្ជមាន
1. កាត់បន្ថយអានុភាពម៉ាស៊ីន។ 2. បណ្តាលឱ្យមានការស៊ីករិចរិលនៃផ្ទៃក្នុងមានចលនាក្នុងម៉ាស៊ីន។	1. ដោយសារកកិត យើងអាចដើរ រត់ កាន់របស់អ្វីមួយបាន។ 2. ប្រើក្នុងការជាន់ប្រឡងដើម្បីឱ្យរថយន្តឈប់។

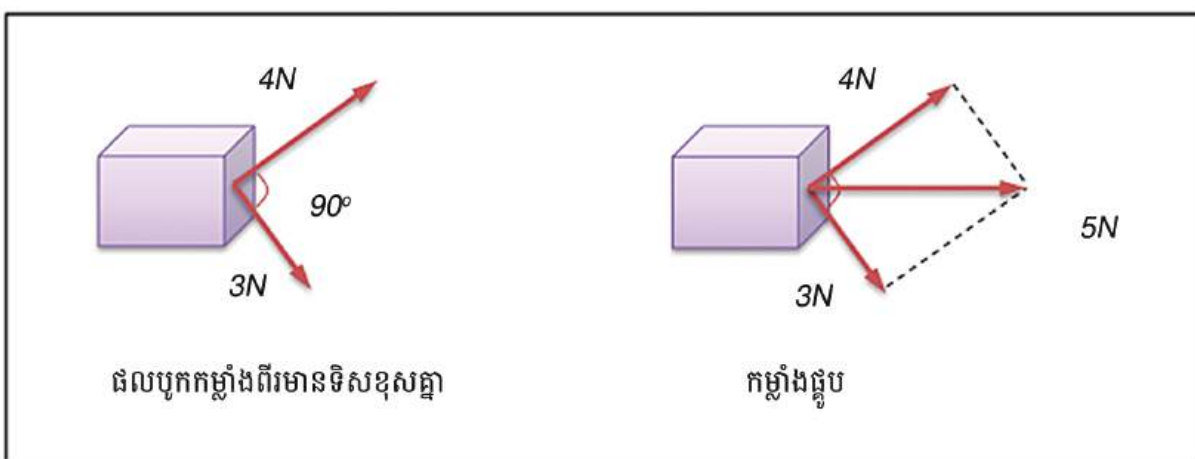
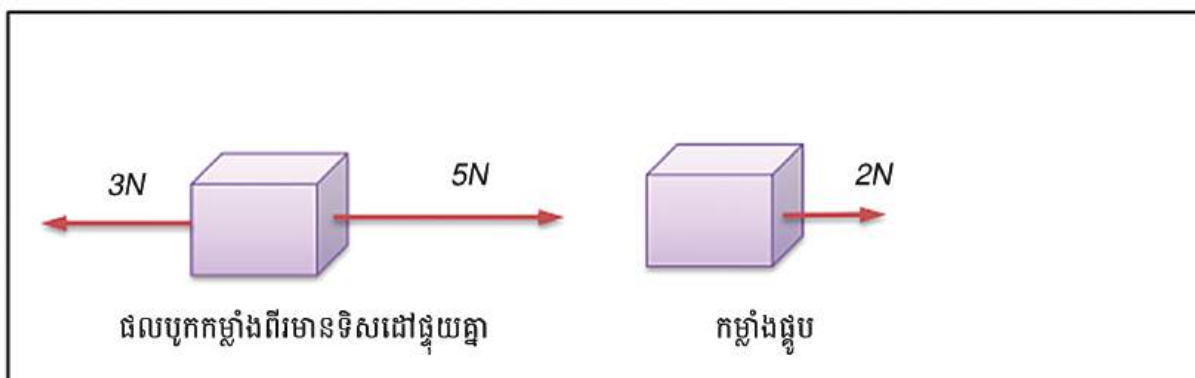
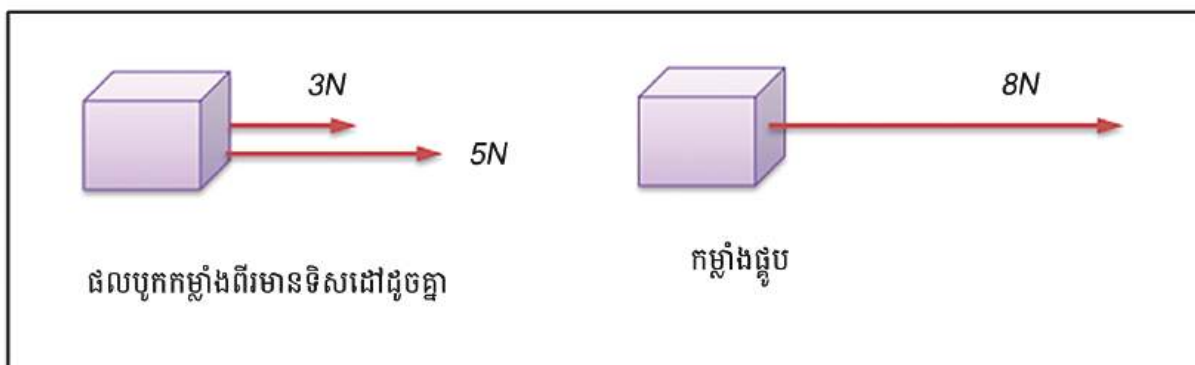


4. បង្កើនកម្លាំង

ចំណាំ៖ នៅក្នុងរូបវិទ្យាមានទំហំ ពីរគឺ ទំហំស្កាលែ និងទំហំវ៉ិចទ័រ។

ទំហំស្កាលែ ជាទំហំមានតែអាំងតង់ស៊ីតេ។ ទំហំស្កាលែ រួមមាន ម៉ាស សីតុណ្ហភាព សម្ពាធ ថាមពល កម្មន្ត ...។ល។

ទំហំវ៉ិចទ័រ ជាទំហំដែលមាន ចំណុចចាប់ ទិស ទិសដៅ និងអាំងតង់ស៊ីតេ។ ទំហំវ៉ិចទ័រ រួមមាន កម្លាំង បង្គោលទី ល្បឿន សំទុះ បរិមាណចលនា ដែនអគ្គិសនី ដែនម៉ាញ៉េទិច...។ល។



បង្កនៃកម្លាំង ចែកចេញបីករណី។

ករណីកម្លាំងពីរមានទិសដូចគ្នា ហើយមានទិសដៅដូចគ្នានោះកម្លាំងផ្ចូបមានទិស និងទិសដៅដូចនឹងកម្លាំងទាំងពីរ ហើយអាំងតង់ស៊ីតេស្មើនឹងផលបូកនៃអាំងតង់ស៊ីតេកម្លាំងទាំងពីរ។

ករណីកម្លាំងពីរមានទិសផ្ទុយគ្នា ហើយមានទិសដៅផ្ទុយគ្នានោះកម្លាំងផ្ចូបមានទិស និងទិសដៅដូចនឹងកម្លាំងដែលធំជាងគេ ហើយកម្លាំងផ្ចូបស្មើនឹងផលដករវាងកម្លាំងធំ នឹងកម្លាំងតូចជាង។

ករណីកម្លាំងពីរមានទិសខុសគ្នានោះកម្លាំងផ្ចូប មានទិស ទិសដៅ រកបានតាមវិធាន ប្រលេឡូក្រាម ហើយអាំងតង់ស៊ីតេគណនាតាមទ្រឹស្តីកូស៊ីនុស។

5. ច្បាប់ទាំងបីញូតុន

ក. ច្បាប់ទី១ញូតុន ឬ ច្បាប់និចលភាព

គ្រប់អង្គធាតុទាំងអស់សុទ្ធតែមិនអាចប្តូរពី ភាពនៅស្ងៀមទៅភាពមានចលនា ហើយមិនអាចបន្ថយល្បឿន ដោយខ្លួនឯងបានទេ ប្រសិនបើវាមិនរងកម្លាំងខាងក្រៅ។

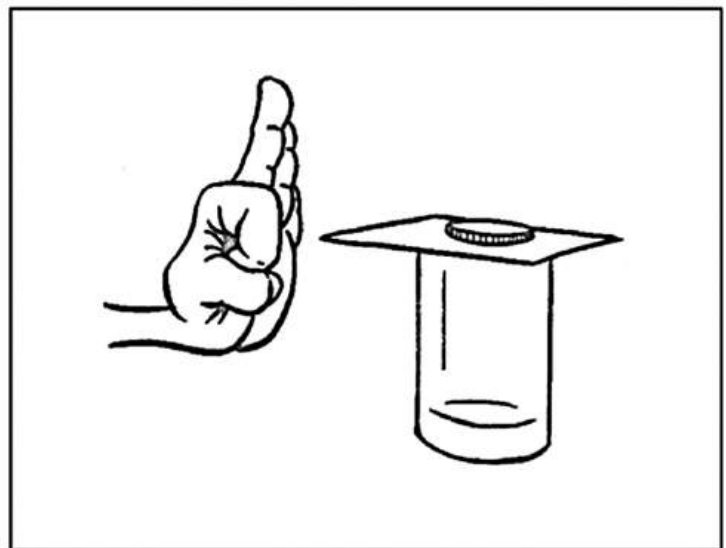
យើងអាចសង្កេតមើលបាតុភូតផ្សេងៗអំពីច្បាប់ទី១ញូតុនក្នុងជីវភាពរស់នៅសព្វថ្ងៃ៖

- គេដាក់កែវនៅលើតុ។ ប្រសិនបើគ្មាននរណាផ្ដល់វា នោះវានៅស្ងៀមដដែល។
- ផ្លែឈើដែលទុំជ្រុះមកដីដោយសារតែកម្លាំងទំនាញផែនដី (ទម្ងន់) ហើយវាធ្លាក់មកក្រោមកាន់តែលឿន ឡើងៗ។
- រថយន្តមួយកំពុងផ្លាស់ទីដោយលឿនថេរ ក្រោយមកពេលចុះចំណោត លឿនរបស់វាកើនឡើងដោយ សារកម្លាំងទំនាញផែនដី។
- កូនស្វីលោហៈកំពុងផ្លាស់ទីដោយលឿនថេរ។ ក្រោយមកពេលវាផ្លាស់ទីក្បែរមេដៃក វាផ្លាស់ទីកាន់ តែលឿនៗឡើង ហើយផ្លាស់ប្តូរទិសទៅរកមេដៃកដោយសារ កម្លាំងឆក់ទាញរបស់មេដៃក។

ពំនោលច្បាប់ទី១ញូតុន៖ បើអង្គធាតុមួយវានៅនឹងវានៅនឹងដដែល ឬបើវាមានចលនា ជាចលនាត្រង់ស្មើ ប្រសិនបើវាមិនរងកម្លាំងក្រៅ ឬ ផលបូកកម្លាំងក្រៅមានអំពើលើវាស្មើសូន្យ។

ពិសោធន៍ងាយៗ៖

គេដាក់ក្រដាសកាតុងមួយសន្លឹកលើមាត់កែវ បន្ទាប់ដាក់កាក់មួយឱ្យចំកណ្តាលក្រដាស កាតុង។ ក្រោយមកអ្នកប្រើប្រាស់ដៃផ្ដាត់ ក្រដាសកាតុង ពីផ្នែកម្ខាងទៅផ្នែកម្ខាងទៀត នោះគេឃើញថាក្រដាសកាតុង ផ្លាស់ទីទៅ មុខដូចរូបខាងក្រោម ហើយកាក់ធ្លាក់ចូល ក្នុងកែវ ពីព្រោះមុនដំបូងកាក់នៅស្ងៀមលើ ក្រដាសកាតុង ទោះបីជាអ្នកផ្ដាត់ក្រដាសក៏ ដោយ តែកាក់នៅចង់រក្សានិចលភាព (ភាព រក្សាល្បឿន) របស់វា។ (សន្មតគ្មានកកិត រវាងកាក់ និងក្រដាសកាតុង។



និចលភាពជាលក្ខណៈរបស់រូបធាតុទប់ទល់នឹងបម្លាស់ប្តូរចលនា។

ប្រសិនបើអង្គធាតុមិនផ្លាស់ទីទេ វានឹងមិនផ្លាស់ទីរហូត ដល់ផលបូកកម្លាំងដែល មានអំពើ លើវាខុសពី សូន្យ នោះវានឹងចាប់ផ្តើមមានចលនា។ ប្រសិនបើអង្គធាតុកំពុងមានចលនា វានឹងមាន ចលនាដោយរ៉ឺម៉ក លឿន

ថេរ រហូតដល់ផលបូកកម្លាំងដែលមានអំពើលើវាខុសពីសូន្យ នោះវាផ្លាស់ ប្តូរលក្ខណៈចលនា (កកិតអាចធ្វើឱ្យ ល្បឿនរបស់អង្គធាតុចុះ ឬ កម្លាំងក្រៅអាច ធ្វើឱ្យវាស្ទុះ ឡើង)។

ឧទាហរណ៍ និចលភាពក្នុងជីវភាពរស់នៅ៖

- ពេលអ្នកបើកបររថយន្តកំពុងបើកបរ ស្រាប់តែគាត់ចាប់ប្រឡាក់ឈប់ភ្លាមៗ នោះគាត់ជ្រុលខ្លួន ទៅមុខ ព្រោះជើងរបស់គាត់ឈប់ជាមួយរថយន្ត តែខ្លួនរបស់គាត់ចង់រក្សាល្បឿន។ ហេតុនេះ ខ្លួនគាត់អាចនឹងទង្គិចនឹងរថយន្ត។
- នៅពេលរថយន្តឈប់ តែបន្ទាប់មកភ្លាមៗនោះរថយន្តចេញដំណើរ ជាហេតុធ្វើឱ្យខ្លួនរបស់គាត់ ធ្លាក់ក្រោយពីព្រោះតែជើងរបស់គាត់ផ្លាស់ទីតាមរថយន្ត តែខ្លួនគាត់ចង់រក្សាភាពនៅស្ងៀម។

សំណួរគ្រិះរិះ៖ រថយន្តពីរមានទំហំប៉ុនគ្នា។ រថយន្តទី១ ផ្ទុកទំនិញពេញ ហើយរថយន្តទី២ មិនផ្ទុក ទំនិញទេ។ ក្នុងចំណោមរថយន្តទាំងពីរ តើរថយន្តមួយណាងាយស្រួលចេញដំណើរជាង? នៅពេលរថយន្ត ទាំងពីរកំពុងផ្លាស់ទីដោយល្បឿនស្មើគ្នា តើរថយន្តមួយណាងាយស្រួលបញ្ឈប់ជាង?

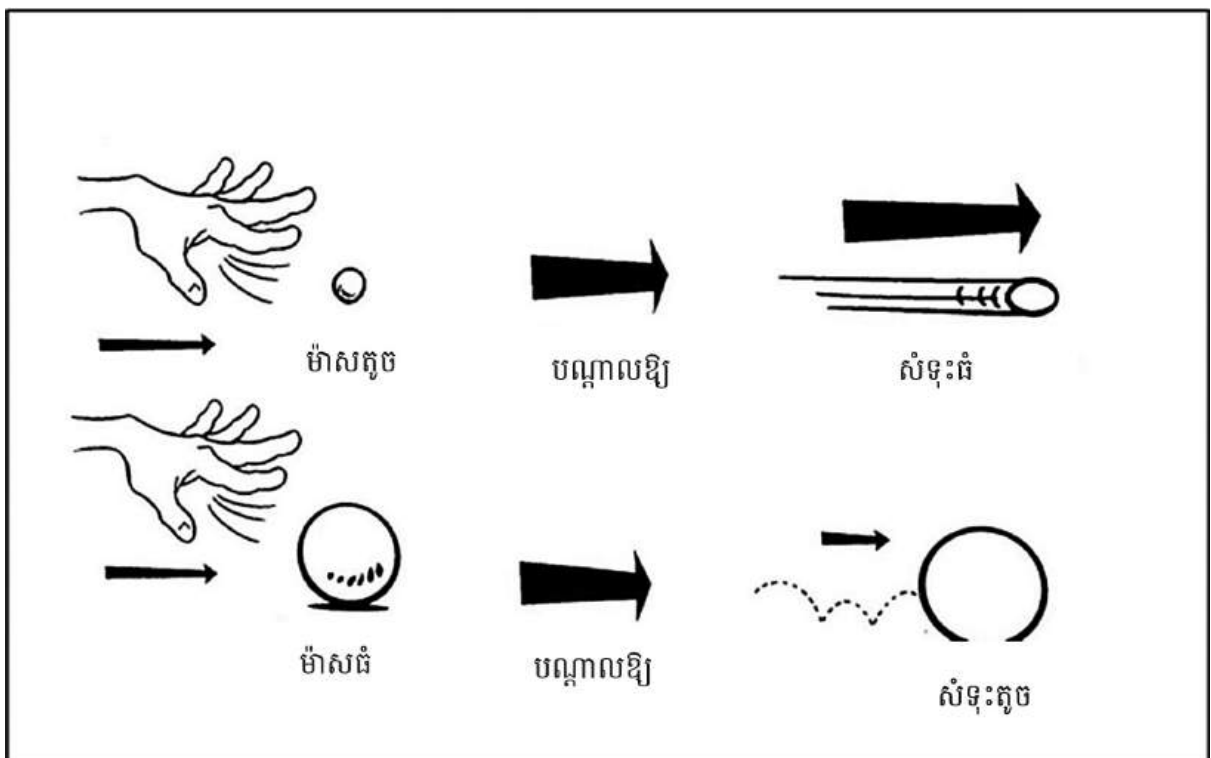
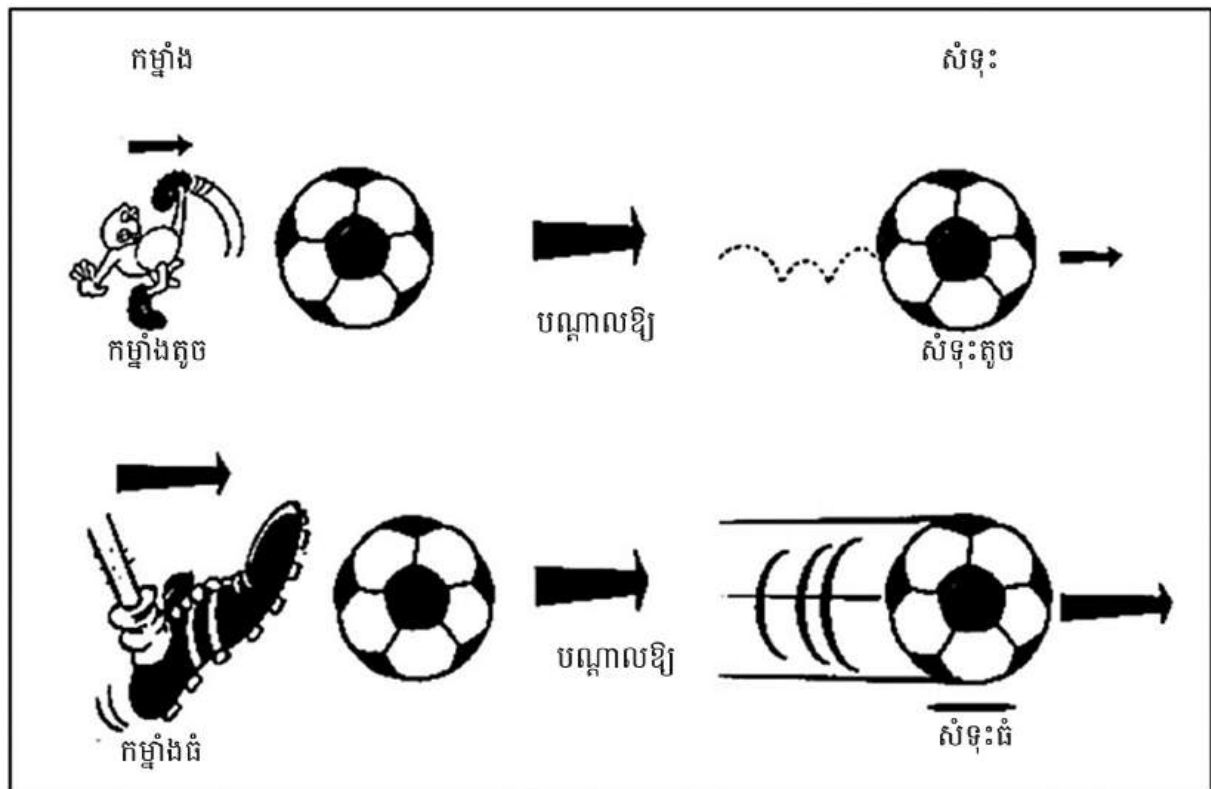
បំណកស្រាយ៖ រថយន្តទី២ ងាយស្រួលចេញដំណើរ និងងាយស្រួលបញ្ឈប់ជាងរថយន្តទី១ ពីព្រោះ រថយន្តទី២ មាននិចលភាពតូចជាងរថយន្តទី១ ។

ខ.ច្បាប់ទី២ញូតុន

ក្នុងច្បាប់ទី២ញូតុននេះ យើងអាចដឹងអំពីការពិពណ៌នាចលនា (ដោយប្រើល្បឿន និងសំទុះ) ហើយយើង នឹងដឹងអំពីបុព្វហេតុនាំឱ្យមានចលនា (កម្លាំងសរុបដែលមានអំពើលើអង្គធាតុ)។

ដូចដែលយើងបានដឹងពីមុនថា យើងពិបាកធ្វើឱ្យវត្ថុមួយមាននិចលភាពធំ (ម៉ាសធំ) ផ្លាស់ប្តូរចលនាបាន។ ផ្ទុយមកវិញយើងមានភាពងាយស្រួលក្នុងការធ្វើឱ្យវត្ថុមួយមាននិចលភាពតូច (ម៉ាស តូច) ផ្លាស់ប្តូរចលនាបាន។ ឧទាហរណ៍៖ បាល់តឹងដែលយើងទាត់លេងរាល់ថ្ងៃ មាននិចលភាពធំជាងបាល់ធ្ងរ។ ម៉ាស គឺជារង្វាស់នៃនិចល ភាពរបស់វត្ថុ។ វត្ថុមាននិចលភាពតូច មានម៉ាសតូច តែវត្ថុមាននិចលភាពធំមានម៉ាសធំ។

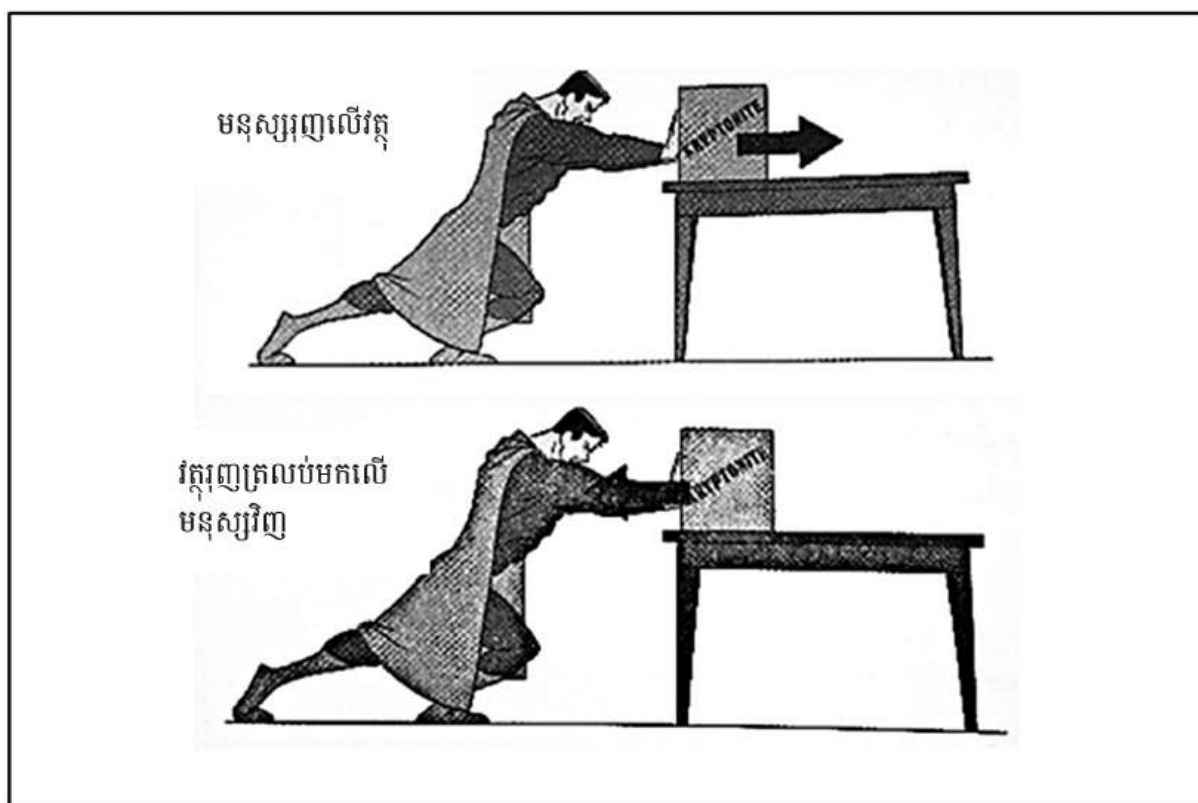
ឥឡូវចូរចងចាំថាការធ្វើឱ្យវត្ថុមួយប្រែប្រួលល្បឿន ឬ ទិសដៅនៃចលនាបណ្តាលឱ្យកើតមាន សំទុះហើយ ការដែលយើងរុញ ទាញ ទាត់...។ល។ សុទ្ធតែបានបញ្ជូនកម្លាំងដល់វត្ថុ។



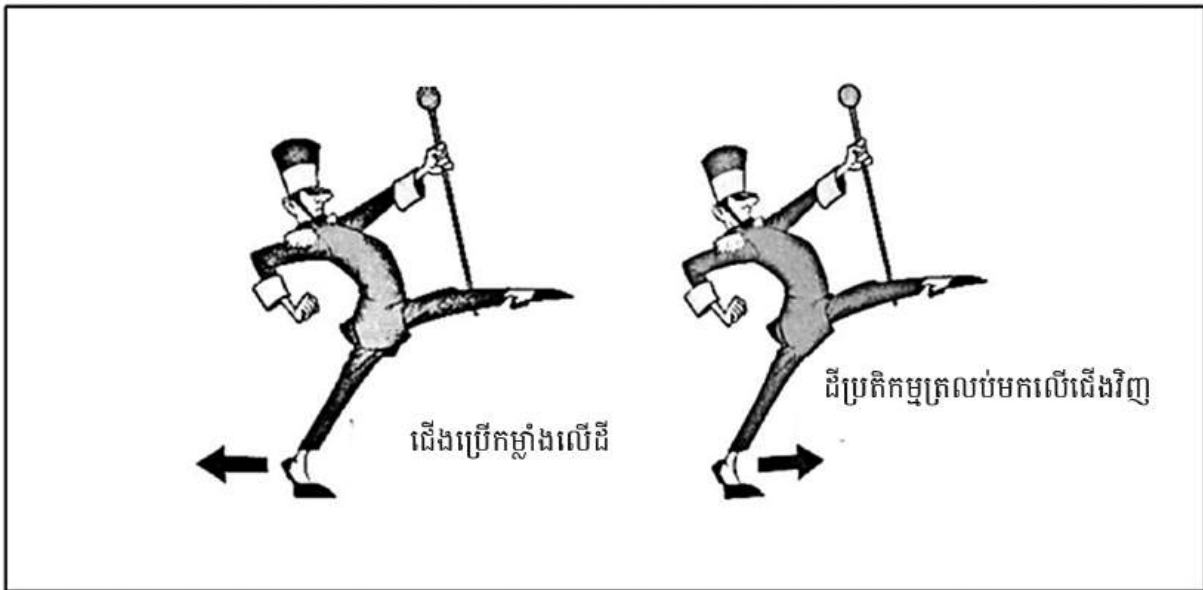
ញូតុនបានសង្ខេបគំនិតមួយអំពីការរុញគ្នាទៅវិញទៅមក ដែលវាជាច្បាប់ទី៣ញូតុន។ ញូតុនបាននិយាយថា គ្រប់អំពើត្រូវបានទប់ទល់ដោយប្រតិកម្ម។

ពំនោលច្បាប់ទី៣ញូតុន៖ ប្រសិនបើអង្គធាតុពីរមានអំពើរវាងគ្នានឹងគ្នា (អំពើ និងប្រតិកម្ម) ដែលកម្លាំង F_{12} ជាកម្លាំងរបស់អង្គធាតុទីមួយមានអំពើលើអង្គធាតុទីពីរមានអាំងតង់ស៊ីតេស្មើគ្នា និងមានទិសដៅខុសគ្នា ទៅនឹងកម្លាំង F_{21} ជាកម្លាំងរបស់អង្គធាតុទីពីរមានអំពើលើអង្គធាតុទីមួយ។

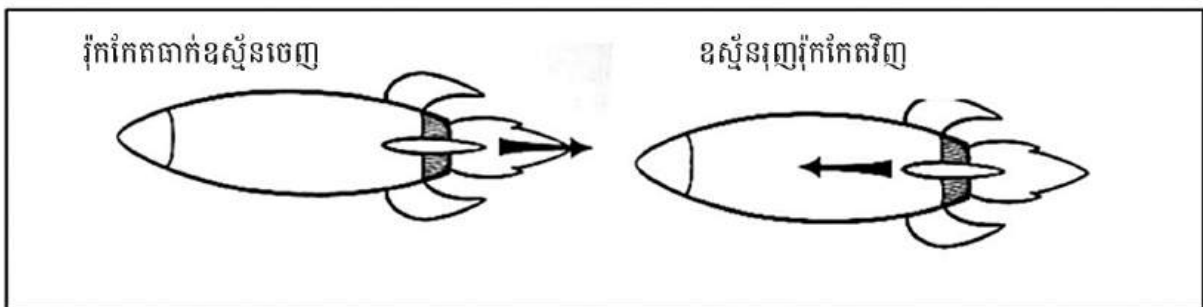
ឧទាហរណ៍២៖ ម្តងនេះអ្នកប្រើដែករុញវត្ថុដែលដាក់លើតុ ដូចរូបខាងក្រោម ។ នៅពេលអ្នកប្រើកម្លាំងលើ វត្ថុ មានន័យថាអ្នកធ្វើអំពើលើវត្ថុ នោះវត្ថុក៏បញ្ចេញប្រតិកម្មតបវិញ ដែលកម្លាំងនោះមានតម្លៃស្មើនឹងកម្លាំងដែល អ្នកបានធ្វើ ប៉ុន្តែមានទិសដៅផ្ទុយគ្នា។



ឧទាហរណ៍៣៖ យើងពិចារណាលើការដើរ និងការរត់។ ដំបូងយើងប្រើកម្លាំងជាក់ដី ស្របពេលនោះដីក៏ ធាត់តបមកលើជើងយើងវិញ ជាហេតុធ្វើឱ្យយើងដើរ ឬ រត់ទៅមុខបាន។



ឧទាហរណ៍៤៖ នៅពេលរ៉ុក្កែតត្រូវបានចម្រើនឡើងពីខ្លួនវា ស្របពេលនោះ ចំហាយឧស្ម័នក៏រុញតបមកលើរ៉ុក្កែតវិញដោយកម្លាំងប៉ុនគ្នា និងមានទិសដៅផ្ទុយគ្នា ដែលជាហេតុ ធ្វើឱ្យរ៉ុក្កែតធ្លាក់ទៅមុខបាន។

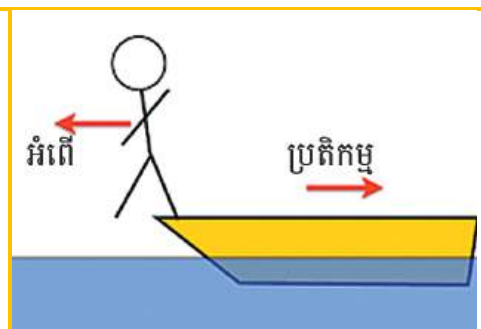


សំណួរគ្រិះរិះ

តាមរូប មនុស្សម្នាក់លោតចេញពីទូក។ តើនឹងមានអ្វីកើតឡើង?

ចម្លើយ

ទូកនឹងរំកិលច្រោយដោយប្រើកម្លាំងប្រតិកម្មជាមួយនឹងមនុស្សដែលលោតចេញពីទូក ហើយមានចលនាទៅមក។ មនុស្សនឹងធ្លាក់ទៅក្នុងទឹក។



6. ញែកម៉ាស និងទម្ងន់

ម៉ាសជាបរិមាណរូបធាតុ ដែលនៅក្នុងអង្គធាតុ តែទម្ងន់ជារង្វាស់នៃកម្លាំងទំនាញដីលើរូបធាតុ។ ម៉ាសជាលក្ខណៈខាងក្នុងនៃអង្គធាតុ ហើយវាថេរគ្រប់ទីកន្លែង។ ទម្ងន់ជាកម្លាំង ហើយស្មើនឹងផលគុណរវាងម៉ាសនឹងសំទុះទំនាញដី។ ទម្ងន់ប្រែប្រួលទៅតាមទីកន្លែង ជាឧទាហរណ៍ទម្ងន់របស់វត្ថុមួយស្រាលនៅពេលស្ថិតរយៈកម្ពស់ណាមួយ (លើផ្ទៃព្រះចន្ទ) ជាងពេលវាទៅលើផ្ទៃដី ដោយសារទំនាញរបស់ព្រះចន្ទតូចជាងផែនដីដែរ។

ម៉ាស	ទម្ងន់
- ជាបរិមាណរូបធាតុដែលនៅក្នុងអង្គធាតុ - ជាទំហំស្កាលែ (គិតតែតម្លៃ) - មានខ្នាតជាគីឡូក្រាម (kg) - មានតម្លៃថេរគ្រប់ទីកន្លែង - វាស់ដោយជញ្ជីងកូនបូត ឬជញ្ជីងអេឡិចត្រូនិច	- ជារង្វាស់នៃកម្លាំងទំនាញដីលើអង្គធាតុ - ជាទំហំវ៉ិចទ័រ (មានចំណុចចាប់ ទិសទិសដៅ និងតម្លៃ) - មានខ្នាតជាញូតុន (N) - ប្រែប្រួលទៅតាមទីកន្លែង - វាស់ដោយឌីណាម៉ូម៉ែត្រ

មេរៀនទី៣៖ អគ្គិសនី និងម៉ាញ៉េទិច

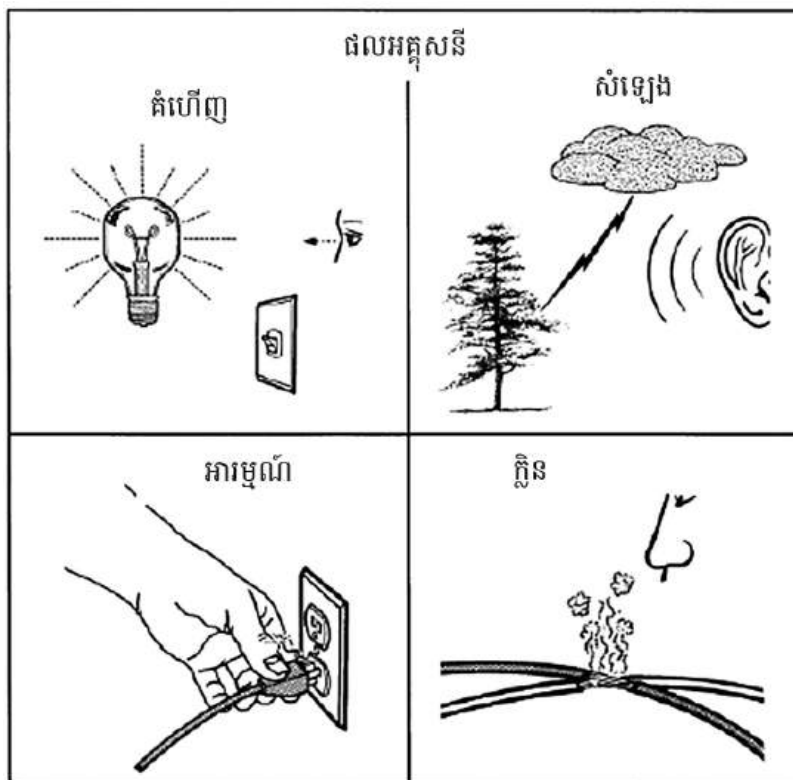
វត្ថុបំណង

- បង្ហាញពីលក្ខណៈទូទៅរបស់អគ្គិសនី
- បង្ហាញពីលក្ខណៈម៉ាញ៉េទិច
- យល់ច្បាស់ពីទំនាក់ទំនងរវាងអគ្គិសនី និងម៉ាញ៉េទិច
- អនុវត្តទ្រឹស្តីអេឡិចត្រូម៉ាញ៉េទិចក្នុងការបង្កើតជំនាញជំនាញស្នាម។

1. និយមន័យអគ្គិសនី

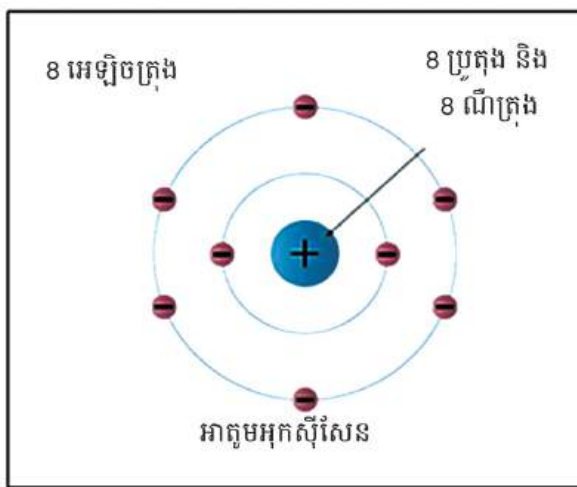
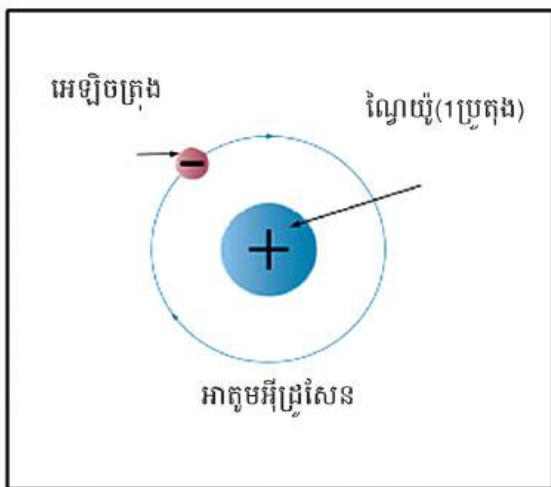
អគ្គិសនីជាទម្រង់ថាមពលមួយប្រភេទដែលគេហៅថាថាមពលអគ្គិសនី។ អគ្គិសនីចែកចេញជាពីរប្រភេទ គឺអគ្គិសនីស្តាទិច និងអគ្គិសនីឌីណាមិច។ អគ្គិសនីឌីណាមិចរួមមានចរន្តជាប់ (DC) និងចរន្តឆ្លាស់ (AC)។

ជួនកាលគេហៅវាថាជាកម្លាំងអរូបី ពីព្រោះតែថាមពលរបស់វាមើលមិនឃើញ ស្តាប់មិនឮ ប៉ះមិនបាន និងគ្មានរសក្លិន។ ទោះបីយ៉ាងណា ផលរបស់វាអាចឱ្យ យើងមើលឃើញបាន ដូចជាពន្លឺរបស់អំពូលម៉ូទ័រវិល...។ លើសពីនេះយើងអាចស្តាប់ មានអារម្មណ៍ ឮក្លិនបាន ដូចជា សំឡេងរបស់រន្ទះ អារម្មណ៍ក្តៅនៅពេលប៉ះស្រោមខ្សែចម្លង និងឮក្លិន នៅពេលខ្សែចម្លងក្តៅខ្លាំងរហូតដល់ឆេះ។



2. ទម្រង់អាតូម (ណ្វៃយ៉ូ និងអេឡិចត្រុងវិលជុំវិញណ្វៃយ៉ូ)

គ្រប់រូបធាតុសុទ្ធតែផ្សំឡើងដោយអាតូម។ អាតូមផ្សំឡើងដោយភាគល្អិតបីប្រភេទរួមមាន៖ ប្រូតុង ណឺត្រុង និងអេឡិចត្រុង។ ភាគល្អិតទាំងបីប្រភេទជាអ្នកកំណត់លក្ខណៈនៃអាតូម ណាមួយ។ លក្ខណៈចម្បងដែលកំណត់ធាតុគីមីគឺ ចំនួនណឺត្រុង ចំនួនប្រូតុង និងចំនួនអេឡិចត្រុង។ ជាឧទាហរណ៍ អ៊ីដ្រូសែន និងអេលូម មានណឺត្រុងប្រូតុង និងអេឡិចត្រុង ដូចគ្នា ប៉ុន្តែចំនួនខុសគ្នា។ ភាពខុសគ្នានេះធ្វើឱ្យធាតុគីមីទាំងពីរខុសគ្នា រួមមានលក្ខណៈរូប និងលក្ខណៈគីមី។ សព្វថ្ងៃយើងស្គាល់ធាតុគីមី ជាង 100 ធាតុ ដូចមានក្នុងតារាងខួបគីមី។ គេតម្រៀបធាតុគីមីក្នុងតារាងខួបគីមីអាស្រ័យលើចំនួនប្រូតុង និងបង្ហាញលក្ខណៈរូប និងលក្ខណៈគីមីរបស់វា។



នៅចំណុចកណ្តាលនៃអាតូមជាណ្វៃយ៉ូដែលមាន ប្រូតុង និងណឺត្រុង។ ប្រូតុងជាភាគល្អិតមានបន្ទុកអគ្គិសនីវិជ្ជមាន និងណឺត្រុងគ្មានបន្ទុកអគ្គិសនី(ណឺត)។ ណឺត្រុងមានម៉ាស់ប្រហែលនឹងម៉ាស់ប្រូតុង។ ភាគល្អិតទីបីដែលវិលជុំវិញណ្វៃយ៉ូ គឺអេឡិចត្រុង ហើយមានបន្ទុកអគ្គិសនីអវិជ្ជមានព្រមទាំងមានម៉ាស់ស្រាលជាងប្រូតុង។ ម៉ាស់ប្រូតុងធំជាងម៉ាស់អេឡិចត្រុងប្រហែល 1837 ដង។ ដោយសារតែម៉ាស់ប្រូតុងធំជាងម៉ាស់អេឡិចត្រុង ច្រើនពេកជាហេតុគេអាចនិយាយបានថាម៉ាស់របស់ណ្វៃយ៉ូជាម៉ាស់របស់អាតូម។ ដោយសារតែប្រូតុង និងណឺត្រុងមានទីតាំងនៅកណ្តាលអាតូម ហើយទីតាំងរបស់អេឡិចត្រុងស្ថិតនៅផ្នែកខាងក្រៅអាតូម នាំឱ្យអេឡិចត្រុងអាចប្រែប្រួលចំនួននៅពេលធ្វើប្រតិកម្មគីមី។

3. អគ្គិសនីកម្ម និងអន្តរកម្មបន្ទុកអគ្គិសនី

3.1 អគ្គិសនីកម្ម

អគ្គិសនីស្តាទិចបង្កើតដោយបន្ទុកអគ្គិសនីនៅលើផ្ទៃនៃវត្ថុ។ អគ្គិសនីស្តាទិចកើតឡើងដោយសារអង្គធាតុអ៊ីសូឡង់ដូចជា ជ័រ ប្លាស្ទិក ឬ កែវ ត្រជុស ឬ កកិតគ្នា បណ្តាលឱ្យមានបន្ទុកអេឡិចត្រុង។ ជាលទ្ធផលធ្វើឱ្យបាត់តុល្យភាពរវាងអេឡិចត្រុង និងប្រូតុង រវាងអង្គធាតុទាំងពីរ។

គេចែកបន្ទុកអគ្គិសនីជាពីរប្រភេទគឺ បន្ទុកវិជ្ជមាន និងបន្ទុកអវិជ្ជមាន។ នៅដើមទសវត្សរ៍១៨៩០ លោក ចមសុនបានបកស្រាយធម្មជាតិពិតនៃអេឡិចត្រុងតាមរយៈការពិសោធបំពង់កាំរស្មីកាតូត។ យើងអាចសម្គាល់បានថា ៖

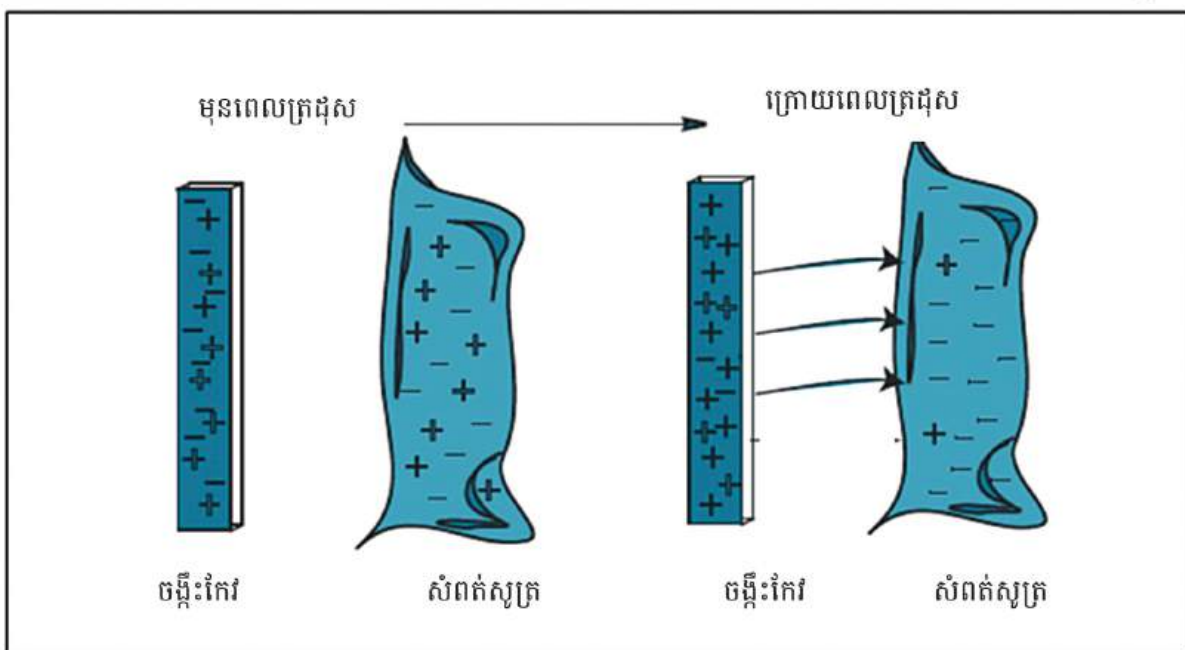
- បន្ទុកអគ្គិសនីត្រូវបានរក្សា
- បន្ទុកអគ្គិសនីអាចរាប់បាន
- កម្លាំងរវាងបន្ទុកទាំងពីរប្រាសសមាមាត្រនឹងការេនៃចម្ងាយរវាងបន្ទុកទាំងពីរ។

អង្គធាតុអាចផ្ទុកបន្ទុកអគ្គិសនីបាន។ នៅពេលដែលអង្គធាតុលើសអេឡិចត្រុងវាមានបន្ទុកអគ្គិសនីអវិជ្ជមាន ប៉ុន្តែនៅពេលដែលអង្គធាតុខ្វះអេឡិចត្រុង វាមានបន្ទុកអគ្គិសនីវិជ្ជមាន។

អគ្គិសនីកម្មជាទង្វើទាំងឡាយណាដែលធ្វើឱ្យអង្គធាតុណាមួយ លើស ឬ ខ្វះអេឡិចត្រុង។

គេចែកអគ្គិសនីកម្មជាបីប្រភេទគឺអគ្គិសនីកម្មដោយកកិត អគ្គិសនីកម្មដោយប៉ះ និងអគ្គិសនីកម្មដោយឥទ្ធិពល។

ក. អគ្គិសនីកម្មដោយកកិត



គេត្រជុសចង្ក្រវីកែវជាមួយសំពត់សូត្រ។ ក្រោយពេលត្រជុសរួច ចង្ក្រវីកែវមានបន្ទុកវិជ្ជមាន ហើយសំពត់សូត្រមានបន្ទុកអវិជ្ជមានដូចរូបខាងលើ។

មុនដំបូងចង្ក្រវីកែវ និងសំពត់សូត្រណឹក (ចំនួនប្រូតុង និងចំនួនអេឡិចត្រុងស្មើគ្នា)។ ពេលត្រជុសគ្នាធ្វើឱ្យអេឡិចត្រុងរបស់ចង្ក្រវីកែវត្រូវបានដាច់ ហើយសំពត់សូត្រចាប់យកអេឡិចត្រុងដែលដាច់នោះ។ នៅខណៈនោះដែរ អេឡិចត្រុងដែលលើសបានលិចចូលក្នុងផ្ទៃនៃសំពត់សូត្រ។

ដូចនេះសំពត់សូត្រមានបន្ទុកអគ្គិសនីអវិជ្ជមាន ហើយចង្ក្រវីកែវមានបន្ទុកអគ្គិសនីវិជ្ជមាន។

យើងអាចដឹងបានថា៖

- អេឡិចត្រូន ពេលត្រជុំសជាមួយរោមសត្វនោះអេឡិចត្រូនមានបន្ទុកអវិជ្ជមាន ហើយរោមសត្វមានបន្ទុកវិជ្ជមាន។
- ប៉ូលីស្ទ័រីន ពេលត្រជុំសជាមួយសំពត់ឡែន ប៉ូលីស្ទ័រីនមានបន្ទុកអវិជ្ជមាន ហើយសំពត់ឡែនមានបន្ទុកវិជ្ជមាន។
- សែលុយឡូសអាសេតាត ពេលត្រជុំសជាមួយសំពត់ឡែន វាមានបន្ទុកវិជ្ជមាន ហើយសំពត់ឡែនមានបន្ទុកអវិជ្ជមាន។

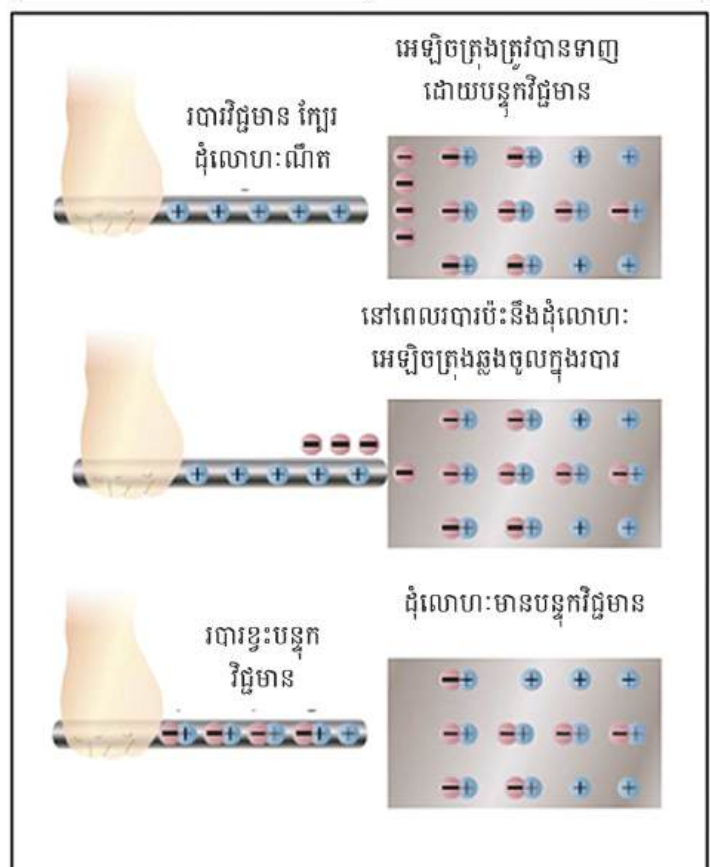
ពិសោធន៍ងាយៗ

យើងអាចយកបន្ទាត់ជ័រ ឬ បំពង់ PVC ត្រជុំសជាមួយក្រដាសអនាម័យ។ បន្ទាប់ពីត្រជុំសរួច យកបន្ទាត់ជ័រ ឬ បំពង់ PVC ទៅដាក់ជិតកំទេចក្រដាស ឬ សក់។ អ្នកអាចឃើញ បន្ទាត់ជ័រ ឬ បំពង់ PVC ឆក់កំទេចក្រដាស ឬ សក់។ សំណួរ៖ ហេតុអ្វីបានជាភាពនេះកើតឡើង?

ចំណាំ៖ ខ្យល់ និងដែរបស់អ្នកត្រូវតែស្ងួតល្អ។

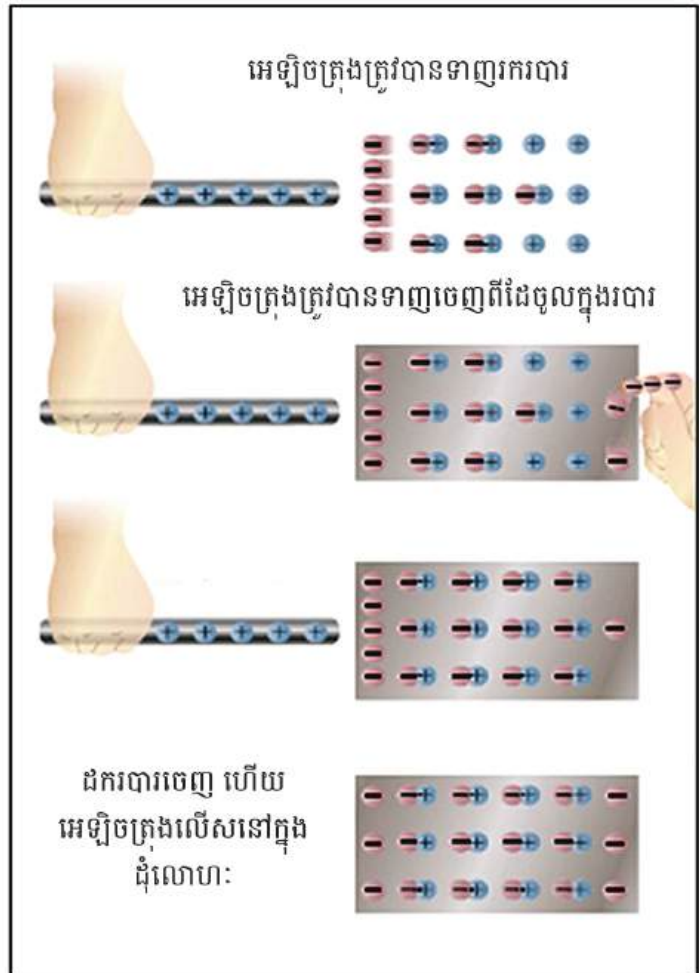
ខ.អគ្គិសនីកម្មដោយប៉ះ

ស្ទើរតែគ្រប់អង្គធាតុកើតមានបន្ទុកអគ្គិសនីដោយសារតែកកិត ហើយអង្គធាតុ មានបន្ទុកអគ្គិសនីមានឥទ្ធិពលលើវត្ថុដែលនៅក្បែរវាដោយដាក់កែវ ឬ ប៉ះផ្ទាល់។ រូបខាងស្តាំបង្ហាញថា ប្រសិនបើមានបន្ទុកវិជ្ជមានដាក់កែវដុំលោហៈលើត ធ្វើឱ្យបន្ទុកអវិជ្ជមានរបស់ដុំលោហៈមកផ្គុំគ្នាក្បែររាងវិជ្ជមាន។ បន្ទាប់មកយករាងផ្ទុកបន្ទុកវិជ្ជមានប៉ះនឹងដុំលោហៈលើត។ អេឡិចត្រុងមួយចំនួនឆ្លងចូលរាង ។ ជាចុងក្រោយយករាងចេញពីដុំលោហៈ ជាលទ្ធផលធ្វើឱ្យដុំលោហៈខ្វះអេឡិចត្រុង (មានបន្ទុកអគ្គិសនីវិជ្ជមាន) ហើយរាងលើសអេឡិចត្រុង (មានបន្ទុកអគ្គិសនីអវិជ្ជមាន)។



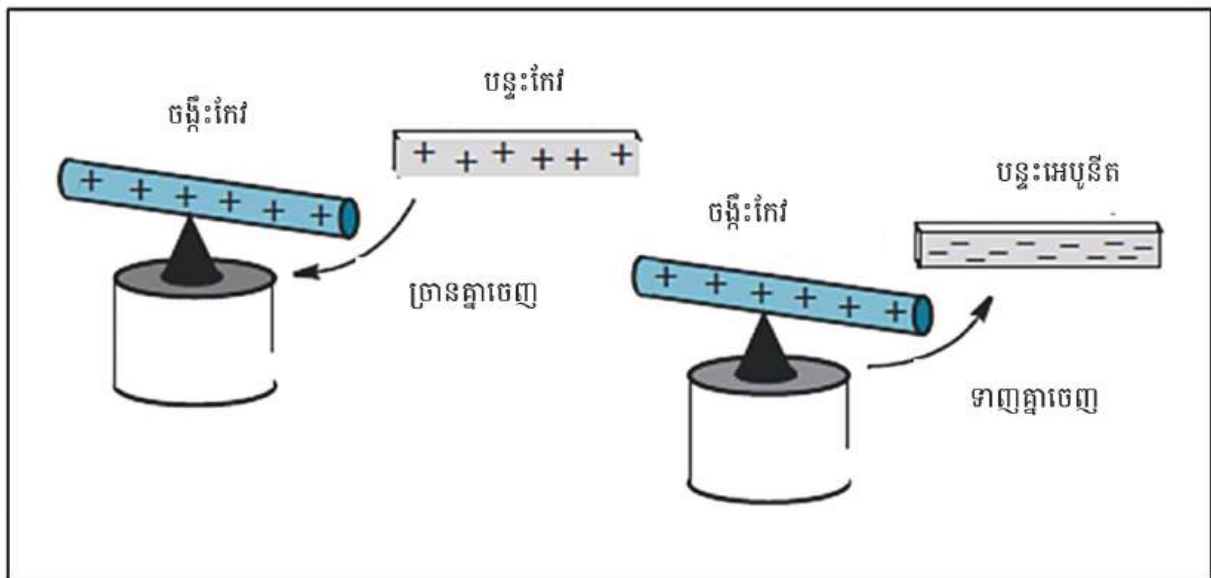
គ. អគ្គិសនីកម្មដោយឥទ្ធិពល

វិធីសាស្ត្រមួយទៀតដើម្បីធ្វើឱ្យដុំលោហៈមានបន្ទុកអគ្គិសនី គឺអគ្គិសនីកម្មដោយឥទ្ធិពល។ ក្នុងរូបខាងស្តាំគេដាក់រំបារ ផ្ទុកបន្ទុកអគ្គិសនីវិជ្ជមានក្បែរ មិនឱ្យប៉ះនឹងដុំលោហៈណាមួយ។ អេឡិចត្រុងនៅក្នុងដុំលោហៈ ត្រូវបានទាញទៅខាងចុងនៃដុំលោហៈដោយសារបន្ទុកវិជ្ជមានរបស់រំបារដែលនៅជិត ហើយធ្វើឱ្យខ្យង់អេឡិចត្រុងនៅចុងម្ខាងទៀតនៃដុំលោហៈ។ ប្រសិនបើចុងខាងវិជ្ជមានត្រូវបាន ប៉ះដោយអង្គធាតុណាមួយ អេឡិចត្រុងនឹងហូរទៅ ក្នុងដុំលោហៈនោះ។ នៅពេលដករំបារចេញ នោះដុំលោហៈលើសអេឡិចត្រុង (បន្ទុកអវិជ្ជមាន) មាន។



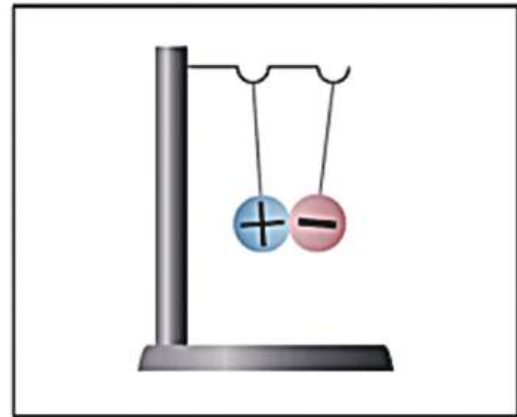
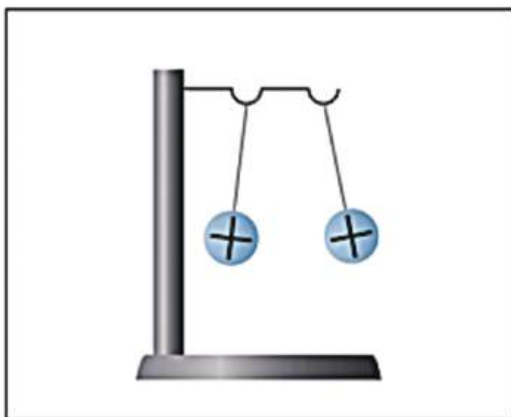
3.2 អន្តរកម្មបន្ទុកអគ្គិសនី

ឥឡូវយើងពិនិត្យមើលពិសោធន៍មួយខាងក្រោម។ គេដាក់ចង្ក្រវដែលខាត់នឹងសំពត់សូត្ររួចលើកំណល់។ ប្រសិនបើគេដាក់បន្ទុក កែវដែលខាត់នឹងសំពត់សូត្ររួច ក្បែរនឹងចង្ក្រវ កែវ គេឃើញថាវាច្រានគ្នាចេញជាហេតុធ្វើឱ្យចង្ក្រវកែវវិល។ ផ្ទុយមកវិញនៅពេលគេដាក់បន្ទុកអវិជ្ជមានដែលខាត់នឹងរោមសត្វរួច ក្បែរនឹង ចង្ក្រវ កែវ គេឃើញ ថាវាទាញគេចូល។

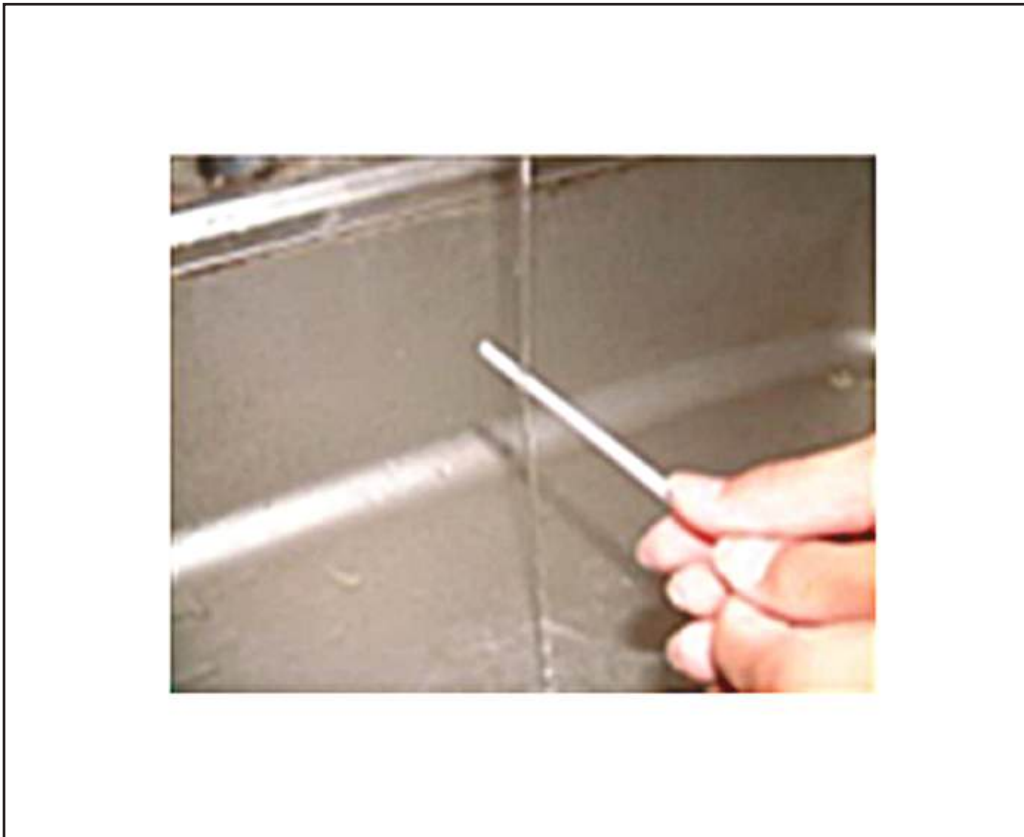


តាមរយៈការសង្កេតខាងលើ គេអាចសង្ខេបអំពីអន្តរកម្មបន្ទុកអគ្គិសនីដូចខាងក្រោម៖

- បន្ទុកអគ្គិសនីដូចគ្នាដាក់ជិតគ្នាច្រានគ្នាចេញ។
- បន្ទុកអគ្គិសនីផ្ទុយគ្នាដាក់ជិតគ្នាទាញគ្នាចេញ។

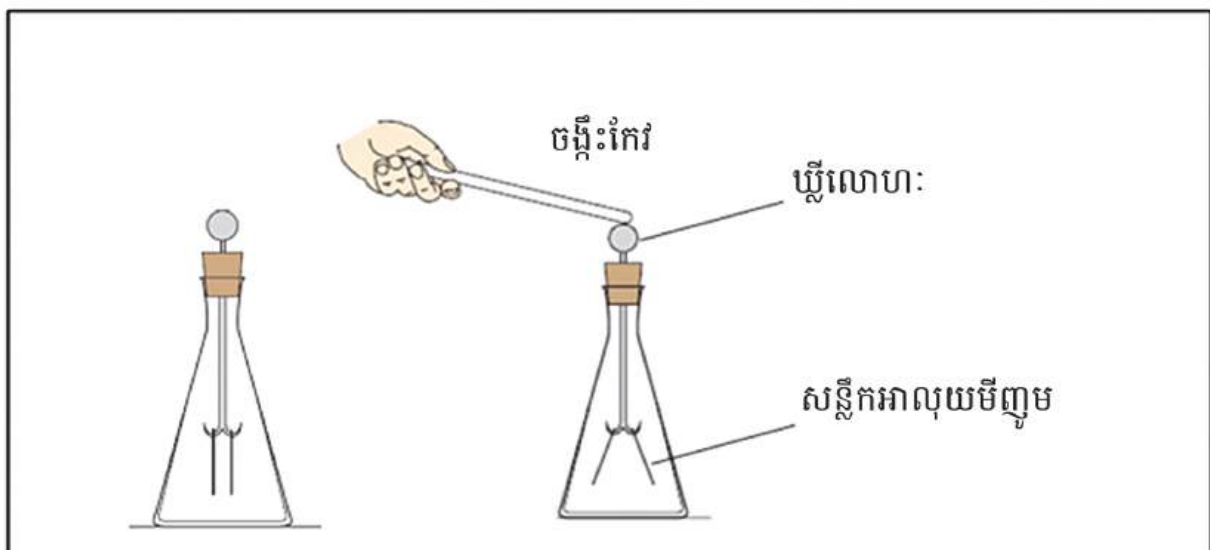


ពិសោធន៍ងាយៗ៖ យើងបង្កើនទឹកដូចរូបខាងក្រោម ។ បន្ទាប់មកត្រជុសបំពង់ប៊ីតជាមួយនឹងក្រដាសអនាម័យឱ្យខ្លាំង។ រួចដាក់បំពង់ប៊ីតឱ្យក្បែរចរន្តទឹក (មិនឱ្យប៉ះទឹក)។ តើមានអ្វីកើតឡើងចំពោះចរន្តទឹក? តើហេតុអ្វីបានជាមានបាតុភូតនេះកើតឡើង?



3.3 អេឡិចត្រូស្យុង

អេឡិចត្រូស្យុង ជាឧបករណ៍ប្រើសម្រាប់បង្ហាញវត្តមានបន្ទុកអគ្គិសនីនៃអង្គធាតុ។



យើងដឹងរួចមកហើយថា កាលណាគេត្រជុំសូន្យចង្ក្រវជាមួយសំពត់សូត្រ ក្រោយពេលត្រជុំសូន្យ ចង្ក្រវមានបន្ទុកអគ្គិសនីវិជ្ជមាន(ខ្វះអេឡិចត្រុង)។ បន្ទាប់មកគេយកចង្ក្រវនោះទៅដាក់ក្បែរនឹងឃ្លីលោហៈនៃអេឡិចត្រូស្យុង។ ពេលនោះអេឡិចត្រុងរបស់ឃ្លីលោហៈបានប្រមូលផ្តុំត្រង់ ឃ្លីលោហៈ ជាហេតុធ្វើឱ្យសន្លឹកអាលុយមីញ៉ូម

មិញ្ញមទាំងពីរខ្លះអេឡិចត្រុងមានបន្ទុកអគ្គិសនីវិជ្ជមានដូចគ្នា។ សន្លឹកអាលុយមីញ៉ូម ទាំងពីរព្រែកចេញពីគេ (អន្តរកម្មបន្ទុកអគ្គិសនី)។

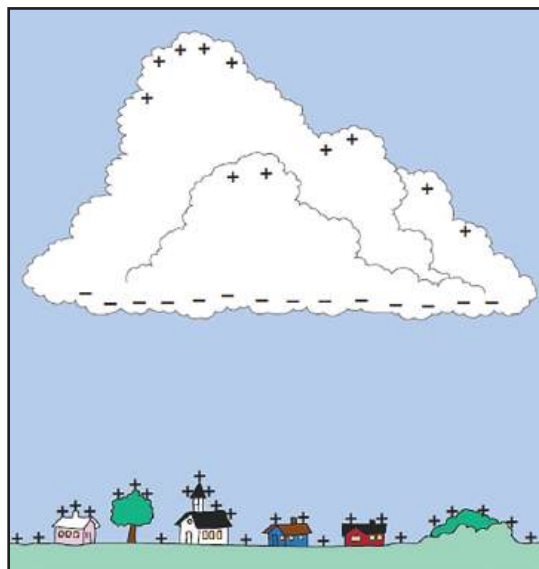
ចំណាំ៖ គេអាចប្រើបំពង់ប៊ីត និងក្រដាសអនាម័យជំនួស ចង្កឹះកែវ និងសំពត់សូត្របានក្នុងការបង្ហាញ អំពីវត្ថុមានបន្ទុកអគ្គិសនីក្រោយពេលត្រជុំសរួច។

សំណួរត្រិះរិះ

តើបាតុភូតផ្លេកបន្ទោរកើតឡើងយ៉ាងដូចម្តេច?

ចម្លើយ

នៅពេលពពករសាត់កកិតគ្នាជាមួយនឹងផ្ទាំងពពកដីទៃ ទៀត ឬ ជាមួយផ្ទៃដីធ្វើឱ្យមានអគ្គិសនីកម្មកើតឡើង (មើលរូប)។ នៅពេលពពករសាត់កាន់តែឆ្ងាយពីផែនដីធ្វើឱ្យតង់ស្យុងរវាង ផ្ទាំងពពកនឹងផែនដីកាន់តែធំជាហេតុនាំឱ្យមានការផ្ទេរអេឡិចត្រុង ពីផ្ទាំងពពកមកផែនដី ឬ ពីផែនដីទៅផ្ទាំងពពក បាតុភូត នេះហៅថាបាតុភូតផ្លេកបន្ទោរ។



4. អ៊ីសូឡង់ និងអង្គធាតុចម្លង

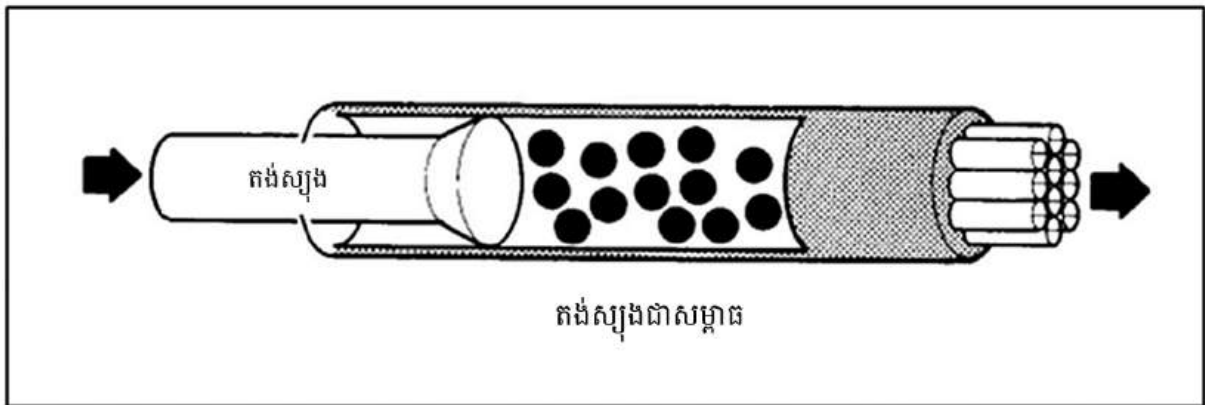
ក្នុងលំនាំនៃអគ្គិសនីកម្មដោយកកិត យើងឃើញថា អង្គធាតុមួយចំនួនអាចធ្វើអគ្គិសនីកម្ម បានយ៉ាងងាយស្រួល ដោយការត្រជុំសជាមួយអង្គធាតុដទៃផ្សេងទៀត។ អង្គធាតុប្រភេទនេះ អេឡិចត្រុងរបស់វាអាចត្រូវបានបញ្ជូនពីអង្គធាតុមួយទៅអង្គធាតុមួយទៀត រួចរក្សានៅលើផ្ទៃរបស់វា។ អេឡិចត្រុងទាំងនោះមិនអាចផ្លាស់ទីទៅក្នុងផ្ទៃអង្គធាតុបានទេ វាត្រូវបានបង្ខាំងទុកក្នុងតំបន់ដែលគេខាត់វា។ អង្គធាតុប្រភេទនេះគេឱ្យឈ្មោះថា **អ៊ីសូឡង់អគ្គិសនី**។ វាមិនចម្លងចរន្តអគ្គិសនីទេ ប៉ុន្តែអេឡិចត្រុងអាចមានបន្ទុកស្តាទិច។

គេមានអង្គធាតុមួយប្រភេទផ្សេងទៀតដូចជាលោហៈទាំងឡាយ ដែលអេឡិចត្រុងរបស់វាអាចផ្លាស់ទីឆ្លងកាត់វាបាន។ អង្គធាតុប្រភេទនេះមិនមានបន្ទុកស្តាទិចនៅលើផ្ទៃរបស់វាទេ។ យើងហៅអង្គធាតុប្រភេទនេះថា **អង្គធាតុចម្លងអគ្គិសនី**។

អង្គធាតុចម្លងផ្សេងទៀតមានដូចជាអេឡិចត្រូលីត និងអ៊ីយ៉ុងឧស្ម័នផ្សេងៗ (អ៊ីយ៉ុងវិជ្ជមាន និងអ៊ីយ៉ុងអវិជ្ជមាន) ហើយអ៊ីយ៉ុងទាំងនោះអាចធ្វើចលនាដោយសេរី។

5. តង់ស្យុង

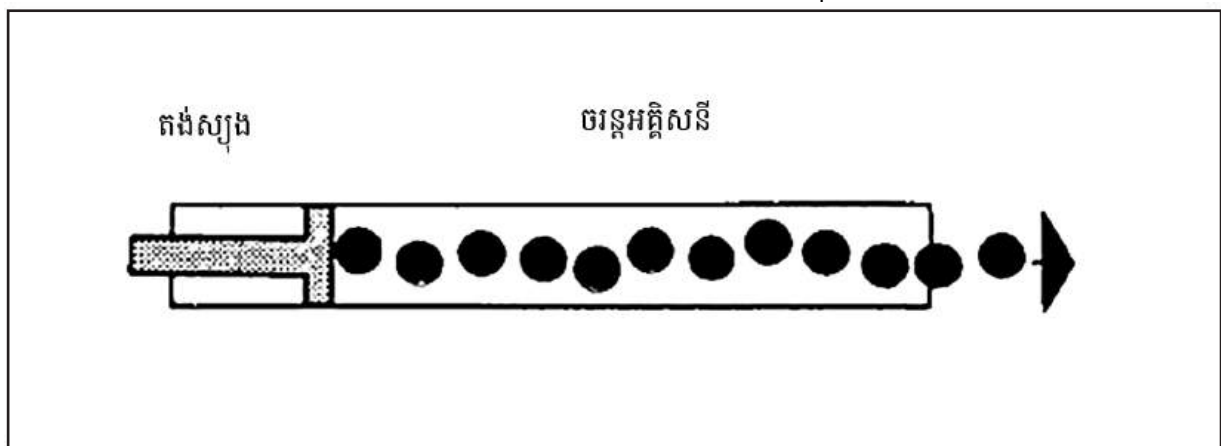
តង់ស្យុងជាសម្ពាធអគ្គិសនី ឬ កម្លាំងប៉ូតង់ស្យែល ឬ ភាពខុសគ្នានៃបន្ទុកអគ្គិសនីរវាងពីរចំណុច។ តង់ស្យុងអាចរុញចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់ខ្សែចម្លង។ តង់ស្យុងគិតជាវ៉ុល។ វ៉ុលម៉ែតជាឧបករណ៍វាស់តង់ស្យុងរវាងពីរចំណុច។ គេតវ៉ុលម៉ែតជាខ្លួនក្នុងសៀគ្វី ដើម្បីវាស់តង់ស្យុងគោលនៃឌីប៉ូល(ធាតុអគ្គិសនី)ណាមួយ។



6. ចរន្តអគ្គិសនី

តង់ស្យុងបានរុញច្រានអេឡិចត្រុងឱ្យមានចលនាក្នុងខ្សែចម្លង។ ចលនារបស់អេឡិចត្រុងនេះធ្វើឱ្យកើតមានចរន្តអគ្គិសនី។ ចរន្តអគ្គិសនីជាអត្រាលំហូររបស់បន្ទុកអគ្គិសនីឆ្លងកាត់អង្គធាតុចម្លង។ ចំពោះអង្គធាតុចម្លងដូចជាទង់ដែង ប្រាក់ អាឡូមីញ៉ូម និងមាស បន្ទុកអគ្គិសនីដែលផ្លាស់ទីជាអេឡិចត្រុងសេរី។ អេឡិចត្រុងសេរីជាអេឡិចត្រុងត្រង់វ៉ាឡង់ដែលដាច់ចេញពីសម្ព័ន្ធហើយផ្លាស់ទីក្នុងទិសដៅច្បាស់លាស់នៅពេលភ្ជាប់ទៅនឹងប្រភពអគ្គិសនី។ អេឡិចត្រុងនោះត្រូវបានទាញដោយប៉ូលវិជ្ជមាននៃប្រភពអគ្គិសនី និងធ្វើដំណើរទៅប៉ូលអវិជ្ជមាន។ អេឡិចត្រុងក្នុងសៀគ្វីធ្វើចលនានៅក្នុងពេលដំណាលគ្នា។ អាំងតង់ស៊ីតេចរន្តអគ្គិសនី ជាបរិមាណបន្ទុកអគ្គិសនី ជាលក្ខណៈកាត់មុខកាត់ខ្សែចម្លងក្នុងមួយវិនាទី។

ចរន្តហូរឆ្លងកាត់ខ្សែចម្លងដោយសារការរុញច្រានរបស់តង់ស្យុង។ ចរន្តអគ្គិសនីគិតជាអំពែ។ អំពែម៉ែតជាឧបករណ៍សម្រាប់វាស់អាំងតង់ស៊ីតេចរន្តអគ្គិសនី។ គេតាមអំពែម៉ែតជាសេរីក្នុងសៀគ្វី។



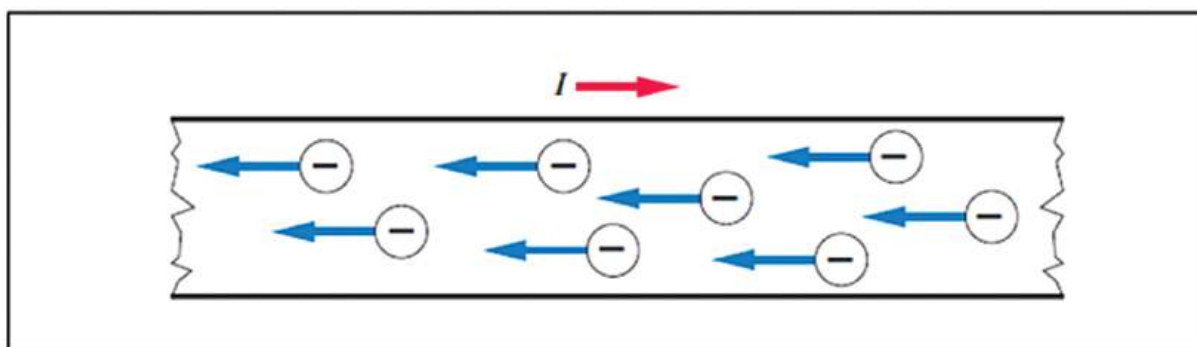
ក. ទិសដៅសន្មតចរន្តអគ្គិសនី

លោក Benjamin Franklin បានលើកឡើងថាលំហូរចរន្តមានទិសដៅពីប៉ូលវិជ្ជមានទៅប៉ូលអវិជ្ជមាន។ គេសម្គាល់ថាវាជាប៉ូលវិជ្ជមាន នៅពេលវាសម្បូរបន្ទុកអគ្គិសនី ហើយជាប៉ូលអវិជ្ជមាននៅពេលវាខ្វះបន្ទុកអគ្គិសនី។ នៅពេលនោះ ពួកគេមិនទាន់ស្គាល់អំពីអេឡិចត្រុង ហើយសម្រេចថាទិសដៅនេះជាទិសដៅសម្រាប់អនុវត្តក្នុង

សៀគ្វី និងយកវាជាប្រភពសម្រាប់ទ្រឹស្តីសំខាន់ៗដោយផ្អែកលើការសន្មតនោះ។ (តាមពិតបន្ទុកអគ្គិសនីវិជ្ជមានមិនផ្លាស់ទីទេ ផ្ទុយទៅវិញអេឡិចត្រុងជាអ្នកផ្លាស់ទី។ ដូចនេះចរន្តអគ្គិសនីហូរពីប៉ូលវិជ្ជមានទៅប៉ូលអវិជ្ជមានគឺជាទិសដៅសន្មតដែលគេប្រើរហូតដល់សព្វថ្ងៃ)។

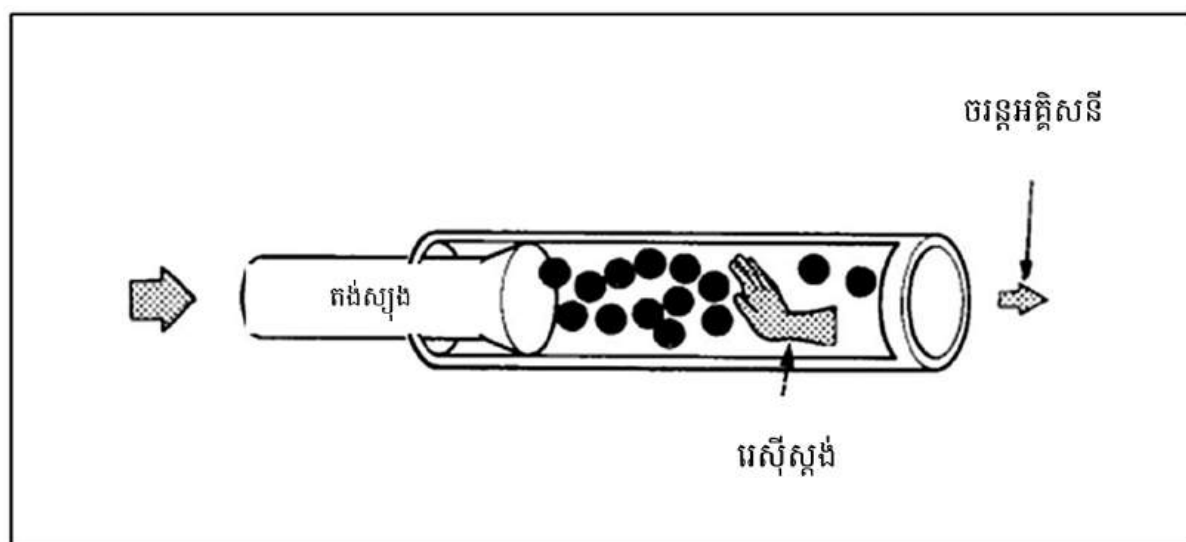
ខ. ទិសដៅអេឡិចត្រុង

ក្រោយពីអ្នកវិទ្យាសាស្ត្ររកឃើញអេឡិចត្រុង គេដឹងថាអេឡិចត្រុងហូរពីប៉ូលអវិជ្ជមាន(-) (សម្បូរអេឡិចត្រុង) ទៅប៉ូលវិជ្ជមាន(+) (ខ្វះអេឡិចត្រុង)។ ទោះបីយ៉ាងណា លំហូរសន្មតនៃចរន្តអគ្គិសនី នៅត្រូវបានគេនិយម និងប្រើក្នុងទ្រឹស្តី និងរូបមន្តក្នុងវិទ្យាសាស្ត្រនៅពេលនោះ។ ដូច្នេះអ្នកវិទ្យាសាស្ត្រ សម្រេចកំណត់ទិសដៅនៃចរន្តអគ្គិសនីផ្លាស់ទីពីប៉ូលបូកទៅប៉ូលដក ជំនួសឱ្យការផ្លាស់ប្តូរទ្រឹស្តី។ រូបខាងក្រោមបង្ហាញពី ទិសដៅសន្មតនៃចរន្ត និងទិសដៅអេឡិចត្រុង។



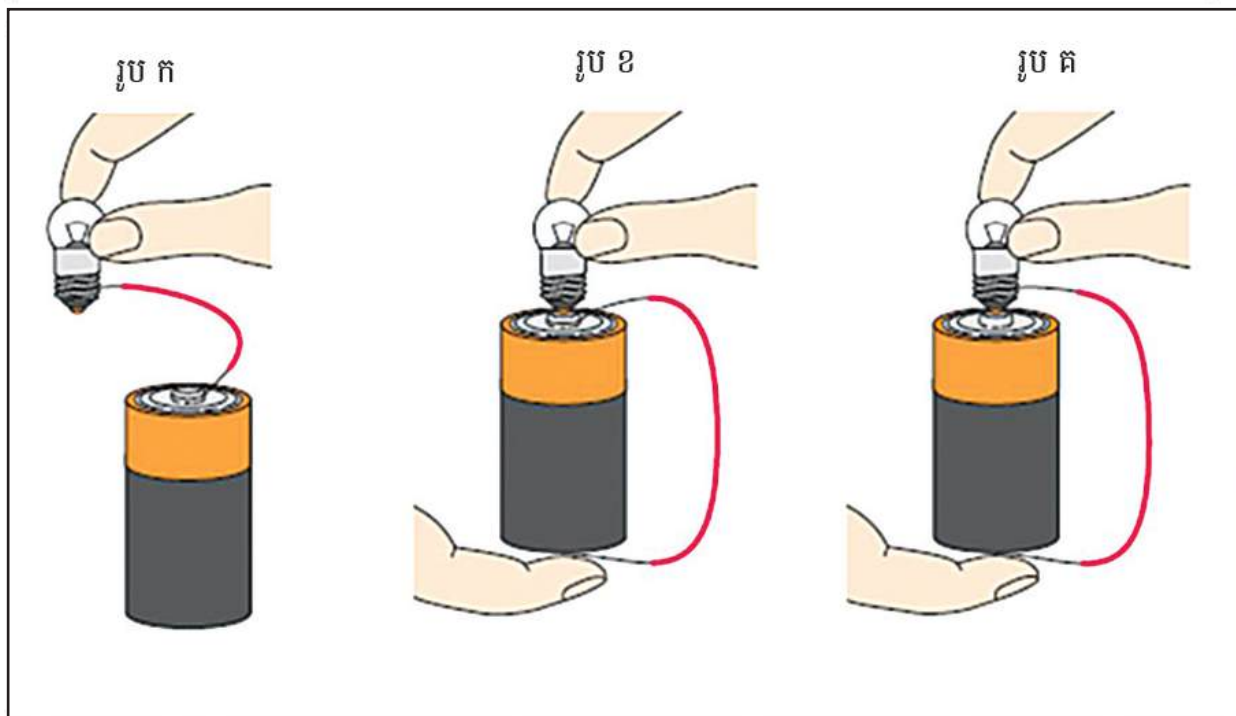
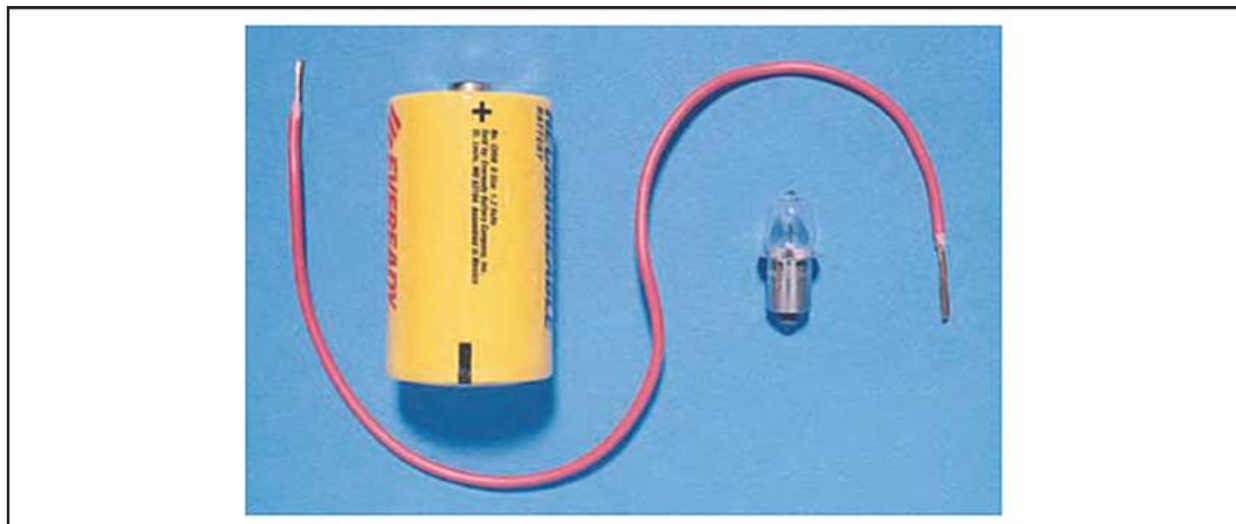
៧. វ៉េស៊ីស្តង់

វ៉េស៊ីស្តង់ជាអ្នកទប់លំហូរចរន្តអគ្គិសនី។ វាស្រដៀងទៅនឹងកកិកអគ្គិសនី។ វ៉េស៊ីស្តង់ពន្លឺតលំហូរចរន្តអគ្គិសនី។ គ្រប់គ្រឿងអគ្គិសនី ឬ សៀគ្វីអគ្គិសនីសុទ្ធតែមានវ៉េស៊ីស្តង់ ហើយវ៉េស៊ីស្តង់បានបំប្លែងថាមពលអគ្គិសនីទៅជាកម្ដៅ ពន្លឺ និងចលនា។ វ៉េស៊ីស្តង់គិតជាអូម ។ ឧបករណ៍សម្រាប់វាស់វ៉េស៊ីស្តង់គឺអូមម៉ែត្រ។



8. សៀង្សអគ្គិសនី

រាល់ថ្ងៃអ្នកបិទកុងតាក់ដើម្បីបើកភ្លើង ទទួលបានកម្ដៅ ទទួលបានសំឡេង ឬ ក៏ធ្វើឱ្យម៉ូទ័រអគ្គិសនីដំណើរការ។ អ្នកដឹងហើយថាអគ្គិសនីសុទ្ធតែពាក់ព័ន្ធទៅនឹងសកម្មភាពខាងលើ ប៉ុន្តែអ្នកមិនអាចយល់ដំណើរការរបស់អគ្គិសនីច្បាស់លាស់នៅឡើយ។ ឧបមាអ្នកមានគ្រឿងអគ្គិសនីដូចជា អំពូល ថ្មពិល និងកំណាត់ខ្សែចម្លងដូចរូបខាងក្រោម។ តើអ្នកគួរធ្វើយ៉ាងណាដើម្បីឱ្យអំពូលភ្លឺបាន?

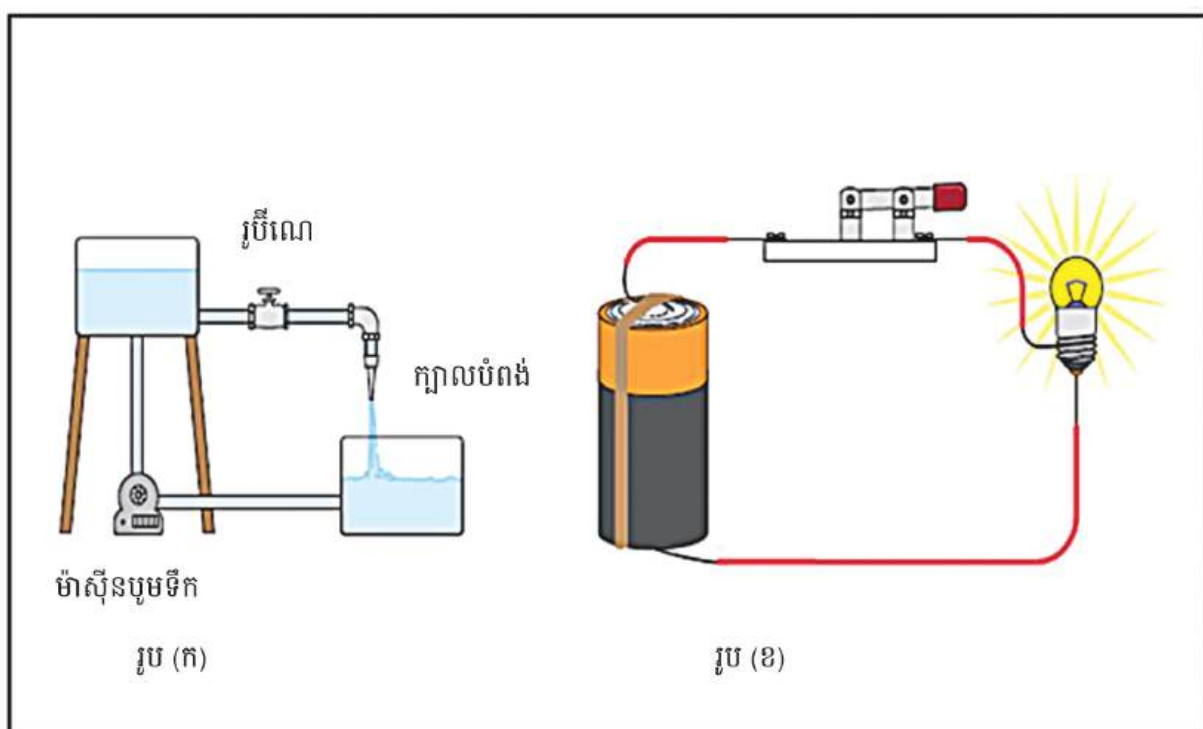


រូបខាងលើជាករណីដែលអាចកើតឡើង ហើយមានតែមួយករណីទេដែលធ្វើឱ្យអំពូលភ្លឺបាន។ ដើម្បីឱ្យបានសៀង្សពេញលេញ លុះត្រាតែចុងសងខាងនៃខ្សែចម្លងភ្ជាប់នឹងប៉ូលសងខាងនៃថ្មពិល។ សៀង្សដូចរូប (ក) ជាសៀង្សមិនពេញលេញទេ។ អំពូលមិនភ្លឺ និងខ្សែចម្លងនឹងមិនឡើងក្ដៅ។ ករណីនេះជាសៀង្សមិនពេញលេញ

ឬ សៀគ្វីចំហ។ រូប(ខ) បង្ហាញអំពីសៀគ្វីបិទ ប៉ុន្តែចរន្តមិនអាចឆ្លងកាត់អំពូលទេ។ ការតម្លើងនេះធ្វើឱ្យអំពូលមិនភ្លឺ តែខ្សែចម្លងឡើងក្តៅ។ ថ្មពិលនឹងអស់ថាមពល ប្រសិនបើយើងនៅតែតម្លើងបែបនេះ។ គេហៅវាថាជាសៀគ្វីខ្លី។ រូប(គ) ខ្សែចម្លងត្រូវបានភ្ជាប់ពីបាតខាងក្រោមនៃថ្មពិល(ប៉ូល(-)) ទៅគូនៃអំពូលបន្ទាប់មកយកអំពូលដែលភ្ជាប់ដោយខ្សែចម្លងទៅដាក់ពីលើប៉ូល(+) នៃថ្មពិល។ ការតម្លើងនេះសៀគ្វីដំណើរការ(អំពូលភ្លឺ)។

8.1. ភាពស្រដៀងទៅនឹងលំហូរទឹក

ការស្រដៀងនេះអាចជួយយើងមើលឃើញរូបភាពជាក់ស្តែងអំពីអ្វីដែលកើតឡើងក្នុង សៀគ្វីអគ្គិសនី។ ទឹកកំពុងហូរក្នុងបំពង់ ស្រដៀងទៅនឹងចរន្តអគ្គិសនីកំពុងផ្លាស់ទីក្នុងសៀគ្វី។

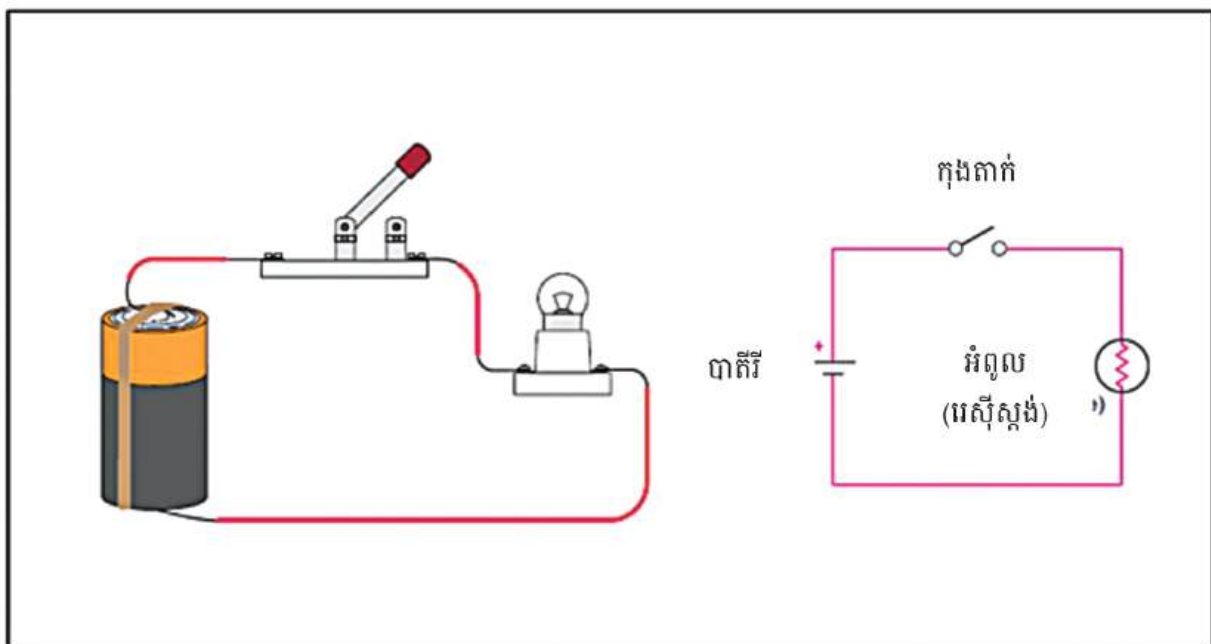


នៅក្នុង រូប(ក) បង្ហាញម៉ាស៊ីនបូមទឹក។ វាបូមទឹកពីអាងទាបទៅអាងខ្ពស់ នាំឱ្យមានកំណើនថាមពលប៉ូតង់ស្យែលទំនាញដី។ ទឹកដែលនៅក្នុងអាងខ្ពស់នឹងហូរចុះមកអាងទាប។ ប្រសិនបើយើងប្រើបំពង់ធំ ទឹកនឹងហូរបានបរិមាណទឹកច្រើន ប៉ុន្តែបើយើងដាក់បំពង់តូចវិញ ការធ្វើបែបនេះបង្កឱ្យទឹកហូរបានបរិមាណទឹកតិច។ បំពង់តូចធ្វើឱ្យមានភាពទប់លំហូរទឹកខ្លាំងជាងបំពង់ទឹកធំ។ នៅក្នុងរូប(ខ) ថ្មពិលអាចប្រដូចទៅនឹងម៉ាស៊ីនបូម។ ទាំងថ្មពិល និងម៉ាស៊ីនបូមសុទ្ធតែបង្កើតឱ្យមានកំណើនថាមពលប៉ូតង់ស្យែល។ បំពង់ដូចជាខ្សែចម្លងក្នុងសៀគ្វីអគ្គិសនី ហើយក្បាលបំពង់ដូចទៅនឹង សរសៃខ្សែចម្លងក្នុងអំពូល។ ជាក់ស្តែងទឹកនឹងឡើងក្តៅ នៅពេលវាហូរហើយវាដូចទៅនឹងខ្សែចម្លង។ ក្បាលរូបីនេះ ក្នុងប្រព័ន្ធបូមទឹក ដូចទៅនឹងកុងតាក់ក្នុងសៀគ្វីអគ្គិសនី។ តារាងខាងក្រោមបង្ហាញពីភាពត្រូវគ្នារវាងប្រព័ន្ធបូមទឹក និងសៀគ្វីអគ្គិសនី។

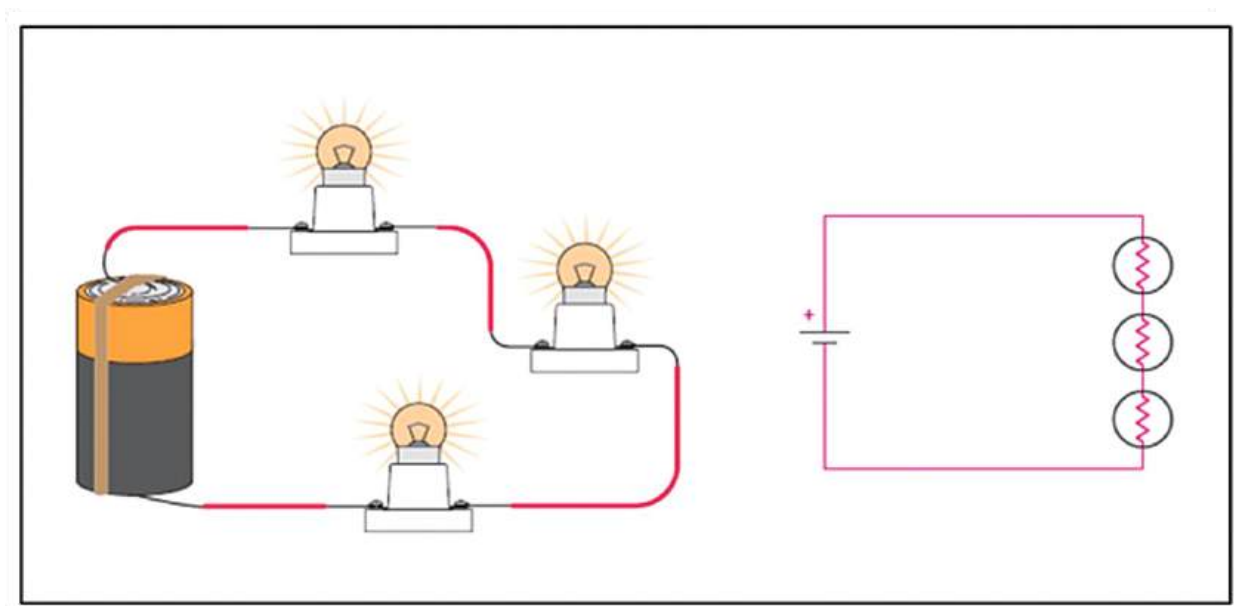
ប្រព័ន្ធបូមទឹក	សៀគ្វីអគ្គិសនី
ទឹក	បន្ទុកអគ្គិសនី
ម៉ាស៊ីនបូមទឹក	ថ្មពិល
បំពង់	ខ្សែចម្លង
ក្បាលបំពង់	សរសៃឆ្មារនៃអំពូល
ក្បាលរូបីណេ	កុងតាក់
សម្ពាធន	តង់ស្យុង

8.2. សៀគ្វីតជាសេរី និងជាខ្ទេង

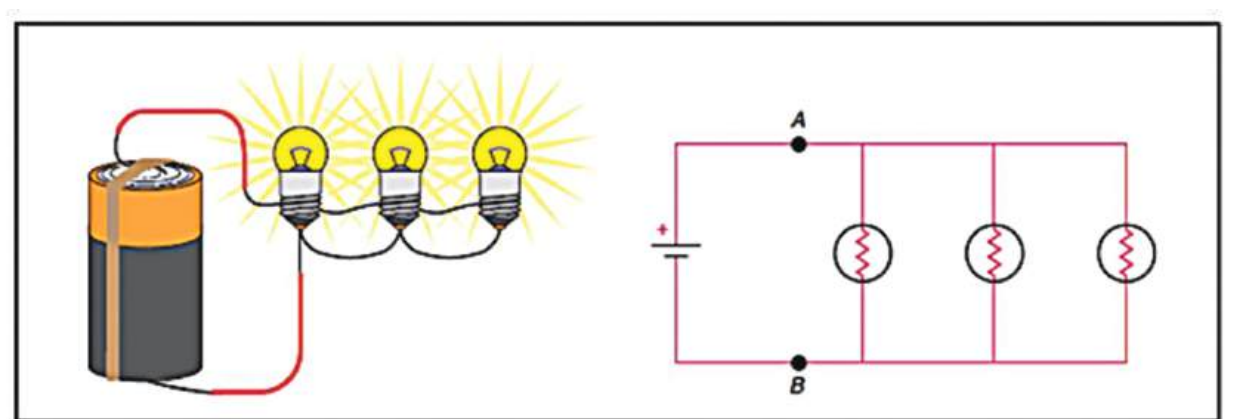
រូបខាងក្រោមជាសៀគ្វីអគ្គិសនីដែលមានថ្មពិល កុងតាក់ និងអំពូល។



តើមានអ្វីកើតឡើងនៅពេលគេតភ្ជាប់អំពូលបន្ថែមជាសេរីដូចរូបខាងក្រោម? វេស៊ីស្តង់សមមូល(សរុប)តជាសេរីស្មើនឹងផលបូកវេស៊ីស្តង់នីមួយៗ។ ប្រសិនបើអំពូលណាមួយខូច ឬ ខ្សែចម្លងដាច់ត្រង់ចំណុចណាមួយនោះធ្វើឱ្យអំពូលទាំងអស់មិនភ្លឺ។ អាំងតង់ស៊ីតេចរន្តឆ្លងកាត់អំពូលទាំងអស់មានតម្លៃស្មើគ្នា ផ្ទុយទៅវិញ តង់ស្យុងនៃគោលអំពូលនីមួយៗ មានតម្លៃមិនស្មើគ្នាទេ។ តង់ស្យុងនៃគោលថ្មពិល ស្មើនឹងផលបូកនៃតង់ស្យុងគោលអំពូលនីមួយៗ។



វិធីមួយទៀតដើម្បីជៀសវាងបញ្ហាខាងលើ គេអាចតម្កល់ទាំងអស់ជាខ្នង ដូចរូបខាងក្រោម។ ទោះបីជាអំពូលណាមួយខូច ឬ ខ្សែចម្លងក្នុងខ្នងណាមួយដាច់ក៏អំពូលដទៃទៀតនៅតែភ្លឺ។ ចម្រាសវេស៊ីស្តង់សមមូលស្មើនឹងផលបូកនៃចម្រាសវេស៊ីស្តង់នីមួយៗ។ អាំងតង់ស៊ីតេចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់អំពូលមួយៗមិនស្មើគ្នាទេ តែផ្ទុយទៅវិញគោលនៃអំពូលនីមួយៗមានតង់ស្យុងស្មើគ្នា។ អាំងតង់ស៊ីតេចរន្តអគ្គិសនីចេញពីគោលថ្មពិលស្មើនឹងផលបូក អាំងតង់ស៊ីតេចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់ខ្នងអំពូលនីមួយៗ។



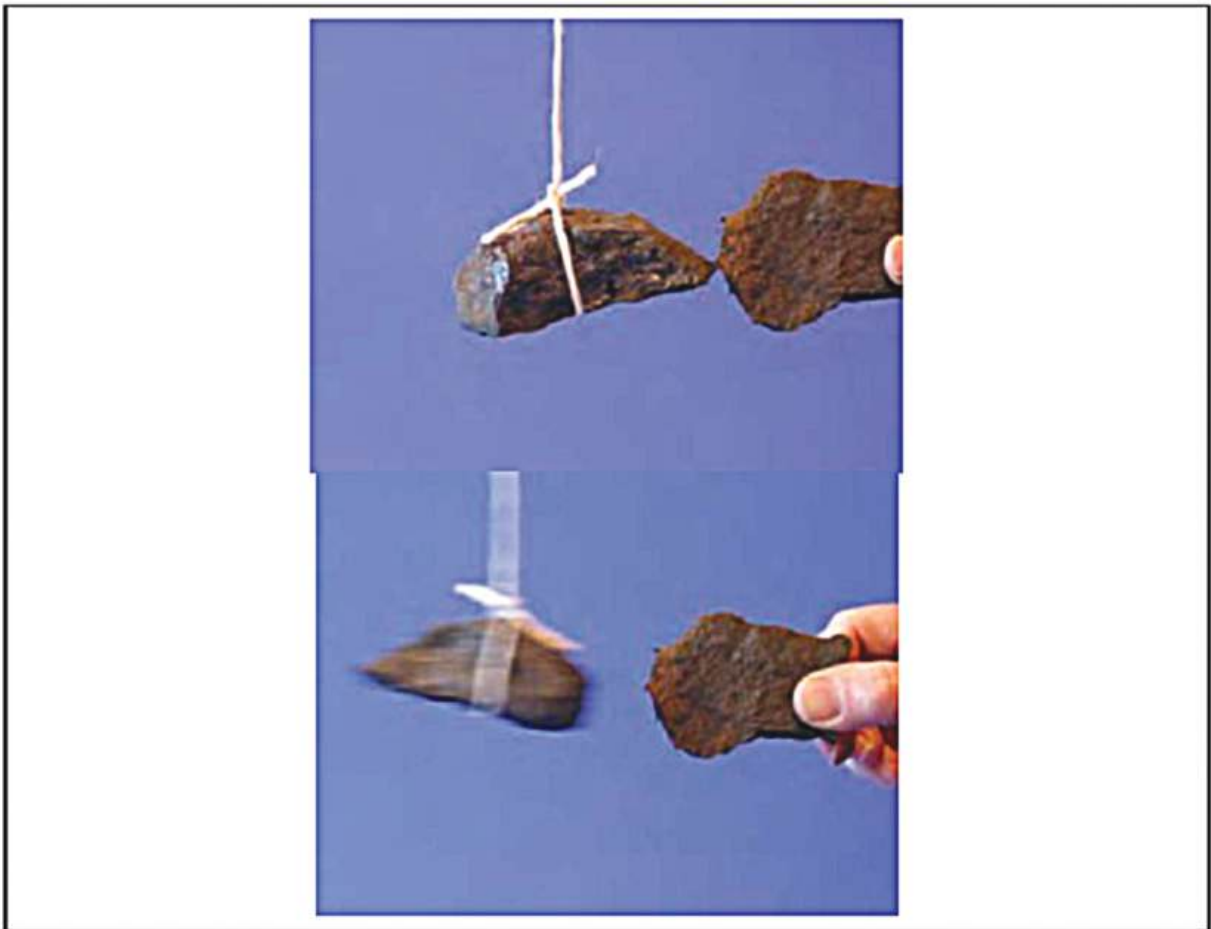
ច្បាប់អូម ៖ តង់ស្យុងអគ្គិសនីរបស់សៀគ្វី សមាមាត្រនឹងអាំងតង់ស៊ីតេចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់សៀគ្វី ដែលមានមេគុណសមាមាត្រជាវេស៊ីស្តង់សមមូលនៃសៀគ្វី។

9. និយមន័យ ម៉ាញ៉េទិច

រឿងព្រេងក្រិចបុរាណ តាំងពី ៨០០ ឆ្នាំមុនគ្រឹស្តសករាជ ដែលបាននិយាយអំពី ដុំថ្មដែលតោង ជាប់ដែកគោលក្នុងស្បែកជើង និងឈើច្រត់ធ្វើអំពីដែក ដូចរូបខាងក្រោម។ បាតុភូតនេះត្រូវបានគេហៅថាម៉ាញ៉េទិចហើយក្រោយមកគេក៏ចាប់ផ្តើមសិក្សាអំពីលក្ខណៈនៃដុំថ្មនេះ។



ជាឧទាហរណ៍ បំណែកថ្មនេះ ជួនកាលអាចទាញគ្នាចូល ហើយពេលខ្លះច្រានគ្នាចេញដូចរូបខាងក្រោម។
ផលនេះទាក់ទងនឹងប៉ូលនៃដុំថ្ម។ ការអង្កេតលើបាតុភូតនេះ នាំឱ្យកើតមានច្បាប់ម៉ាញេទិច។



ម៉ាញេទិចជាបាតុភូតនៃកម្លាំងទាញគ្នារវាងមេដែក និងអង្គធាតុម៉ាញេទិច។

10. មេដែក (និមត្តិ និងធម្មជាតិ ប៉ូលនៃមេដែក អន្តរកម្មមេដែក)

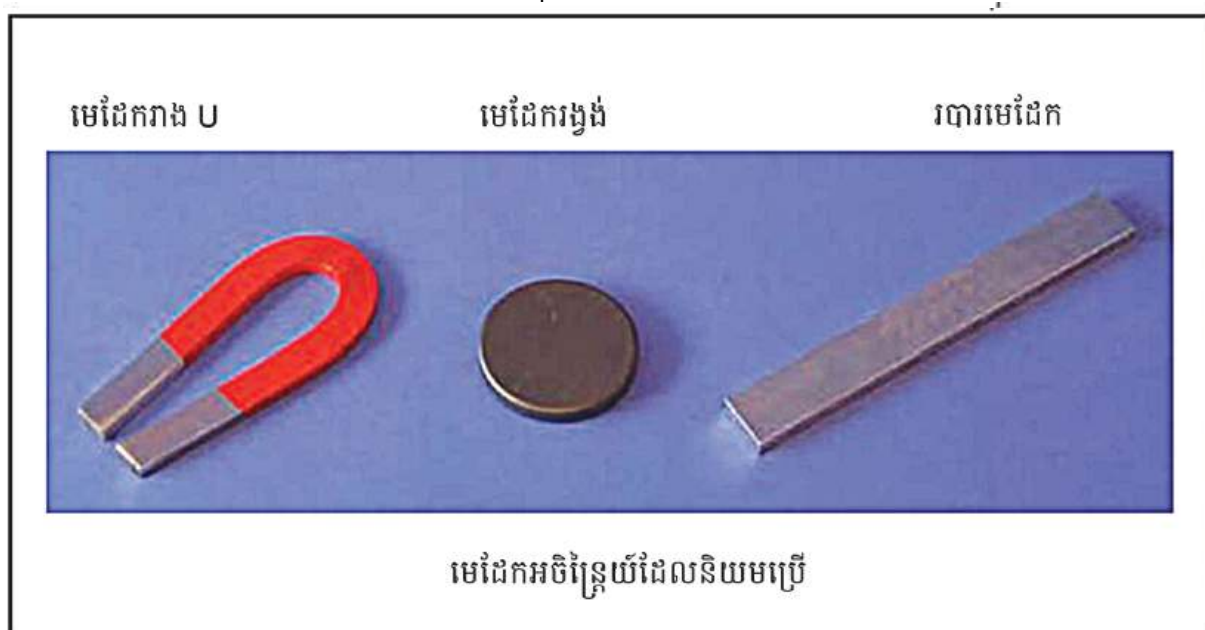
10.1. ប្រភេទនៃមេដែក

មេដែកជាអង្គធាតុដែលអាចបង្កើតដែនម៉ាញេទិច ហើយអាចឆក់ទាញលោហៈដូចជា ដែក កូបាល និង នីកែល។

គេចែកមេដែកជាពីរប្រភេទគឺមេដែកធម្មជាតិ និងមេដែកនិមត្តិ។

មេដែកធម្មជាតិជាអ៊ីរ៉ុងធម្មជាតិ(Fe_3O_4) ដែលមាននៅក្នុងផែនដីដូចជាថ្មម៉ាញេទិច(Lodestone)។

មេដែកនិមត្តិជាមេដែកដែលធ្វើឡើងដោយដែកថែប ឬ របារដែកដែលយកទៅបន្លឺឱ្យក្លាយជាមេដែក។ គេចែកមេដែកនិមត្តិជាពីរប្រភេទគឺមេដែកអនាចិន្ត្រៃយ៍ និងមេដែកអចិន្ត្រៃយ៍ដែលវាអាស្រ័យទៅលើលទ្ធភាពរក្សាលក្ខណៈម៉ាញេទិចរបស់វាបន្ទាប់ពីដកប្រភពបន្លឺចេញ។



10.2. ប៉ូលនៃមេដែក

គ្រប់មេដែកសុទ្ធតែមានប៉ូលពីរគឺប៉ូលជើង (N) និងប៉ូលត្បូង (S) ។

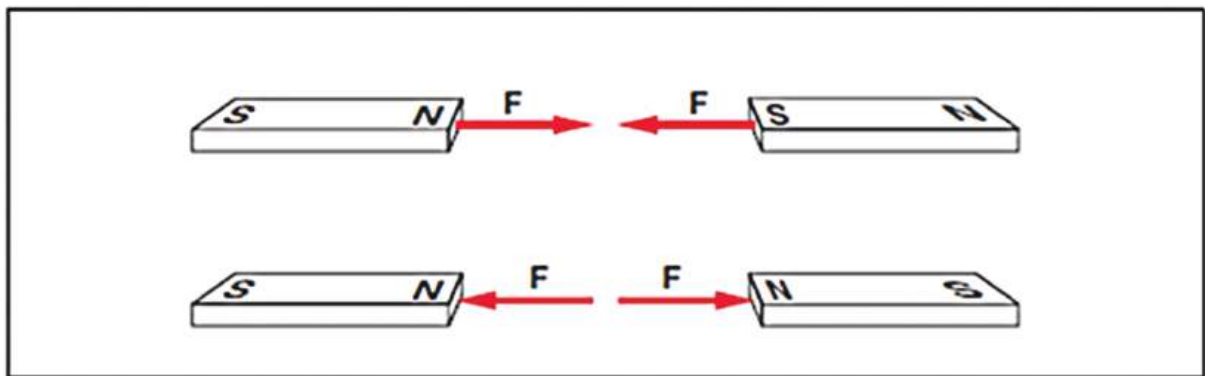
លក្ខណៈម៉ាញេទិចនៃរបារមេដែកកើតមានតែនៅចុងសងខាងនៃរបារមេដែកដែលគេហៅថាប៉ូលនៃមេដែក។ ក្រៅពីនេះតំបន់ ដែលគ្មានលក្ខណៈម៉ាញេទិចត្រូវបានគេហៅថាតំបន់ណឺត។



10.3 អន្តរកម្មមេដែក

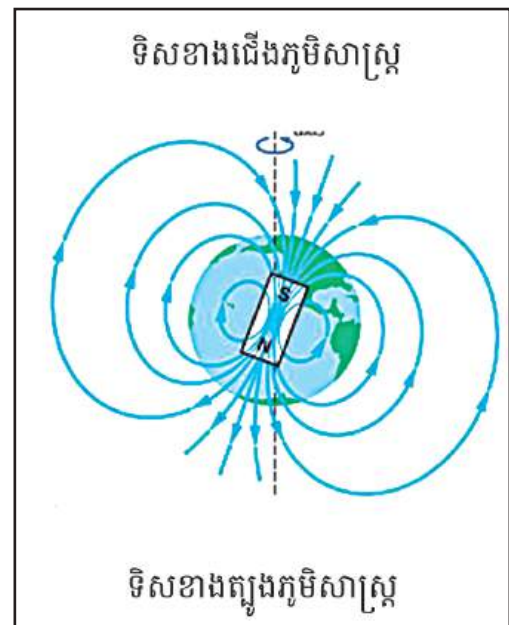
អន្តរកម្មនៃប៉ូលមេដែក៖

- ក. ប៉ូលមេដែកដែលមានឈ្មោះដូចគ្នាទាញគ្នាចេញ។
- ខ. ប៉ូលមេដែកដែលមានឈ្មោះខុសគ្នាទាញគ្នាចូល។



សំណួរព្រឹះវិះ៖ ហេតុអ្វីបានជាប៉ូលជើងនៃរោងបារមេដែកចង្អុលទិសខាងជើងភូមិសាស្ត្រនៃផែនដីជានិច្ច?

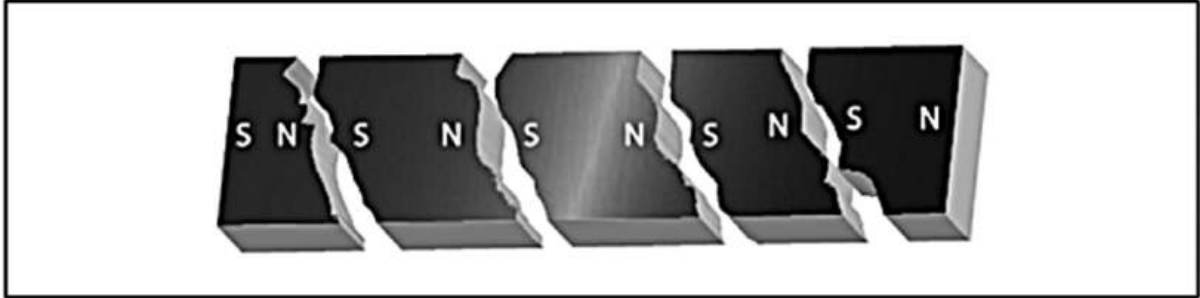
ស្នូលផែនដីផ្សំឡើងដោយលោហៈដែកដែលមានលក្ខណៈជាមេដែកធម្មជាតិដូចរូបខាងស្តាំ។ គេសន្មតប៉ូលត្បូងនៃមេដែកនេះត្រូវនឹងទិសខាងជើងភូមិសាស្ត្រនៃផែនដី ហើយប៉ូលជើងនៃមេដែកនេះត្រូវនឹងទិសខាងត្បូងភូមិសាស្ត្រនៃផែនដី។ កាលណាគេយករោងបារមេដែកដាក់ក្នុងលំហនៅលើផ្ទៃផែនដីប៉ូលជើងនៃរោងបារមេដែកធ្វើអន្តរកម្មជាមួយប៉ូលត្បូងនៃមេដែកធម្មជាតិ ហើយប៉ូលត្បូងនៃរោងបារមេដែកធ្វើអន្តរកម្មជាមួយប៉ូលជើងនៃមេដែកធម្មជាតិ។ ដូចនេះប៉ូលជើងនៃរោងបារមេដែកចង្អុលទិសខាងជើងភូមិសាស្ត្រនៃផែនដីជានិច្ច។



ត្រីវិស័យ៖ គេយករោងបារមេដែកធ្វើជាត្រីវិស័យដើម្បីកំណត់ទិសនៃភូមិសាស្ត្ររបស់ផែនដី។

10.4 លក្ខណៈមេដៃក

នៅពេលកាច់បារមេដៃកជាច្រើនកំណាត់តូចៗ គេឃើញថាកំណាត់តូចៗក៏ភ្ជាយជាបារមេដៃកតូចៗដែរ។

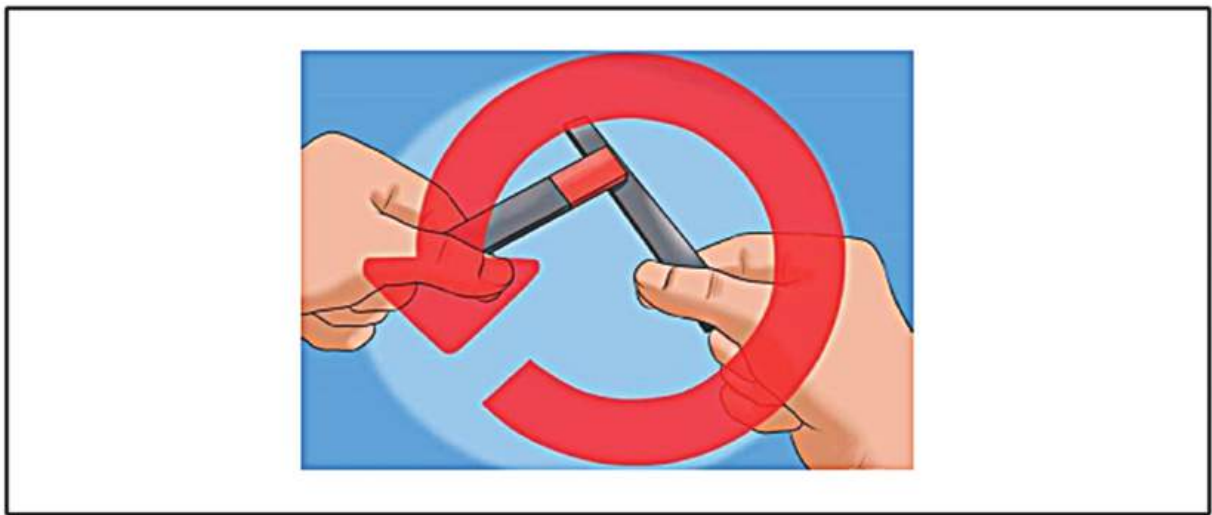


សំណួរព្រិះរិះ៖ ប្រសិនបើគេនៅតែបន្តកាច់កំណាត់នៃបារមេដៃក រហូតដល់ភ្ជាយជាអាតូម តើអាតូមនៅតែមានលក្ខណៈម៉ាញ៉េទិចទៀតដែរឬទេ? (មាន) សូមមើលសេចក្តីពន្យល់ខាងក្រៅនៅត្រង់ដែនម៉ាញ៉េទិចបង្កើតដោយចរន្តរង់ ព្រោះនៅក្នុងអាតូម អេឡិចត្រុងវិលជុំវិញណ្វៃយ៉ូ បង្កើតបានចរន្តក្នុងខ្សែចម្លងរង់ដែរ ។

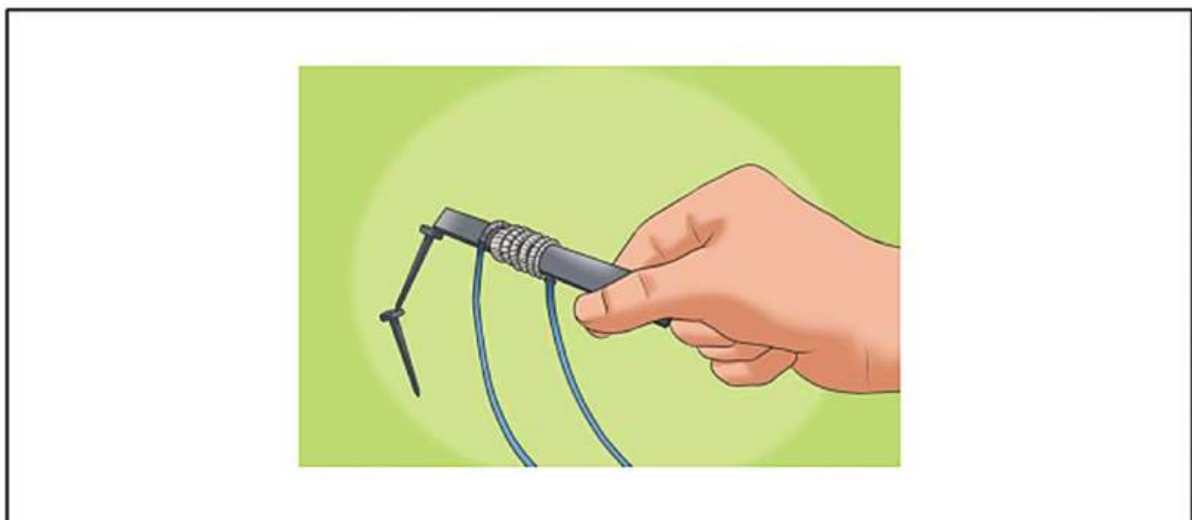
11 បន្ស៊ី និងបន្ទាប មេដៃក

11.1 បន្ស៊ីមេដៃក

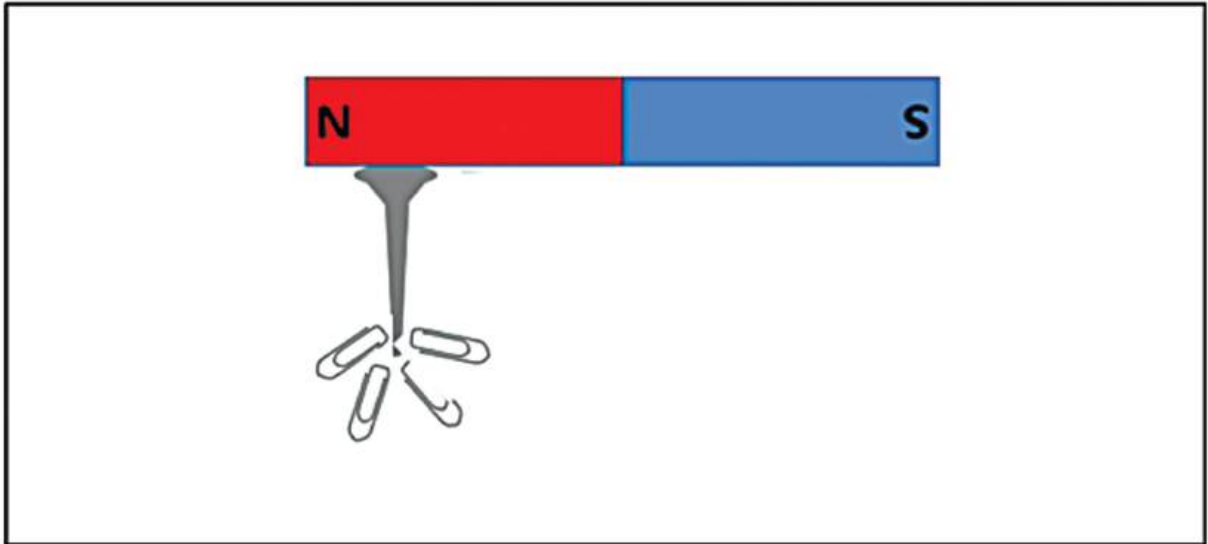
ក.បន្ស៊ីមេដៃកដោយត្រងុស ៖ យើងយក រធារដៃកថែប ដៃកគោល ឬ ម្ពុល ទៅបន្ស៊ីជាមេដៃក។ យករធារដៃកថែបទៅត្រងុស នឹងប៉ូលម្ខាងនៃមេដៃកខ្លាំងឱ្យបានច្រើនដង តាមទិសដៅតែមួយដូចរូប។ ជាលទ្ធផលរធារដៃកថែបក្លាយទៅជាមេដៃក។



ខ.បន្ស៊ីមេដៃកដោយប្រើចរន្តជាប់ ៖ យើងយកខ្សែចម្លងមករុំជុំវិញរធារដៃកថែបឱ្យបានច្រើនជុំ។ បន្ទាប់មកភ្ជាប់ចុងសងខាងនៃខ្សែចម្លងទៅប៉ូលសងខាងនៃប្រភព(1.5V-3V)។ ទុកមួយ រយៈពេលក្រោយមក យើងដកប្រភព និងខ្សែចម្លងចេញនោះគេឃើញថារធារដៃក ថែបក្លាយជាមេដៃក។

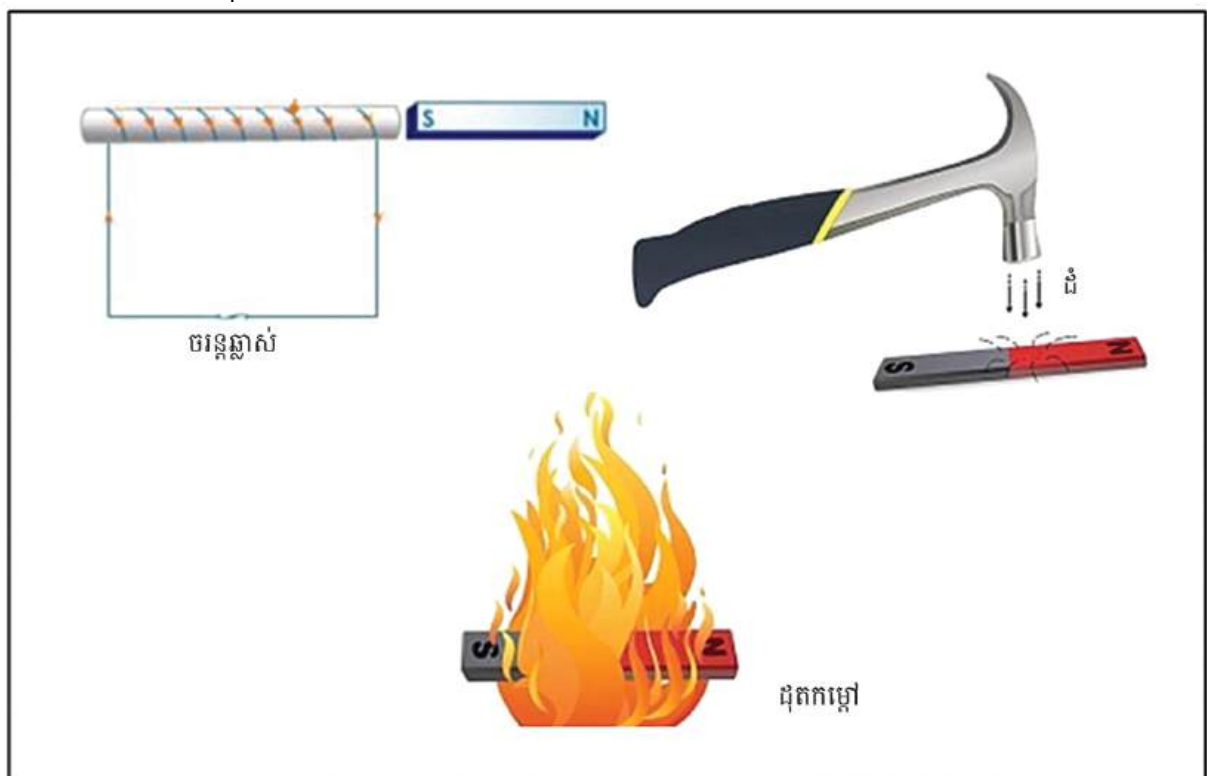


គ.បន្សឹមដែកដោយឥទ្ធិពល៖ យើងយករបារដែកថែប ឬ ដែកគោល ទៅដាក់ជាប់ប៉ូលណាមួយនៃមេដែក។ បន្ទាប់មកយកឃ្មាបក្រដាសដាក់ក្បែរចុងដែកគោល នោះជាញឹកញាប់ឃ្មាបក្រដាសតោង ជាប់ចុងដែកគោល។ ដែកគោលរងឥទ្ធិពលមេដែក និងក្លាយទៅជាមេដែក។



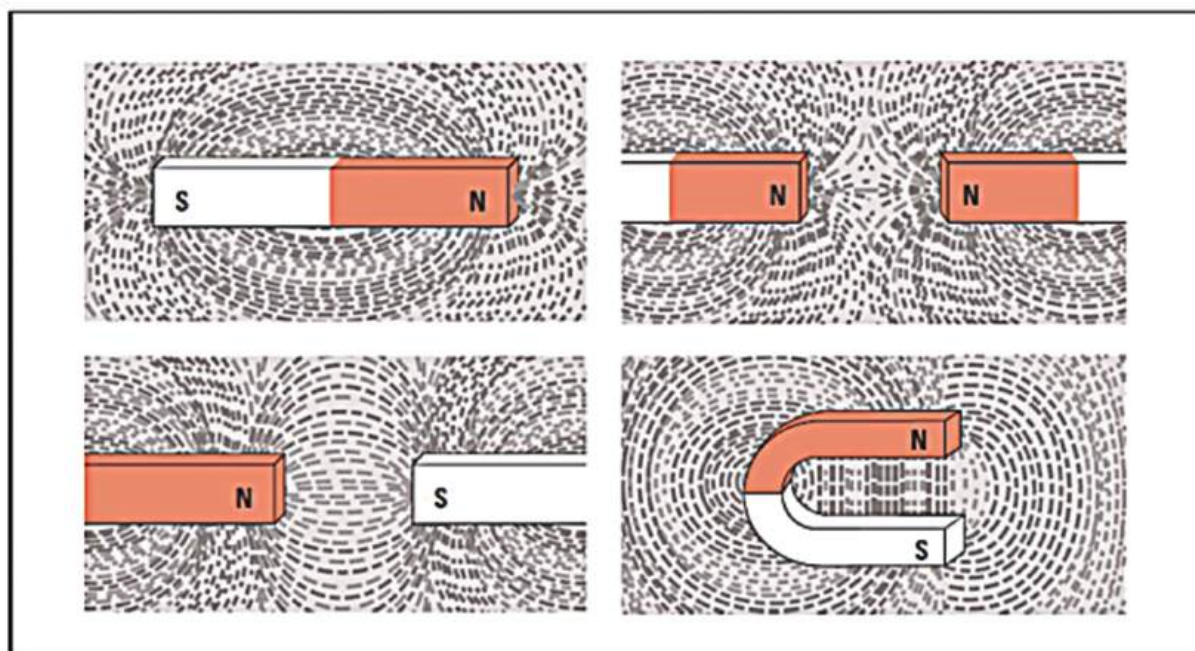
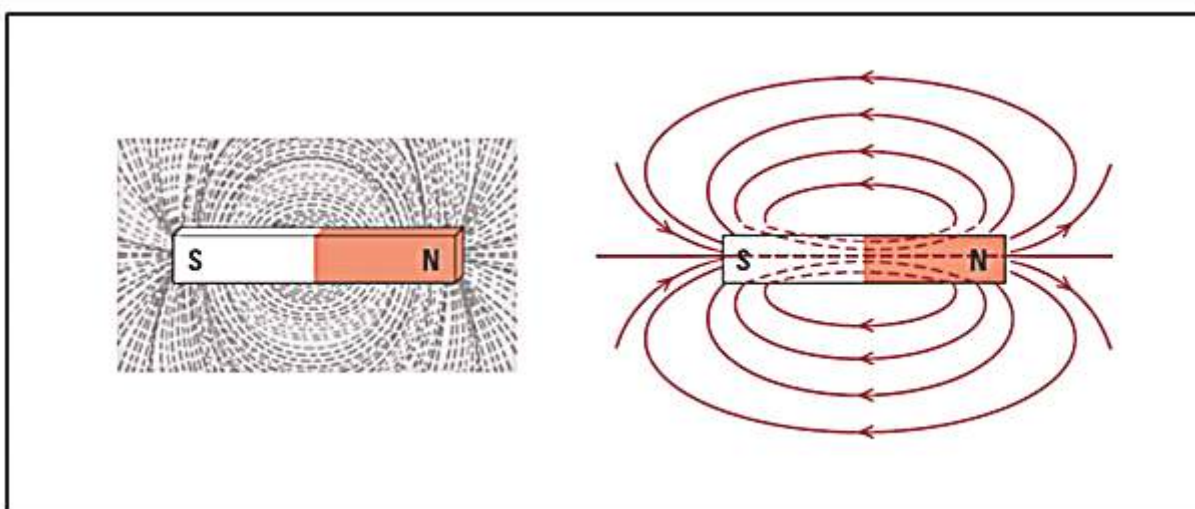
11.2. បន្ទាបមេដែក

គេមានវិធីបីក្នុងការបន្ទាបលក្ខណៈម៉ាញេទិចរបស់មេដែកគឺ ប្រើចរន្តឆ្លាស់ ដុតកម្ដៅ និង ដុំ។



12. ខ្សែដែនម៉ាញេទិច

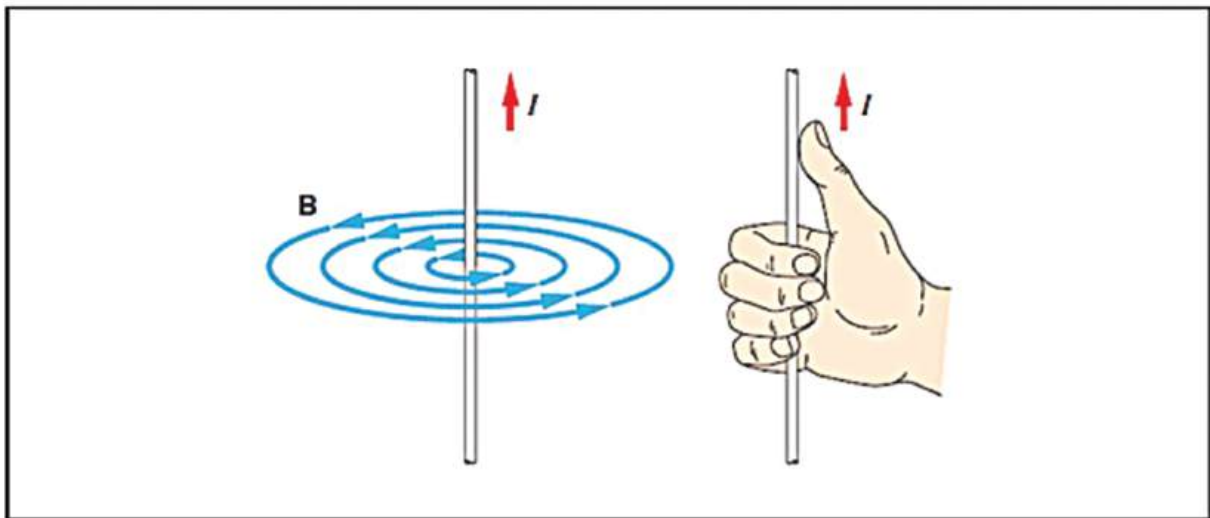
ដែនម៉ាញេទិចជាតំបន់ជុំវិញមេដែកមួយដែលមូលមេដែករងកម្លាំងម៉ាញេទិច។ ទ្រង់ទ្រាយនៃដែនម៉ាញេទិចអាចមើលឃើញដោយការរោយកម្ទេចដែក ហើយគេអាចរកទិសដៅនៃខ្សែដែន ម៉ាញេទិចដោយប្រើមូលមេដែក។ ខ្សែដែនម៉ាញេទិចចូលតាមប៉ូលត្បូង និងចេញតាមប៉ូលជើង។ រូបខាងក្រោមជាខ្សែដែនម៉ាញេទិចរបស់រោមមេដែក។



13 ដែនម៉ាញ៉េទិច បង្កើតដោយចរន្តអគ្គិសនី

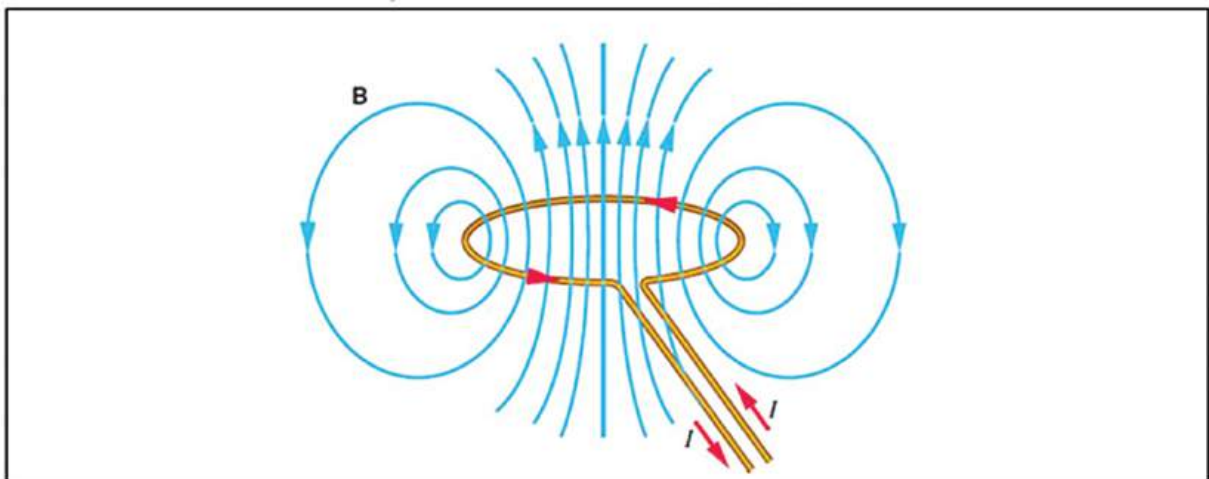
13.1 ដែនម៉ាញ៉េទិចនៃចរន្តត្រង់

នៅពេលដែលចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់ខ្សែចម្លង ត្រង់នោះវាបង្កើតដែនម៉ាញ៉េទិច។ ដែនម៉ាញ៉េទិចនៃចរន្តត្រង់អាចអង្កេតដោយប្រើត្រីវិស័យ ឬ ការរោយកម្ទេចដៃកុំព្យូទ័រខ្សែចម្លង។ ខ្សែដែនម៉ាញ៉េទិចជុំវិញខ្សែចម្លងអាចមើលឃើញជាស៊េរីនៃរង្វង់ និងមានទិសដៅតាមវិធានដៃស្តាំ (កន្លែកមេដៃស្តាំ យ៉ាងណាឱ្យមេដៃចង្អុលតាមទិសដៃនៃចរន្តអគ្គិសនី រួចក្តោបប្រាមដៃចូល ហើយទិសដៅនៃការក្តោបប្រាមដៃជាទិសដៅនៃដែនម៉ាញ៉េទិច)។



13.2 ដែនម៉ាញ៉េទិចនៃចរន្តរង្វង់

នៅពេលចរន្តឆ្លងកាត់ខ្សែចម្លងជារង្វង់បង្កើតសំនុំខ្សែដែនម៉ាញ៉េទិចដែលមានទិសកែងនឹងផ្ទៃរង្វង់ និងមានទិសដៅតាមវិធានដៃស្តាំ (កន្លែកមេដៃស្តាំ ឱ្យកែងនឹងប្រាមដៃ រួចក្តោបប្រាមដៃ តាមទិសដៅចរន្ត នោះមេដៃចង្អុលទិសដៅដែនម៉ាញ៉េទិច)។

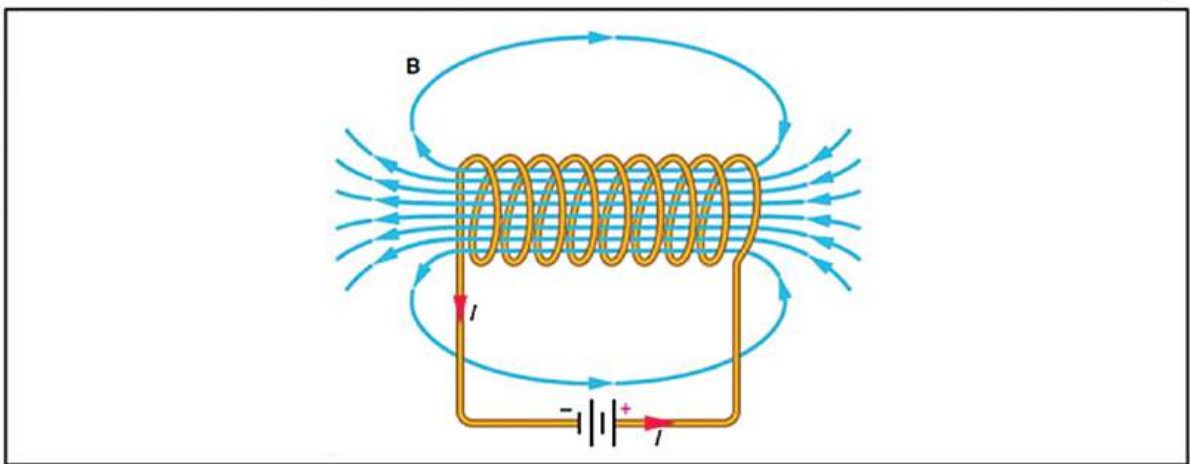


នៅពេលខ្សែចម្លងឆ្លងកាត់ដោយចរន្តត្រូវបានពត់ជារង្វង់ នោះខ្សែដែនម៉ាញ៉េទិចដែលបង្កើត ដោយអង្កត់ ខ្សែចម្លងខ្លីនីមួយៗ រួមផ្សំគ្នាបង្កើតបានដែនម៉ាញ៉េទិចខ្លាំងនៅត្រង់ផ្ចិតនៃរង្វង់។

13.3. ដែនម៉ាញ៉េទិចសូលេណូអ៊ីត

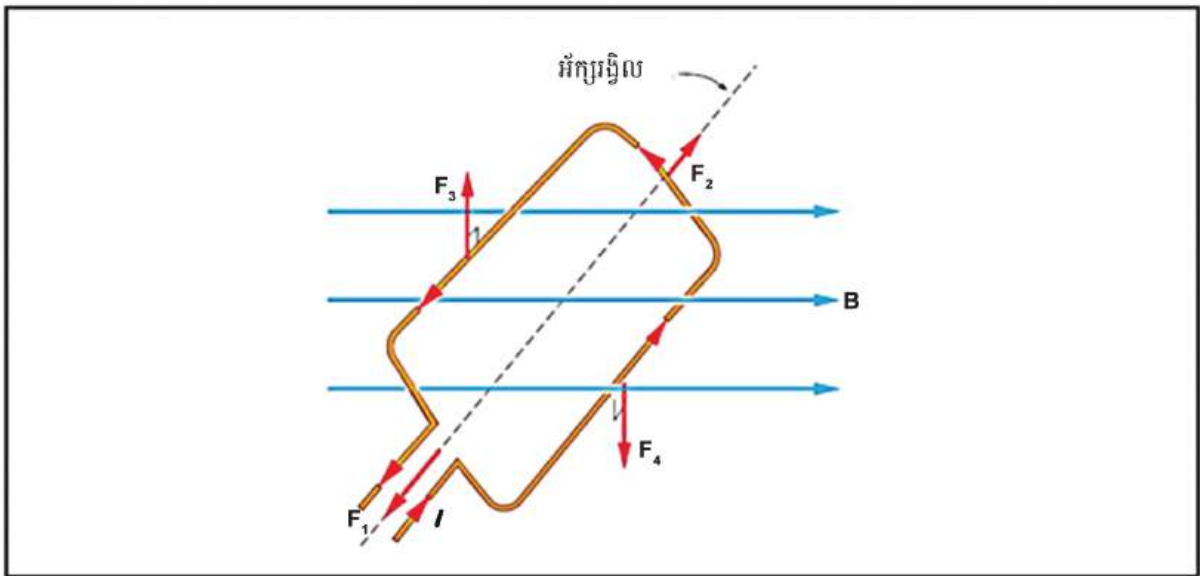
សូលេណូអ៊ីតជារបំប៉នខ្សែចម្លងរំបាប់ៗគ្នាមានប្រវែងកំណត់មួយ។ ចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់ របំប៉ន ខ្សែចម្លងទាំង នោះ បង្កើតដែនម៉ាញ៉េទិចខ្លាំងជាងដែនម៉ាញ៉េទិចបង្កើតដោយខ្សែចម្លងមួយស្បៀង ហើយដែនម៉ាញ៉េទិចសមាមាត្រ នឹងចំនួនស្បៀង និងអាំងតង់ស៊ីតេចរន្ត និងប្រាសសមាមាត្រ នឹងប្រវែងសូលេណូអ៊ីត។

ដែនម៉ាញ៉េទិចមានតម្លៃខ្លាំងនៅត្រង់ផ្ចិតនៃសូលេណូអ៊ីត និងមានទិសដៅ រកតាមវិធានដៃស្តាំ ដូចចរន្ត រង់ដែរ។



13.4 កម្លាំងម៉ាញ៉េទិចមានអំពើលើខ្សែចម្លង

នៅពេលគេដាក់ខ្សែចម្លងត្រង់ឆ្លងកាត់ដោយចរន្តអគ្គិសនីក្នុងដែនម៉ាញ៉េទិចឯកសណ្ឋាន នោះខ្សែចម្លង រងកម្លាំងអេឡិចត្រូម៉ាញ៉េទិច។ ម្យ៉ាងវិញទៀត បើយើងពត់ខ្សែចម្លងត្រង់ឱ្យមានរាងចតុកោណកែង រួចដាក់ក្នុង ដែនម៉ាញ៉េទិចឯកសណ្ឋាន ពេលនោះកំណាត់ខ្សែចម្លងទាំងបួនជ្រុងសុទ្ធតែរងកម្លាំងអេឡិចត្រូម៉ាញ៉េទិច F_1, F_2, F_3, F_4 ដូចរូបខាងក្រោម។ កម្លាំង F_1 និង F_2 មានទិសស្របអ័ក្សរង្វិល មានអាំងតង់ស៊ីតេស្មើគ្នា តែមានទិសដៅផ្ទុយគ្នានាំឱ្យផលបូកកម្លាំងទាំងពីរនេះស្មើសូន្យ ជាហេតុនាំឱ្យស៊ីមមិនផ្លាស់ទីស្របទិសនៃអ័ក្ស រង្វិលទេ ។ កម្លាំង F_3 និង F_4 មានអាំងតង់ស៊ីតេស្មើគ្នា តែទិសដៅផ្ទុយគ្នា ហើយកម្លាំងទាំងពីរមិនស្ថិតលើអ័ក្ស រង្វិលទេ ជាហេតុធ្វើឱ្យស៊ីមវិលជុំវិញអ័ក្សរង្វិល។

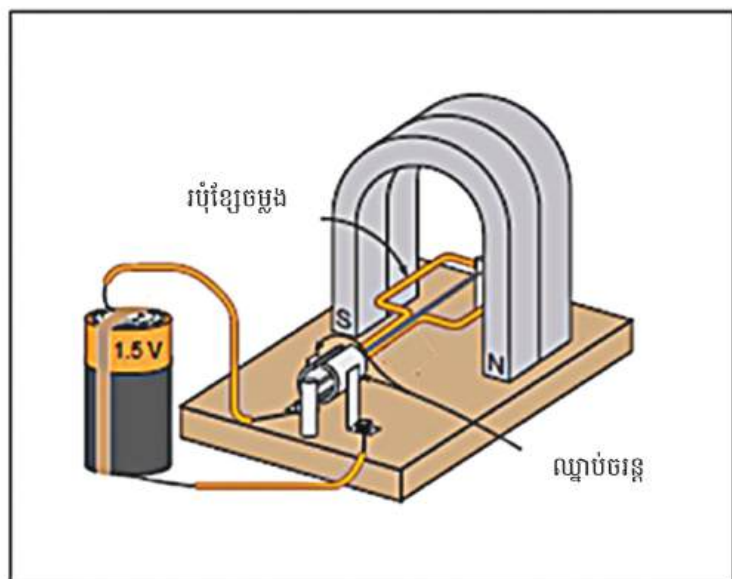


គោលការណ៍នេះជាគោលការណ៍ស៊ីមរីល។ គេប្រើវាអនុវត្តក្នុងម៉ូទ័រអគ្គិសនី។

14 ម៉ូទ័រអគ្គិសនី

ម៉ូទ័រអគ្គិសនីគឺជាឧបករណ៍បំប្លែងថាមពលអគ្គិសនីទៅជាថាមពលស៊ីនេទិច (ថាមពលចលនា)។ ម៉ូទ័រអគ្គិសនីផ្សំឡើងពីប្រភពចរន្តអគ្គិសនី របៀងចម្លង និងមេដែក (ប្រភពដែនម៉ាញេទិច)។ នៅពេលចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់របៀងចម្លងដែលដាក់ក្នុងដែនម៉ាញេទិច ធ្វើឱ្យរបៀងចម្លងវិលបង្កើតបានជាចលនារង្វិល។ ឧទាហរណ៍ ៖ កង្ហារម៉ូទ័របូមទឹក...។ល។

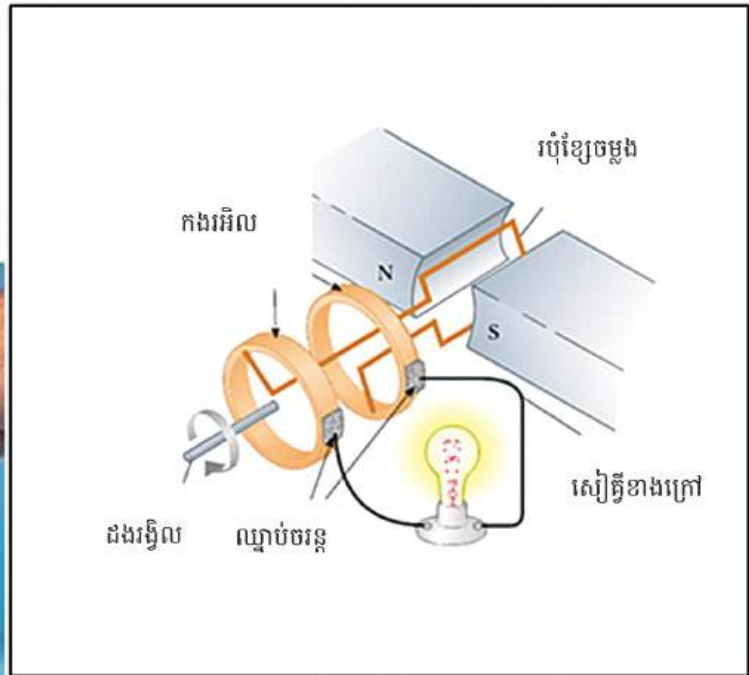
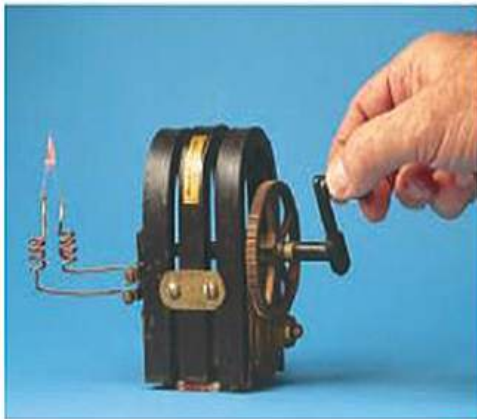
ចរន្តអគ្គិសនី
រងៀងចម្លង
ដែនម៉ាញេទិច } ចលនា



15 ជនិតាចរន្តឆ្លាស់

ជនិតាចរន្តឆ្លាស់ផ្សំឡើងពី របំប្លែងចម្លង និងមេដៃក (ប្រភពដែនម៉ាញេទិច)។ នៅពេលគេបង្វិលរបំប្លែងចម្លងដែលដាក់ក្នុងដែនម៉ាញេទិច ធ្វើឱ្យកើតមានចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់របំប្លែងចម្លង។ ឧទាហរណ៍ម៉ាស៊ីនភ្លើង ឌីណាម៉ូ អាល់ទែណាទីវ...។ល។ ឧបករណ៍ទាំងនេះបានបំប្លែងថាមពលស៊ីនេទិច(ថាមពលចលនា)ទៅជាថាមពលអគ្គិសនី។

ប្រភពថាមពល
ខ្សែចម្លង
ដែនម៉ាញេទិច } ចរន្តអគ្គិសនី



មេរៀនទី៤៖ ឃ្នាស់

វត្ថុបំណង៖

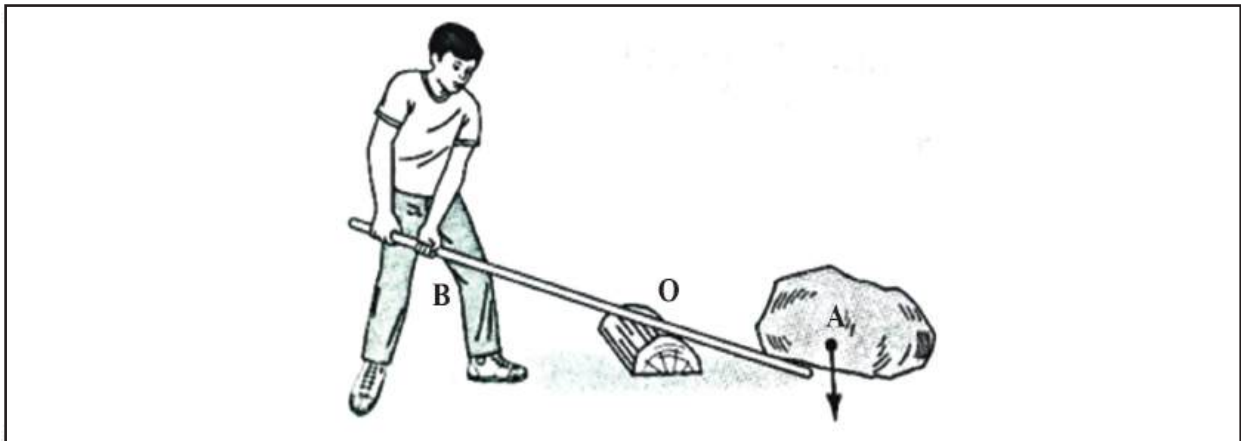
- ពិពណ៌នាទម្រង់ និងប្រភេទឃ្នាស់
- ពន្យល់អំពីផលមេកានិចនៃឃ្នាស់
- ពន្យល់អំពីសញ្ញាណម៉ូម៉ង់នៃកម្លាំងបង្វិល។

1. ឃ្នាស់

សំណួរគ្រឹះ៖ ដើម្បីរំកិល ឬលើកវត្ថុដែលមានម៉ាស់ធំៗដែលយើងលើកមិនរួច តើយើងត្រូវធ្វើដូចម្តេច?

នៅពេលយើងចង់រំកិលវត្ថុមានម៉ាស់ធំៗដែលយើងមិនអាចលើករួច យើងតែងតែយករបាររឹងមួយ និង ដាក់លើកំណល់ដូចរូបខាងក្រោម។ បន្ទាប់មកគ្រាន់តែសង្កត់លើចុងនៃរបារ នោះវត្ថុអាចផ្លាស់ទីបានយ៉ាងងាយ។ កំណល់ជាចំណុចទម្រង់ (អ័ក្សបង្វិល)។ របាររឹងដែលដាក់លើកំណល់ ហៅថាឃ្នាស់។

ឃ្នាស់ជាម៉ាស៊ីនងាយម្យ៉ាងមានរបាររឹងដែលអាចវិលជុំវិញចំណុចទម្រង់បាន។

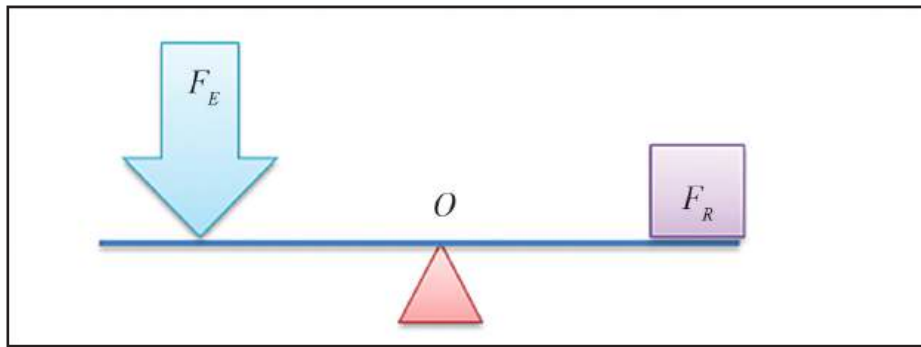


2. ប្រភេទឃ្នាស់

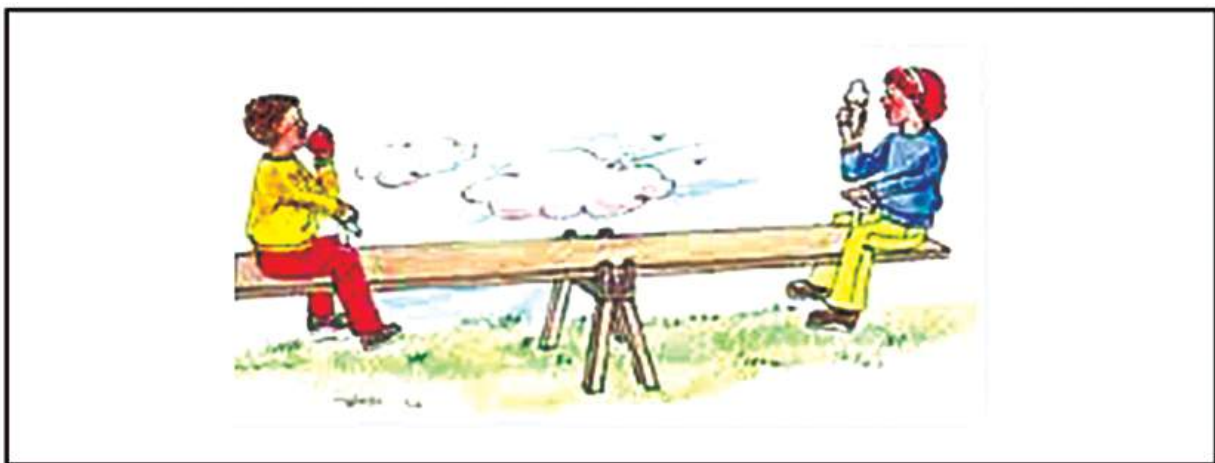
គេចែកប្រភេទឃ្នាស់តាមទីតាំងនៃកម្លាំងចលករ (F_E) បន្ទុក ឬ កម្លាំងទប់ (F_R) និងចំណុចទម្រង់ (O)។ ឃ្នាស់មានបីប្រភេទ។

2.1 ឃ្នាស់ប្រភេទទី១

វាជាឃ្នាស់ដែលមានចំណុចទម្រង់ស្ថិតនៅចន្លោះកម្លាំងចលករ និងកម្លាំងទប់។ ផលមេកានិចរបស់ឃ្នាស់អាស្រ័យនឹងទីតាំងដែលយើងដាក់កំណល់។ ប្រសិនបើកំណល់ស្ថិតនៅកាន់តែជិតបន្ទុកនោះផលមេកានិចកាន់តែធំ។ ម្យ៉ាងទៀតបើចំណុចចាប់កម្លាំងចលករនៅកាន់តែឆ្ងាយពីកំណល់នោះផលមេកានិចក៏កាន់តែធំដែរ។



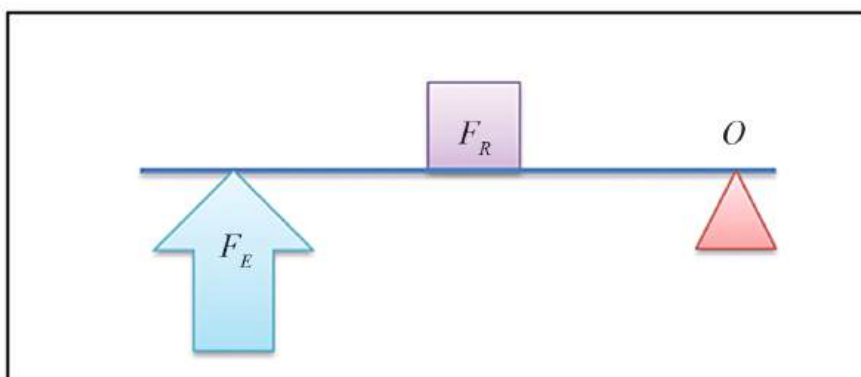
រូបភាពខាងក្រោមជាឧបករណ៍ក្មេងលេង ដែលឧទាហរណ៍នៃឃ្លាស់ប្រភេទទី១។



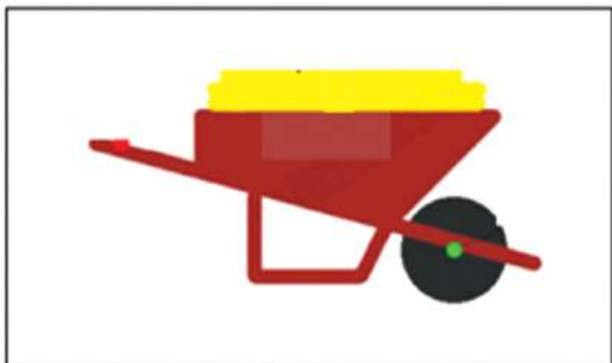
*សំណួរគ្រឹះរិះ៖ តើមានឧបករណ៍ដែលអ្នកប្រើប្រាស់ប្រចាំថ្ងៃអ្វីខ្លះ ដែលជាឃ្លាស់ប្រភេទទីមួយ?
ចម្លើយ៖ កន្ត្រៃ ដងថ្លឹង ដងកាប់ ឃ្លាស់ដៃកគោល ... ។ល។*

2.2 ឃ្លាស់ប្រភេទទី២

វាជាឃ្លាស់ដែលមាន បន្ទុក ឬ កម្លាំងទប់ស្កិតនៅចន្លោះកម្លាំងចលករ និងចំណុចទម្រ។ ផលមេកានិចនៃឃ្លាស់ប្រភេទនេះអាស្រ័យនឹងទីតាំងនៃបន្ទុក។ ប្រសិនបើបន្ទុកស្ថិតនៅកាន់តែជិតចំណុចទម្រ នោះផលមេកានិចកាន់តែធំ។ ប្រសិនបើបន្ទុកស្ថិតនៅកាន់តែឆ្ងាយពីកម្លាំងចលករ នោះផលមេកានិចកាន់តែតូច។



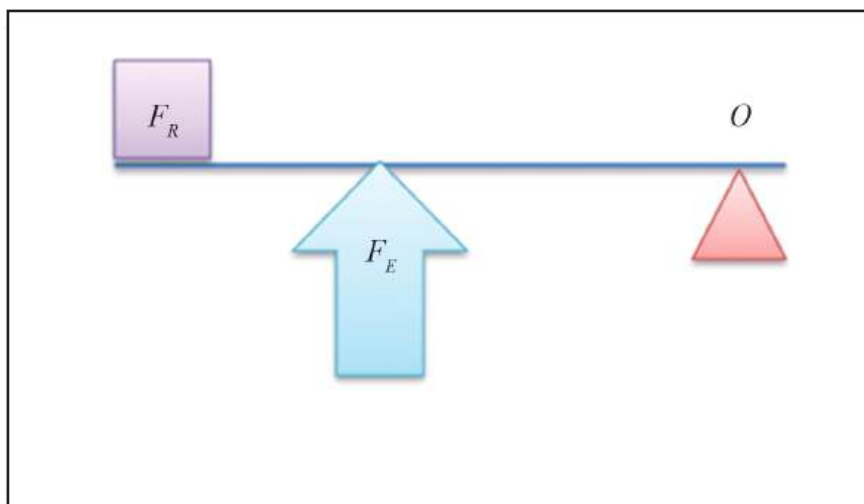
រូបភាពខាងក្រោមជារទេះរុញដែលជាឧទាហរណ៍នៃឃ្លាស់ប្រភេទទី២។



សំណួរត្រិះរិះ៖ តើមានឧបករណ៍ដែលអ្នកប្រើប្រាស់ប្រចាំថ្ងៃអ្វីខ្លះដែលជាឃ្លាស់ប្រភេទទីពីរ?
ចម្លើយ៖ ប្រណក ដង្ហើបតាបផ្កាត្នោត ។ល។

2.3 ឃ្លាស់ប្រភេទទី៣

វាជាឃ្លាស់ដែលមានកម្លាំងចលករស្ថិតនៅចន្លោះចំណុចទម្រង់ និងបន្ទុក ឬ កម្លាំងទប់។ កំភួនដៃជាឃ្លាស់ប្រភេទទី៣។ កែងដៃជាចំណុចទម្រង់ ហើយសាច់ដុំកំភួនដៃជាកម្លាំងចលករ រវាងកែងដៃ និងប្រអប់ដៃ។ ឃ្លាស់ប្រភេទនេះមិនសូវត្រូវបានគេប្រើទេពីព្រោះផលមេកានិចរបស់វាតូចជាងកម្លាំងចលករ នេះមានន័យថាគេត្រូវប្រើកម្លាំងធំជាងកម្លាំងទប់។



រូបភាពចំនួនពីរខាងក្រោមជាទម្រង់សាច់ដុំដើមដៃ និងដង្ហើប ដែលឧទាហរណ៍នៃឃ្លាស់ប្រភេទទី៣។

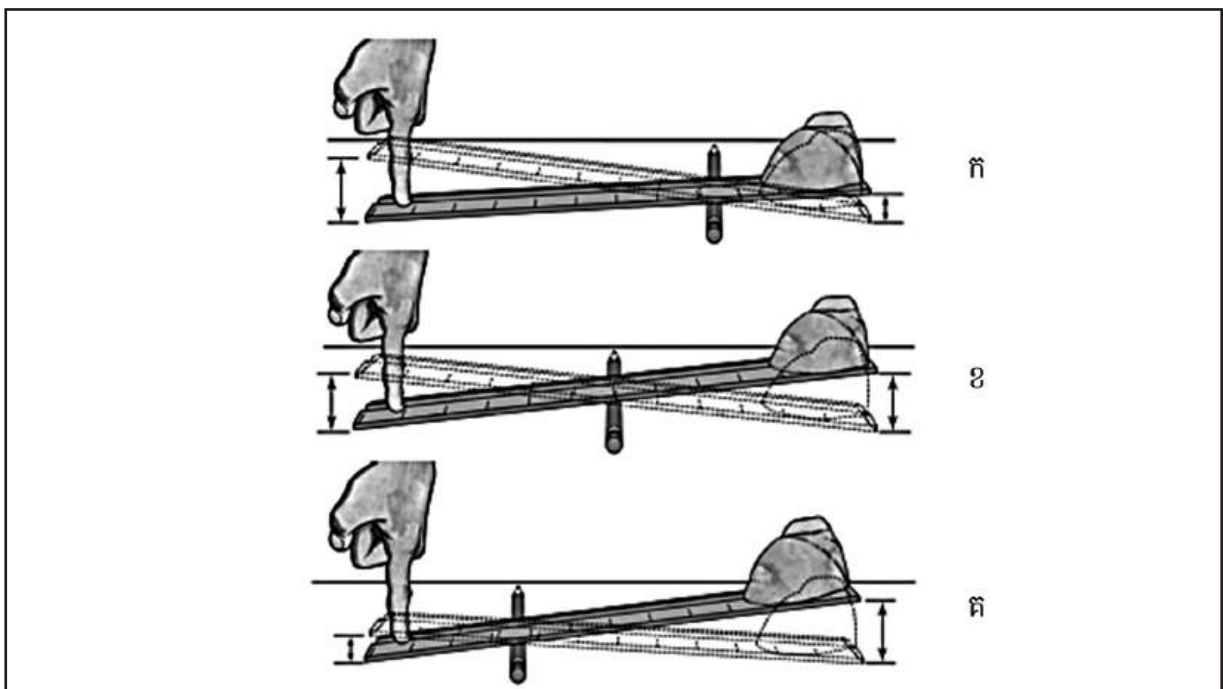


សំណួរត្រឹះរិះ៖ តើមានឧបករណ៍ដែលអ្នកប្រើប្រាស់ប្រចាំថ្ងៃអ្វីខ្លះដែលជាឃ្លាស់ប្រភេទទីបី?
ចម្លើយ៖ ឧបករណ៍កិបក្រដាស ចន្លៀសដកពុកចង្ការ ដង្កៀបចាប់ភ្លើង... ។ល។

3. ផលមេកានិច

តាមគោលការណ៍រក្សាកម្មន្តឃ្លាស់ គេបានផលគុណនៃដៃឃ្លាស់បន្ទុកនឹងកម្លាំងទប់ ស្មើផលគុណនៃដៃឃ្លាស់ចលករ នឹងកម្លាំងចលករ។ ដូចនេះផលមេកានិចជាផលធៀបនៃកម្លាំងទប់និងកម្លាំងចលករ ឬ ផលធៀបនៃដៃឃ្លាស់ចលករ និងដៃឃ្លាស់បន្ទុក។

សំណួរត្រឹះរិះ៖ តើអ្នកយល់យ៉ាងដូចម្តេចចំពោះរូបខាងក្រោម?

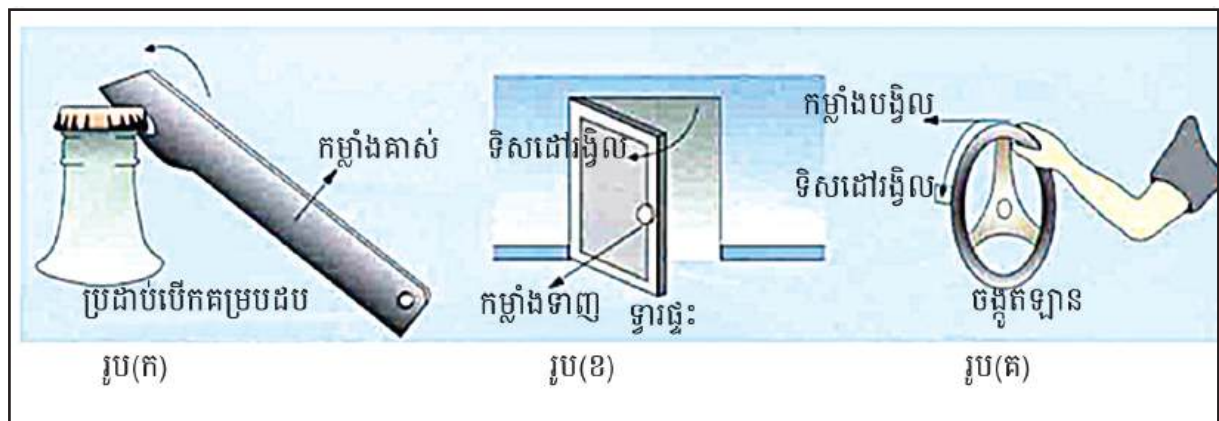


បំណកស្រាយ

- ដើម្បីឱ្យដុំថ្មងើបផុតពីដី រូប(ក) ប្រើកម្លាំងសង្កត់តូចជាងរូប(ខ) ហើយរូប(ខ) ប្រើកម្លាំង សង្កត់តូចជាង រូប(គ)។
 - យើងសង្កេតមើលកម្ពស់ដែលដុំថ្មឡើងដល់ ឃើញថារូប(ក) ដុំថ្មឡើងបានកម្ពស់ទាបជាងរូប(ខ) ហើយ រូប (ខ) ដុំថ្មឡើងបានកម្ពស់ទាបជាងរូប(គ)។
- នេះជាគោលការណ៍រក្សាកម្មន្តនៃឃ្លាស់។**

4. ម៉ូម៉ង់នៃកម្លាំងបង្វិល

ហេតុអ្វីបានជាការបើកគម្របដបដោយប្រើប្រដាប់គាស់ ងាយជាងប្រើដោយដៃ(រូប .ក)? ឧបករណ៍ងាយៗនេះប្រើផលរង្វិលនៃកម្លាំង។ កម្លាំងដែលប្រើដើម្បីមូលលើកបង្វិល ត្រូវបានគេប្រើប្រាស់ជាទូទៅក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ។ នៅពេលយើងចេញទៅក្រៅផ្ទះ យើងបង្វិលរួចទាញក្បាលសោរដើម្បីបើកទ្វារ (រូប.ខ)។ នៅក្នុងរថយន្តក្រុង យើងអាចឃើញអ្នកបើកបររង្វិលចង្កូត (រូប.គ)។ ផលរង្វិលកម្លាំងត្រូវបានគេហៅថា ម៉ូម៉ង់នៃកម្លាំង។



គេឱ្យនិយមន័យម៉ូម៉ង់នៃកម្លាំងថា ជាផលរង្វិលនៃកម្លាំង និងអាចគណនាបានដោយធ្វើផលគុណរវាងកម្លាំង និងប្រវែងដៃឃ្លាស់ (គិតពីខ្សែសកម្មនៃកម្លាំងទៅអ័ក្សរង្វិល)។ បើគេចង់បានផលរង្វិលអតិបរិមា ខ្សែសកម្មនឹងដៃឃ្លាស់ត្រូវតែកែងគ្នា។



សំណួរគ្រិះរិះ៖ ហេតុអ្វីបានជានៅពេលគេដោះកង់ឡានធំ គេយកបំពង់ទឹបតជាមួយដងកូនសោរឱ្យវែង?

បំណកស្រាយ៖ កាលណាដៃឃ្លាស់កាន់តែវែង នោះផលរង្វិលកាន់តែធំ។

ផ្នែកទី៣៖ ពិសោធន៍គីមីវិទ្យាទាយៗ



1. រូបធាតុ

1.1 កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅសិក្សាគោលវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី4 ជំពូក3 មេរៀនទី1 បោះពុម្ពឆ្នាំ2013

សៀវភៅសិក្សាគោលវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី5 ជំពូក4 មេរៀនទី1 បោះពុម្ពឆ្នាំ2012

1.2 ពិសោធន៍

1.2.1 វត្ថុក្នុងថង់ប្លាស្ទិច

វត្ថុបំណង

- កំណត់បានពីលក្ខណៈនៃអង្គធាតុរឹង រាវ និងឧស្ម័ន
- ព្រែកបានពីភាពខុសគ្នានៃអង្គធាតុរឹង រាវ និងឧស្ម័ន ។

សម្ភារៈ

- ថង់ប្លាស្ទិច3
- កៅស៊ូកង3
- ដុំឈើ1ដុំ
- ទឹក
- បន្ទាត់ឬចង្កៀរ

សំណួរគន្លឹះ

តើអង្គធាតុរឹង រាវ និងឧស្ម័នមានលក្ខណៈដូចម្តេច?

ដំណើរការ

- ដាក់ដុំឈើចូលក្នុងថង់ប្លាស្ទិចទី1។ ចាក់ទឹកមួយកែវចូលក្នុងថង់ប្លាស្ទិចទី2 និងផ្គុំខ្យល់ចូលក្នុងថង់ប្លាស្ទិចទី3។ រួចចងមាត់ឱ្យជាប់ដោយប្រើកៅស៊ូកង(ទាំងបីថង់)។
- កត់ត្រាការសង្កេតរបស់អ្នកចូលក្នុងតារាងដូចខាងក្រោម។



ការសង្កេត

- តារាងទី១៖ ដុំឈើ

តើអ្នកមើលឃើញវាដោយងាយឬទេ?	
តើវាប្តូររូបរាងឬទេ?	
តើអ្នកអាចរំកិលបន្ទាត់កាត់វាបានឬទេ?	
តើវាជាអង្គធាតុរឹង រាវ ឬឧស្ម័ន? ចូរបញ្ជាក់ហេតុផល	

- តារាងទី២៖ ទឹក

តើអ្នកមើលឃើញវាដោយងាយឬទេ?	
តើវាប្តូររូបរាងឬទេ?	
តើអ្នកអាចរំកិលបន្ទាត់កាត់វាបានឬទេ?	
តើវាជាអង្គធាតុរឹង រាវ ឬឧស្ម័ន? ចូរបញ្ជាក់ហេតុផល	

- តារាងទី៣៖ ខ្យល់

តើអ្នកមើលឃើញវាដោយងាយឬទេ?	
តើវាប្តូររូបរាងឬទេ?	
តើអ្នកអាចរំកិលបន្ទាត់កាត់វាបានឬទេ?	
តើវាជាអង្គធាតុរឹង រាវ ឬឧស្ម័ន? ចូរបញ្ជាក់ហេតុផល	

ការបកស្រាយ

ដំឡើងជាអង្គធាតុរឹងដោយសារយើងអាចមើលឃើញ។ វាមិនប្តូររូបរាង និងមិនអាចឱ្យអង្គធាតុរឹងឆ្លងកាត់វាបាន។ ទឹកជាអង្គធាតុរាវពីព្រោះវាអាចមើលឃើញ។ វាប្តូររូបរាងតាមវត្ថុដែលផ្ទុក និងអាចឱ្យអង្គធាតុរឹងឆ្លងកាត់វាបាន។ ខ្យល់ជាឧស្ម័នពីព្រោះវាមិនអាចមើលឃើញ។ វាប្តូររូបរាងតាមវត្ថុដែលផ្ទុក ហើយវាអាចឱ្យវត្ថុរឹងឆ្លងកាត់វាបានយ៉ាងងាយ។

សន្និដ្ឋាន

- អង្គធាតុរឹងភាគច្រើនអាចមើលឃើញ មានរូបរាងកំណត់ មិនងាយធ្វើឱ្យណែន មិនហូរ ដោយងាយ និងមិនអាចឱ្យវត្ថុរឹងឆ្លងកាត់វាបាន។
- អង្គធាតុរាវភាគច្រើនអាចមើលឃើញ មានរូបរាងដូចវត្ថុផ្ទុក មិនងាយធ្វើឱ្យណែនហូរដោយងាយ និងអាចឱ្យវត្ថុរឹងឆ្លងកាត់វាបាន។
- ឧស្ម័នភាគច្រើនមិនអាចមើលឃើញ មានរូបរាងដូចវត្ថុផ្ទុក ងាយធ្វើឱ្យណែន និងអាចឱ្យវត្ថុរឹងឆ្លងកាត់វាបាន។

1.2.2 ទឹកនៅក្នុងវត្ថុផ្ទុក

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់ពីលក្ខណៈនៃអង្គធាតុរាវតាមរយៈពិសោធន៍

សម្ភារៈ

- ដបប្លាស្ទិកចំណុះ:500ម.ល
- ដបប្លាស្ទិកចំណុះ:1.5ល
- ចានគោម
- ចានជ័រចំណុះ:1ល
- ល័ក្ក ពណ៌ ប៊ីពណ៌ខុសគ្នា
- ក្រមា
- ដីឡាវ



សំណួរគន្លឹះ

តើមានអង្គធាតុរាវមានលក្ខណៈដូចម្តេច?

ដំណើរការ

- យកក្រមាចងមុខសិស្សម្នាក់កុំឱ្យមើលឃើញ។
- គូសបន្ទាត់ជុំវិញពាក់កណ្តាលដបប្លាស្ទិកមួយចំណុះ500ម.ល។
- ចាក់ទឹកចូលក្នុងដបនោះរហូតដល់ស្មើស្នាមដែលបានក្រិត(250ម.ល)។
- បន្តក់លក្ខណ៍ពីរ ឬ បីដំណាក់ចូលទៅក្នុងដបនោះ។
- ផ្ទេរទឹកដែលមានចំណុះ250ម.លនោះចូលក្នុងដបដែលមានចំណុះ1.5ល។
- ធ្វើតាមលំនាំបីចំណុចរៀងគ្នាខាងលើចំពោះបានជ័រនិងបានគោមដោយប្រើលក្ខណ៍ខុសគ្នា។
- ស្រាយក្រមាចេញពីមុខសិស្សម្នាក់ខាងលើ។ បន្ទាប់មកឱ្យគេទាយថា តើក្នុងចំណោមវត្ថុផ្ទុកទាំងបី មួយណាមានទឹកច្រើនជាងគេ?
- ផ្ទេរទឹកពីវត្ថុផ្ទុកនីមួយៗចូលទៅក្នុងដបមានស្នាមក្រិតវិញដើម្បីបញ្ជាក់ និងវាយតម្លៃការទស្សនាយរបស់គេ។

ការសង្កេត

កត់ត្រាការសង្កេតរបស់អ្នកចូលក្នុងតារាងខាងក្រោម

វត្ថុផ្ទុក	បរិមាណទឹក
ដបប្លាស្ទិកចំណុះ1.5ល	
បានគោម	
បានជ័រចំណុះ1ល	

ការបកស្រាយ

អង្គធាតុរាវដូចជាទឹកមានរាងដូចវត្ថុដែលផ្ទុកវា ប៉ុន្តែមានរបស់វាមិនផ្លាស់ប្តូរ។

សន្និដ្ឋាន

អង្គធាតុរាវអាចច្រើនអាចមើលឃើញ មានរាងដូចវត្ថុដែលផ្ទុកវា ប៉ុន្តែមានរបស់វានៅរក្សាដដែល។

1.2.3 ម៉ាសឱ្យល់

វត្ថុបំណង

- ប្រាប់បានពីលក្ខណៈនៃឱ្យល់
- បញ្ជាក់បានថាឱ្យល់មានម៉ាស។

សម្ភារៈ

- ប៉ោងប៉ោង2(មានទំហំប៉ុនគ្នា)
- ខ្សែអំបោះ3កំណត់(មានប្រវែងស្មើគ្នា 30ស.ម)
- បន្ទាត់1 ប្រវែង30ស.ម
- ស្កុត(ទំហំស្កុតប៉ុនគ្នា)

សំណួរគន្លឹះ

តើយើងធ្វើដូចម្តេចដើម្បីដឹងថាឱ្យល់មានម៉ាស?

ដំណើរការ



- ចងខ្សែអំបោះទៅនឹងបន្ទាត់ត្រឹមលេខក្រិត15ស.ម(ពាក់កណ្តាលបន្ទាត់)។
- ចងខ្សែអំបោះលើមាត់ប៉ោងប៉ោង(មិនទាន់មានឱ្យល់)ចំនួន2។
- ចងប៉ោងប៉ោងទី1នឹងបន្ទាត់ត្រង់ចំណុចក្រិត 0ស.មរួចបិទស្កុត។
- ចងប៉ោងប៉ោងទី2នឹងបន្ទាត់ត្រង់ចំណុចក្រិត 30ស.មរួចបិទស្កុត។
- កាន់ខ្សែអំបោះដែលចងនៅកណ្តាលបន្ទាត់ ហើយលើកឡើង។ តម្រូវទីតាំងខ្សែអំបោះកណ្តាលនោះចុះឡើងដើម្បីឱ្យប៉ោងប៉ោងនៅចុងសងខាងមានលំនឹង។
- ដកប៉ោងប៉ោងមួយនៅចុងម្ខាងនៃបន្ទាត់ចេញ។ ផ្អែកឱ្យប៉ោង រួចចងវានឹងអំបោះ និងដាក់ត្រង់ទីតាំងដដែលលើបន្ទាត់វិញ។ រួចកាន់ខ្សែអំបោះដែលចងនៅកណ្តាលបន្ទាត់ ហើយលើកឡើងម្តងទៀត។

ការសង្កេត

តើមានអ្វីកើតឡើងនៅពេលអ្នកចងប៉ោងប៉ោងដែលផ្លុំហើយ?



ការបកស្រាយ

នៅពេលអ្នកផ្លុំប៉ោងប៉ោង មានន័យថាអ្នកបញ្ចូលខ្យល់ទៅក្នុងវា។ ដូច្នេះប៉ោងប៉ោងឡើងប៉ោង(មាឌកើនឡើងដោយវាមានវត្ថុមានខ្យល់)។ យើងសង្កេតឃើញចុងម្ខាងនៃបន្ទាត់ដែលប៉ោងប៉ោងមានផ្ទុកខ្យល់សំយ៉ុងចុះពីព្រោះប៉ោងប៉ោងនោះមានម៉ាសធំជាងប៉ោងប៉ោងទទេ(គ្មានខ្យល់ខាងក្នុង)។

សន្និដ្ឋាន

ខ្យល់មានរាងដូចវត្ថុដែលផ្ទុក ងាយស្រួលធ្វើឱ្យណែន និងហូរដោយសេរី។ ខ្យល់មានម៉ាស និងមាឌ។

2 បម្រែបម្រួលលក្ខណៈរូប និងគីមី

2.1 កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅសិក្សាគោលវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី៦ជំពូក៤មេរៀនទី១២ បោះពុម្ពឆ្នាំ២០១២

2.2 ពិសោធន៍

2.2.1 បម្រែបម្រួលនៃរូបធាតុ

វត្ថុបំណង

ពិសោធបម្រែបម្រួលលក្ខណៈរូប និងលក្ខណៈគីមីនៃរូបធាតុ ។

សម្ភារៈ

- ដែកកេះ១
- ទៀន១ដើម
- ឈើគូស១ប្រអប់
- ក្រដាសប្រើហើយ១សន្លឹក
- កែវទឹក១
- ទឹក
- ទឹកកក១ដុំ
- អំបិល១ស្លាបព្រាកាហ្វេ
- ស្ករស១ស្លាបព្រាកាហ្វេ
- ស៊ីតម៉ាន់១
- កូនចានទាប១
- ខ្ទះឆា១
- ប្រេងឆា១ដប
- ចង្ក្រានហ្គាស១។

សំណួរគន្លឹះ

តើរូបធាតុមានបម្រែបម្រួលលក្ខណៈរូប និងលក្ខណៈគីមីដូចម្តេច?

ដំណើរការ

- ពិសោធសង្កេតនិងសរសេរលទ្ធផលក្នុងសន្លឹកកិច្ចការ។

សកម្មភាព ពិសោធន៍	លក្ខណៈមុន ពិសោធន៍	លក្ខណៈក្រោយ ពិសោធន៍	បម្រែបម្រួលលក្ខណៈ រូប ឬ លក្ខណៈគីមី ?
ដុតឈើគូស			
អុជទៀន			
ចៀនស៊ុត			
រំលាយអំបិលក្នុងទឹក			
រំលាយស្ករក្នុងទឹក			
ទឹកកករលាយ			
ដុតក្រដាស			
ដាំទឹក			

(Frank, 2010)



ការបកស្រាយ

ការដុតឈើគូស អុជទៀន ចៀនស៊ុត និងដុតក្រដាសជាបម្រែបម្រួលគីមី។ ដូចនេះ យើងអាចដឹងពីបម្រែបម្រួលគីមី ដោយសារមានការផ្លាស់ប្តូរ រូបរាង ពណ៌ ក្លិននិងរសជាតិ។ ការរំលាយស្ករក្នុងទឹក ការរំលាយអំបិលក្នុងទឹក ការរលាយទឹកកកនិងការដាំទឹកជាបម្រែបម្រួលរូប។ យើងអាចដឹងពីបម្រែបម្រួលរូបដោយសារមានការផ្លាស់ប្តូរភាពរូប និងទ្រង់ទ្រាយ។ (Frank, 2010).

សន្និដ្ឋាន

បម្រែបម្រួលនៃរូបធាតុមួយ ដោយមិនបង្កើតសារធាតុថ្មី និងមិនធ្វើឱ្យធាតុផ្សំរបស់វាផ្លាស់ប្តូរ ហៅថាបម្រែបម្រួលលក្ខណៈរូប។

បម្រែបម្រួលនៃរូបធាតុមួយ ដោយបង្កើតបាននូវសារធាតុថ្មី និងធ្វើឱ្យធាតុផ្សំរបស់វាផ្លាស់ប្តូរ រូបរាងពណ៌ ក្លិននិងរសជាតិ ហៅថាបម្រែបម្រួលលក្ខណៈគីមី។



2.2.2 ការរំលាយសំបកងាវ(សំបកសិប្បីសត្វ)

វត្ថុបំណង

ពន្យល់បានពីបម្រែបម្រួលគីមីដែលកើតឡើងពេលរំលាយសំបកងាវក្នុងទឹកខ្មេះ ។

សម្ភារៈ

- សំបកងាវមួយ
- កែវប្លាស្ទិក1
- ទឹកខ្មេះ1ដប

សំណួរគន្លឹះ

តើមានបម្រែបម្រួលអ្វីកើតឡើងនៅពេលដាក់សំបកងាវចូលក្នុងទឹកខ្មេះ?

ដំណើរការ

- ចាក់ទឹកខ្មេះចូលទៅក្នុងកែវប្លាស្ទិកប្រហែល 1/5នៃកែវ។
- ដាក់សំបកងាវចូលក្នុងកែវទឹកខ្មេះ។
- ចាក់ទឹកខ្មេះថែម បើគ្មានអ្វីកើតឡើង។

ការសង្កេត

ចូរបំពេញតារាងនេះក្រោយពេលបញ្ចប់ពិសោធន៍។

វត្ថុ	មុនពិសោធន៍	ក្រោយពិសោធន៍	បម្រែបម្រួល	
			រូប	គីមី
សំបកងាវ				
ទឹកខ្មេះ				

ការបកស្រាយ

នៅពេលគេដាក់សំបកងាវក្នុងទឹកខ្មេះ យើងសង្កេតឃើញមានពពុះ និងកម្ដៅកើនឡើង។ ហេតុនេះ វាបង្កើតឱ្យមានបម្រែបម្រួលគីមី ព្រោះធាតុផ្សំនៃវត្ថុធាតុដើម (សំបកងាវ) បានផ្លាស់ប្តូរ និងបង្កើតបានជាសារធាតុថ្មី។ នៅពេលគេរំលាយសំបកងាវ (ថ្នាំកំបោរ ឬ កាល់ស្យូមកាបូណាត) ក្នុងទឹកខ្មេះ (អាស៊ីតអាសេទិច) វានឹងរំលាយសំបកងាវបន្តិចម្តងៗ បង្កើតបានសារធាតុថ្មី(កាល់ស្យូមអាសេតាត) ឧស្ម័នកាបូនិច និងទឹក។

សន្និដ្ឋាន

បម្រែបម្រួលគឺមីកើតឡើងនៅពេលសារធាតុដើមបាត់ ឬ ផ្លាស់ប្តូរធាតុផ្សំរបស់វាហើយមានសារធាតុថ្មីកើតឡើង។



3 ល្បាយ

3.1 កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅសិក្សាគោលវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី6 ជំពូក4 មេរៀនទី13 បោះពុម្ពឆ្នាំ2012

3.2 ពិសោធន៍

3.2.1 ការប្រោះ និងការរំង

វត្ថុបំណង

- ពិសោធបានយ៉ាងត្រឹមត្រូវដោយប្រើវិធីប្រោះ និងរំង។

សម្ភារៈ

- ខ្សាច់1ថង់
- ដុំគ្រួស1ថង់
- កញ្ចប់ក្រឡាណ្លិត1
- ដៃកងក់រាងជារង្វង់

- កំទេចដែក
- ដីស១ដើម
- ចានទាប១
- ដីឡាវ១
- ក្រដាសច្រោះ១
- កូនស្លាបព្រា១
- កែវបេស៊ីរ១
- ដបធ្លាស្ទិច១

សំណួរគន្លឹះ

- តើគេអាចញែកខ្សាច់ចេញពីដុំគ្រួស កំទេចដែកចេញពីខ្សាច់ និងកំទេចដីសចេញពីទឹកតាមរបៀបណា?

ដំណើរការ

ក. ការញែកល្អាយខ្សាច់ និងដុំគ្រួស

- ចាក់ល្អាយខ្សាច់លាយដុំគ្រួសលើកញ្ជ្រែង។
- រង់ចាំល្អាយឱ្យបានសព្វល្អ។

ខ. ការញែកល្អាយកំទេចដែក និងខ្សាច់



- លាយកំទេចដែកជាមួយខ្សាច់ក្នុងថង់ធ្លាស្ទិក ឬ ក្នុងចាន។
 - កាន់ដែកឆក់ដាក់ឱ្យជិតល្អាយខាងលើ។
- ចំណាំ ដែកឆក់ត្រូវរុំជាមួយក្រដាស ។

គ. ការញែកដីសចេញពីទឹកដីស



- កិនដីសឱ្យម៉ដ្ឋហើយចាក់ចូលក្នុងកែវបេស៊ីរដែលមានទឹករួចកូរឱ្យសព្វ។
- ចាក់ល្បាយទឹកដីសលើក្រដាសច្រោះដែលដាក់លើមាត់ដប ឬ កែវ។

ការសង្កេត

កត់ត្រាលទ្ធផលនៃការសង្កេតរបស់អ្នកសម្រាប់ពិសោធន៍ទាំងបីខាងលើដាក់ក្នុងតារាងខាងក្រោមបន្ទាប់មកព្យាយាមពន្យល់លើការសង្កេតនីមួយៗ។

សារធាតុ	ការសង្កេត	លទ្ធផល	ការបកស្រាយ
ក. ខ្សាច់និងដុំគ្រួស	ដុំគ្រួសស្ថិតនៅលើកញ្ចែងរីងខ្សាច់អាចធ្លាក់ចុះក្រោមតាមរន្ធនៃកញ្ចែង។	ទទួលបានខ្សាច់ និងដុំគ្រួស	ដុំគ្រួសមានទំហំធំជាងរន្ធក្នុងកញ្ចែងដូច្នេះវាមិនអាចធ្លាក់ចុះក្រោមបានទេ។
ខ. កំទេចដែក និងខ្សាច់	កំទេចដែករំកិលទៅផ្នែកតែម្ខាងខាងនៃចាន ឬចង្កាស្ទិច។	ទទួលបានកំទេចដែក	កំទេចដែកត្រូវឆក់ដោយមេដែកប៉ុន្តែវាមិនឆក់គ្រាប់ខ្សាច់ទេ។
គ. ដីស និងទឹក	ដីសនៅជាប់លើផ្ទៃក្រដាសច្រោះរីងទឹកអាចច្រោះចេញតាមក្រដាសច្រោះបាន។	ទទួលបានកាកដីស និងទឹក	រន្ធលើផ្ទៃក្រដាសច្រោះតូចពេកមិនអាចឱ្យកំទេចដីសឆ្លងកាត់បានទេ។ ប៉ុន្តែរន្ធនេះវាធំគ្រប់គ្រាន់ដែលអាចឱ្យទឹកឆ្លងកាត់បាន។

ការបកស្រាយ

- វិធីច្រោះគឺជាវិធីនៃការញែកយកអង្កាតុរឹងចេញពីអង្កាតុរាវ ឬ សូលុយស្យុង។ ធាតុមិនរលាយស្ថិតនៅ ជាប់លើក្រដាសច្រោះ ឬ ភ្នាសអង្គប្រាប។ ទំហំប្រហោង និងកម្រាស់ផ្ទៃច្រោះគឺជាកត្តាសំខាន់សម្រាប់ញែកល្អាយបានល្អ។
ឧទាហរណ៍៖ ការញែកដីសចេញពីល្អាយទឹកដីសដោយប្រើក្រដាសច្រោះ។ បើយើងប្រើក្រណាត់នោះ លទ្ធផលទទួលបានមិនល្អទេ។
- វិធីរងគឺជាលំនាំនៃការញែកយកអង្កាតុរឹងតាមទំហំរបស់វា។ សមាសធាតុដែលភាគល្អិតរបស់វាមានទំហំធំមិនអាចឆ្លងកាត់តាមប្រហោងនៃកញ្ចែងបានឡើយ។
ឧទាហរណ៍៖ ការញែកយកខ្សាច់ចេញពីគ្រួស។

សន្និដ្ឋាន

គេអាចញែកអង្កាតុរឹងពីរ ឬ ច្រើនចេញពីគ្នាបានតាមវិធីរង និងញែកអង្កាតុរឹងពីសូលុយស្យុងបានតាមវិធីច្រោះ។



សំណួរ

- ចូររកឧទាហរណ៍ផ្សេងទៀតពីវិធីច្រោះ និងរងក្នុងជីវភាពប្រចាំថ្ងៃ។
នៅពេលអ្នកឆុងកាហ្វេ អ្នកប្រើវិធីច្រោះ ហើយពេលអ្នករងអង្ករ ឬ រងអង្កកប្រើវិធីរង។

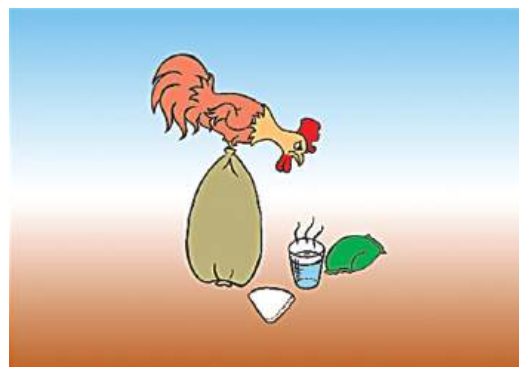
3.2.2 ល្បាយម្សៅមី អំបិល និងទឹក

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់ និងបកស្រាយពីលក្ខណៈនៃល្បាយមីនស្មើសាច់តាមរយៈ ការពិសោធន៍។

សម្ភារៈ

- អំបិល 4ស្លាបព្រាកាហ្វេ
- ម្សៅមី 4ស្លាបព្រាកាហ្វេ
- ដប 1
- ស្លាបព្រា 1
- ទឹកក្ដៅ ឧណ្ហៗ
- ចង្កឹះ



សំណួរគន្លឹះ

តើមានអ្វីកើតឡើងនៅពេលដែលយើងយកល្បាយអំបិល និង ម្សៅមីមកលាយជាមួយទឹកក្ដៅឧណ្ហៗ ?

ដំណើរការ

- ចាក់អំបិល 4ស្លាបព្រាកាហ្វេ និងម្សៅមី 4ស្លាបព្រាកាហ្វេចូលក្នុងដបទទេមួយ។ ដប និងទឹកត្រូវតែ ល្អស្អាត។
- កូរល្បាយខាងលើឱ្យសព្វល្អ ដោយក្រឡុកដប ឬ កូរដោយចង្កឹះ (កុំទាន់ចាក់ទឹកចូលក្នុងដប)។
- ទុកល្បាយចំនួនពាក់កណ្តាល សម្រាប់ពិសោធន៍លើកក្រោយ។
- ចាក់ទឹកក្ដៅឧណ្ហៗចូលក្នុងដប។
- កូរល្បាយឱ្យសព្វ ហើយរង់ចាំ 10 នាទី ។ បន្ទាប់មកដាក់ចង្កូលដៃចូលក្នុងទឹក (ហាមភ្លក្សក្នុង ពិសោធន៍) ។

ការសង្កេត

អំបិលរលាយក្នុងទឹកក្ដៅ។ ប៉ុន្តែម្សៅមីមិនរលាយទេហើយវាក្លាយជាខាប់ស្អិតក្នុងទឹក។

ការបកស្រាយ

ល្បាយ ម្សៅមី និងទឹកអំបិលជាល្បាយមិនស្មើសាច់ពីព្រោះធាតុផ្សំរបស់វាអាចមើលឃើញបាន និងមិនរលាយចូលគ្នាទេ។ ឯទឹកនិងអំបិលជាល្បាយស្មើសាច់ ព្រោះធាតុផ្សំរបស់វាយើងមិនអាចមើលឃើញនឹងភ្នែកទេ ឬ កែវពង្រីកបានទេ។

សន្និដ្ឋាន

ល្បាយមិនស្មើសាច់គឺជាល្បាយដែលគេអាចសម្គាល់ ឬ មើលឃើញថាវាផ្សំឡើងពីធាតុបង្កើនខ្លះ ហើយគ្រប់ចំណុចទាំងអស់ក្នុងល្បាយដូចគ្នាបេះបិទ។

ល្បាយស្មើសាច់ជាល្បាយដែលគេមិនអាចសម្គាល់ ឬ មើលឃើញដោយភ្នែកទេ ឬ កែវពង្រីកនូវធាតុផ្សំរបស់វាបានទេ។ (សៀវភៅសិក្សាគោល)

ឧទាហរណ៍៖ ទឹក និងម្សៅមី។

3.2.3 ការញែកល្បាយតាមវិធីប្រោះ និងរំហួត

វត្ថុបំណង

ពន្យល់បានពីវិធីប្រោះ និងរំហួតតាមរយៈការពិសោធន៍។

សម្ភារៈ

- ដបមាត់ធំ 1
- ក្រដាសប្រោះ ឬកំណាត់ស្តើងសម្រាប់ប្រោះ
- ល្បាយអំបិល ទឹក និងម្សៅមី (ទទួលបានពីពិសោធន៍ខាងលើ)
- ជីឡាវ
- ទឹកក្តៅឧស្សាវៗ(ប្រហែល50°C)
- ចានទាប
- ចង្កាស្ទូចខ្មៅកាត់ជារង្វង់ល្មមឱ្យត្រូវនឹងទំហំចានទាប

សំណួរគន្លឹះ

តើគេញែកអំបិលចេញពីល្បាយទឹក អំបិលនិងម្សៅមីយ៉ាងដូចម្តេច ?

ដំណើរការ

- ចាក់ល្បាយដែលមានទឹក អំបិល និងម្សៅមី (ទទួលបានពីពិសោធន៍ខាងលើ)ចម្រុះ និងយឺតៗលើក្រដាសប្រោះក្នុងដីឡាវ។
- បន្ថែមទឹកក្ដៅខ្ពស់ៗបន្តិចម្តងៗ និងយឺតៗលើក្រដាសប្រោះដើម្បីជួយឱ្យសូលុយស្យុងទឹកអំបិលញែកចេញពីម្សៅមី។ ចូរអ្នករង់ចាំដោយអត់ធ្មត់ ពីព្រោះវាត្រូវការពេលខ្លះដើម្បីប្រោះបានបរិមាណដ៏ល្អនៃសូលុយស្យុងទឹកអំបិល។ ទុកសូលុយស្យុងទឹកអំបិលតាមបរិមាណដែលអ្នកត្រូវការ។
- ចាក់សូលុយស្យុងទឹកអំបិលបន្តិចដែលប្រោះបានទៅក្នុងចានទាប។
- ទុកវាចោលក្នុងកន្លែងដែលមានកម្ដៅថ្ងៃល្អរយៈពេលពី10ទៅ20នាទី (បើសិនជាថ្ងៃមិនសូវក្ដៅលទ្ធផលទទួលបាននឹងមានការយឺតយ៉ាវ

ហេតុនេះអ្នកអាចប្រើវិធីមួយទៀតដោយចាក់ល្បាយទឹកអំបិលក្នុងឆ្នាំង រួចដាក់កម្ដៅលើចង្ក្រានហ្គាស។ រំងាស់វាវេចដល់រឹងទឹកអស់)។

ការសង្កេត

តើអ្នកសង្កេតឃើញដូចម្តេចលើល្បាយទឹកអំបិលក្រោយទុកវាចោលរយៈពេល10ទៅ20នាទី?

- តើអ្នកទទួលបានអ្វីដែលបន្សល់ទុកលើផ្ទៃក្រដាសប្រោះ?



វិធីនេះអាចប្រើបានប៉ុន្តែវាត្រូវការពេលវេលាច្រើន ប្រសិនបើពេលពិសោធពុំសូវមានពន្លឺព្រះអាទិត្យ ។

ការបកស្រាយ

ម្សៅមីនៅកក ស្អិតជាប់នឹងក្រដាសប្រោះ ខណៈពេលដែលទឹកអំបិលប្រាបតាមរន្ធនៃក្រដាសប្រោះ។ ម៉ូលេគុលក្រាមអំបិល (អង្គធាតុរលាយ)ដែលរលាយក្នុងទឹក (អង្គធាតុរលាយ)អាចឆ្លងកាត់ដោយសេរីតាមក្រដាសប្រោះ។ ប៉ុន្តែម៉ូលេគុលម្សៅមីដែលមានទំហំធំ និងមិនរលាយ នៅកកជាប់នឹងផ្ទៃក្រដាសប្រោះ។ ទឹកហូតចេញពីល្បាយទឹកអំបិល។ ប៉ុន្តែអំបិលមិនហូតទេ។ នៅពេលយើងយកអំបិលទៅហាលថ្ងៃ ភាគល្អិតនៃអំបិលនៅជាប់នឹងចង្ក្រាស្ទើរ ហើយបង្កើតបានជាក្រាមអំបិល។

សន្និដ្ឋាន

ដើម្បីញែកសារធាតុផ្សំចេញពីល្បាយ គេត្រូវប្រើវិធីច្រោះនិងរំហូត។ វិធីច្រោះ និងរំហូតជាវិធីញែកល្បាយ ដែលប្រើប្រាស់ក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ។



3.2.4 គូររូបដោយប្រើទឹកអំបិល

វត្ថុបំណង

ពន្យល់បានពីរំហូតនៃទឹកអំបិលតាមរយៈការគូរទឹកអំបិលលើក្រដាសពណ៌។

សម្ភារៈ

- អំបិល
- ក្រដាសពណ៌(ពណ៌កាន់តែចាស់កាន់តែល្អ)
- ទឹកក្ដៅឧណ្ហៗ
- ជក់លាបថ្នាំ
- កែវទឹក1
- ស្លាបព្រាកាហ្វេ1

សំណួរគន្លឹះ

តើគេអាចញែកអំបិលដែលរលាយចេញពីល្បាយស្មើសាច់បានយ៉ាងដូចម្តេច ?

ដំណើរការ

- ចាក់ទឹកក្ដៅឧណ្ហៗបន្តិចចូលក្នុងកែវទឹក។

- រំលាយអំបិលក្នុងកែវទឹក និងគូរល្បាយដោយប្រើជក់ រហូតដល់ក្លាយជាសូលុយស្យុងផ្អែក។
- ប្រើជក់ខាងលើសរសេរឃ្លា ឬ គូររូបអ្វីមួយលើក្រដាសពណ៌។
- ទុកក្រដាសពណ៌ឱ្យស្ងួតដោយដាក់ហាលថ្ងៃ (ប្រហែល5ទៅ10នាទីបើថ្ងៃក្ដៅល្អ)។

ការសង្កេត

- តើអ្នកសង្កេតឃើញអ្វីនៅលើផ្ទៃក្រដាសពណ៌?
- ហេតុអ្វីបានជាមានបាតុភូតនេះកើតឡើង?
- តើទឹកបាត់ទៅណា?

មានក្រាមអំបិលនៅលើផ្ទៃក្រដាសពណ៌។ ទឹកត្រូវបាត់ដោយសាររំហួត។



ការបកស្រាយ

សារធាតុមួយអាចប្តូរភាពរូបរបស់វាពីរាវ ទៅឧស្ម័នបាន។ នៅពេលទឹកទទួលបានកម្ដៅគ្រប់គ្រាន់ វានឹងក្លាយជាចំហាយទឹក ឬ ឧស្ម័ន។ នៅពេលទឹកហួត ក្រាមអំបិលតូចៗបន្សល់ទុកលើក្រដាសពណ៌ នូវស្នាមរូបភាព ដែលយើងបានគូរ។

សន្និដ្ឋាន

គេអាចញែកអង្គធាតុរឹងដែលរលាយចេញពីល្បាយស្មើសាច់បានតាមរយៈរំហួត ។
ឧទាហរណ៍៖ ការផលិតអំបិល ចេញពីទឹកសមុទ្រក្នុងស្រែអំបិល(ខេត្តកំពត)។

នៅពេលយើងធ្វើការងារដោយពាក់សម្លៀកបំពាក់ពណ៌ខ្មៅពេលបែកញើសហើយត្រូវកម្ដៅថ្ងៃនោះយើងសង្កេតឃើញមានក្រាមពណ៌សលើអាវ។ វាជាក្រាម អំបិល ។

ផ្នែកទី៤៖ ពិសោធន៍រូបវិទ្យាងាយៗ



1. កម្ដៅ និងរូបធាតុ

1.1 កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី5 ជំពូក4 មេរៀនទី1 បោះពុម្ពឆ្នាំ2012

1.2 ពិសោធន៍

1.2.1 ឥទ្ធិពលនៃកម្ដៅលើអង្គធាតុរាវ

វត្ថុបំណង

- វាស់សីតុណ្ហភាពបានត្រឹមត្រូវដោយប្រើទែរម៉ូម៉ែត
- ពន្យល់បានពីឥទ្ធិពលនៃកម្ដៅទៅលើអង្គធាតុរាវបានត្រឹមត្រូវតាមរយៈពិសោធន៍។

សម្ភារៈ

- សីតុណ្ហមាត្រ (ទែរម៉ូម៉ែត)
- កែវបេស៊ែរ
- ទឹកក្ដៅ
- ទឹកត្រជាក់

សំណួរគន្លឹះ

តើកម្ដៅមានឥទ្ធិពលយ៉ាងដូចម្តេចលើអង្គធាតុរាវក្នុងទែរម៉ូម៉ែត?

ដំណើរការ

- ចាក់ទឹកក្ដៅចូលក្នុងកែវបេស៊ែរមួយ និងទឹកត្រជាក់ក្នុងកែវមួយទៀត។
- វាស់កម្ដៅទឹកក្នុងកែវបេស៊ែរទាំងពីរ ដោយប្រើទែរម៉ូម៉ែត។

ការសង្កេត

តើមានអ្វីកើតឡើងចំពោះអង្គធាតុរាវក្នុងទែរម៉ូម៉ែត ?

នៅពេលសីតុណ្ហភាពកាន់តែខ្ពស់ អង្គធាតុរាវក្នុងទែរម៉ូម៉ែតលូតឡើងកាន់តែខ្ពស់។

ការបកស្រាយ

អង្គធាតុរាវក្នុងទែរម៉ូម៉ែត្រចល័តឡើងលើដោយសារវារីកមាឌពេលត្រូវកម្ដៅ។

សន្និដ្ឋាន

អង្គធាតុរាវរីកមាឌពេលត្រូវកម្ដៅ។

1.2.2 ឥទ្ធិពលនៃកម្ដៅលើឧស្ម័ន

វត្ថុបំណង

- បង្ហាញពីឥទ្ធិពលនៃកម្ដៅទៅលើឧស្ម័នបានត្រឹមត្រូវតាមរយៈពិសោធន៍។

សម្ភារៈ

សម្រាប់ក្រុមនីមួយៗ

- ដបកែវ (ស្ពីង) ឬ ដបស៊ីរ៉ូម
- ដីឥដ្ឋ (ដីឥដ្ឋក្មេងលេង)
- បំពង់បឺតថ្លា
- កន្សៃ
- ទឹក
- លក្ខណ៍ (មិនសូវចាំបាច់)

សំណួរគន្លឹះ

តើកម្ដៅមានឥទ្ធិពលដូចម្តេចលើឧស្ម័ន?

ដំណើរការ

- ចាក់ទឹកត្រឹមពាក់កណ្តាលដប បន្តក់លក្ខណ៍ បើមាន។
 - ប្រើកន្សៃដើម្បីចោះរន្ធនៅលើគម្របដប។
 - សិកបំពង់បឺតតាមរន្ធនោះ ប៉ុន្តែត្រូវធានាថាបំពង់បឺតមិនប៉ះបាតដប។
 - ប្រើដីឥដ្ឋដើម្បីបិទជុំវិញបំពង់បឺត និងរន្ធលើគម្របដបឱ្យជិតល្អ។
 - ត្រដុសដៃទាំងពីរឱ្យក្ដៅ រួចក្ដោប ផ្នែកខាងលើនៃដប(កុំសង្កត់ ឬច្របាច់ផ្ទៃដប)។
- កត់ត្រាអ្វីដែលកើតឡើងចំពោះអង្គធាតុរាវក្នុងបំពង់បឺត។



ការសង្កេត

អង្គធាតុរាវក្នុងបំពង់បឺតធ្វើចលនាឡើងលើ។

ការបកស្រាយ

កម្ដៅដៃធ្វើឱ្យខ្យល់ក្នុងដបក្ដៅ ហើយរីកមាឌ។ ហេតុនេះហើយទើបវារុញទឹកឡើងតាមបំពង់បឺត។

សន្និដ្ឋាន

ឧស្ម័នរីកមាឌពេលវាត្រូវកម្ដៅ។

1.2.3 ការចម្លងកម្ដៅ

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់បានពីការបញ្ជូនកម្ដៅ និងការចម្លងកម្ដៅបានច្បាស់លាស់តាមរយៈពិសោធន៍។

សម្ភារៈ

- កែវបេស៊ីរ2
- ទឹកក្ដៅ
- ទឹកត្រជាក់
- ប៊ឺរ
- កាំបិត2

សំណួរគន្លឹះ

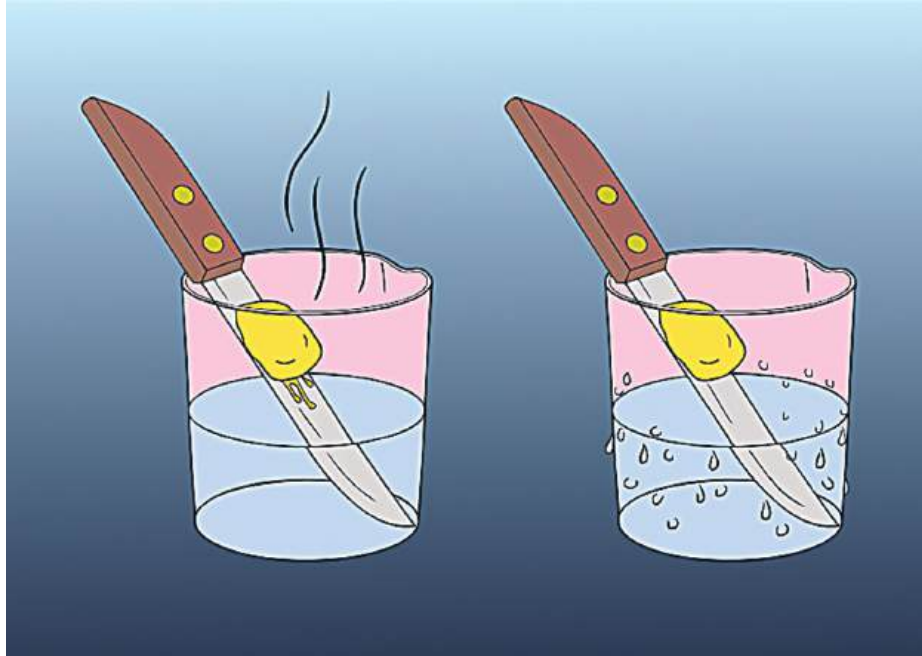
តើអង្គធាតុមួយបញ្ជូន និងចម្លងកម្ដៅទៅអង្គធាតុមួយទៀតបានយ៉ាងដូចម្ដេច?

ដំណើរការ

- ចាក់ទឹកក្ដៅចូលក្នុងកែវមួយ
- ចាក់ទឹកត្រជាក់ចូលក្នុងកែវមួយទៀត
- ដាក់ប៊ឺរលើផ្នែកខាងលើនៃផ្នែកកាំបិតទាំងពីរ
- យកកាំបិតមួយដាក់ក្នុងកែវទឹកក្ដៅ និងកាំបិតមួយទៀតដាក់ក្នុងកែវទឹកត្រជាក់ (មិនឱ្យប៊ឺរប៉ះទឹក)។

ការសង្កេត

- ប៊ែរលើកាំបិតដែលដាក់ក្នុងកែវទឹកក្ដៅរលាយ។



ការបកស្រាយ

ទឹកក្ដៅធ្វើឱ្យកាំបិតលោហៈឡើងក្ដៅ។ នៅពេលកាំបិតក្ដៅ ប៊ែរចាប់ផ្ដើមរលាយ។ នេះជា ឧទាហរណ៍នៃការបញ្ជូនកម្ដៅ។

សន្និដ្ឋាន

កម្ដៅត្រូវបានបញ្ជូនពីទឹកក្ដៅទៅកាំបិត ហើយបន្ទាប់មកបញ្ជូនពីកាំបិតទៅប៊ែរ ។ នេះជា ឧទាហរណ៍ នៃ ការបញ្ជូនកម្ដៅដែលគេហៅថាការចម្លងកម្ដៅ។

1.2.4 អង្គធាតុចម្លង និងអ៊ីសូឡង់៖

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់បានពីភាពខុសគ្នារវាងអង្គធាតុចម្លង និងអ៊ីសូឡង់បានត្រឹមត្រូវតាមរយៈពិសោធន៍

សម្ភារៈ

- ចង្ក្រានប្លាស្ទិក ឬ ចានដែលធន់នឹងកម្ដៅ
- ទឹក
- ចង្កឹះឈើ ឬ ស្លាបព្រាឈើ
- ចង្កឹះលោហៈ ឬ ស្លាបព្រាលោហៈ
- ចង្កឹះជ័រ ឬ ស្លាបព្រាជ័រ

- កែវបេស៊ីរ ឬ កែវអ៊ែរឡែន



សំណួរគន្លឹះ

តើលោហៈ និងប្លាស្ទិច ឬ ឈើមួយណាជាអង្គធាតុចម្លងកម្ដៅ? ហើយវាចម្លងដូចម្ដេច?

ដំណើរការ

- ដាំទឹកឱ្យពុះ រួចហើយចាក់វាចូលក្នុងកែវទឹក ឬកែវអ៊ែរឡែន។ ត្រូវប្រាកដថាកែវអាចធន់នឹងទឹកក្ដៅ។
- យកស្លាបព្រា ឬចង្កៀម ដែលធ្វើពីប្លាស្ទិច ឬឈើ និងវត្ថុផ្សេងទៀតដែលធ្វើពីលោហៈទៅដាក់ក្នុងកែវទឹកក្ដៅ រួចប៉ះវត្ថុទាំងនោះ ។
- ហេតុអ្វីបានជាយើងទទួលបានអារម្មណ៍ថាមានភាពខុសគ្នានៃកម្ដៅរវាងវត្ថុទាំងពីរ?

ការសង្កេត

វត្ថុធ្វើពីលោហៈនឹងឡើងក្ដៅលឿនជាងវត្ថុធ្វើពីប្លាស្ទិច ឬ ឈើ។

ការបកស្រាយ

កម្ដៅត្រូវបានបញ្ជូនតាមលោហៈបានលឿនជាងឈើ។ យើងនិយាយថាលោហៈជាអង្គធាតុចម្លងកម្ដៅបានល្អ ចំណែកឈើជាអ៊ីសូឡង់។



សន្និដ្ឋាន

ការចម្លងកម្ដៅជាការបញ្ជូនកម្ដៅរវាងវត្ថុដែលប៉ះគ្នាដោយផ្ទាល់។ កម្ដៅមានទំនោរចល័តពីទីតាំងដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ទៅទីតាំងដែលមានសីតុណ្ហភាពទាប។ ជាទូទៅ លោហៈជាអង្គធាតុចម្លងកម្ដៅបានល្អ។ រីឯឈើចម្លងកម្ដៅមិនបានល្អទេ ដូច្នេះគេហៅវាថាជាអ៊ីសូឡង់។

1.3 សកម្មភាពផ្សេងៗ

1.3.1 ការប្រើប្រាស់ទែរម៉ូម៉ែត

វត្ថុបំណង

ពន្យល់បានពីការប្រើប្រាស់ទែរម៉ូម៉ែតសម្រាប់វាស់សីតុណ្ហភាពបានត្រឹមត្រូវដោយអនុវត្តលើទែរម៉ូម៉ែតពិត។

សម្ភារៈ

- កែវបេស៊ែរ
- ទឹកដែលមានសីតុណ្ហភាពខុសគ្នា៖ ទឹកត្រជាក់ ទឹកក្នុងសីតុណ្ហភាពធម្មតា និងទឹកក្ដៅល្មម (មិនក្ដៅពេក)
- ទែរម៉ូម៉ែត

សំណួរគន្លឹះ

ដើម្បីវាស់សីតុណ្ហភាពឱ្យបានជាក់លាក់ តើយើងត្រូវប្រើឧបករណ៍អ្វី? ហើយប្រើប្រាស់ដូចម្តេច?

ដំណើរការ

- ចែកកែវបេស៊ែរដែលមានទឹកនៅសីតុណ្ហភាពខុសគ្នាដល់ក្រុមនីមួយៗ។
- ឱ្យសិស្សដាក់ម្រាមដៃចូលក្នុងកែវបេស៊ែរនីមួយៗ និងប៉ាន់ស្មានសីតុណ្ហភាព។ តើវាត្រឹមត្រូវច្បាស់លាស់ទេ? ហេតុអ្វី?
- បន្ទាប់មកឱ្យសិស្សដាក់ម្រាមដៃចូលក្នុងកែវទឹកត្រជាក់ និងមួយទៀតចូលក្នុងកែវទឹកក្ដៅល្មម។ ក្រោយពេលកន្លះនាទី ដាក់ម្រាមដៃទាំងពីរចូលក្នុងកែវបេស៊ែរទាំងពីរនោះម្តងទៀត។ តើអ្នកកត់សម្គាល់បានដូចម្តេចចំពោះសីតុណ្ហភាពទឹកនៅពេលនោះ? តើវាងាយស្រួលក្នុងការដឹងសីតុណ្ហភាពដែរ ឬ ទេ ដោយគ្រាន់តែប្រើម្រាមដៃរបស់អ្នក?
 - តើមានឧបករណ៍វាស់វែងណាដែលអាចជួយយើងបានដែរឬទេ? (ទែរម៉ូម៉ែត)

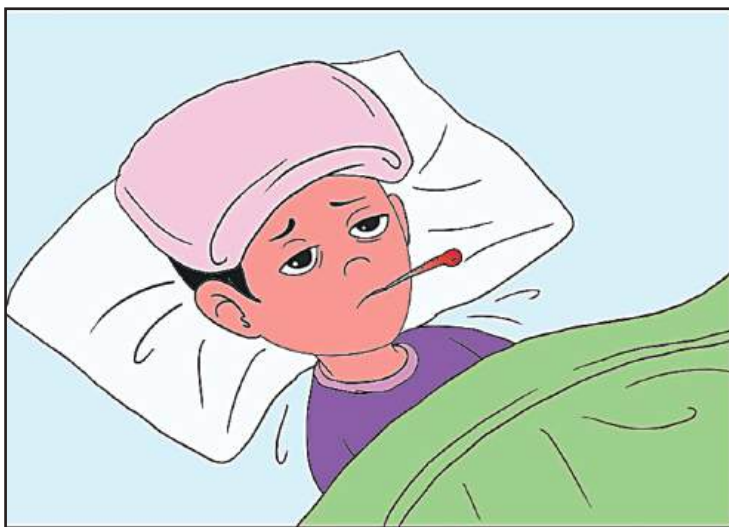
- ចែកទែរម៉ូម៉ែត្រដល់ក្រុមនីមួយៗ និងឱ្យគេពណ៌នាថាតើវាធ្វើឡើងពីអ្វីខ្លះ? (អំពូលកែវមានក្រិត និងលេខ ព្រមទាំងអង្គធាតុរាវ អាចជាបារត ឬ អាល់កុល)។
- ឱ្យសិស្សមើលខ្នាតដែលពួកគេប្រើ (សែលស៊ីស ឬ ផារិនហៃ) តើអ្នកសង្កេតទែរម៉ូម៉ែតដោយរបៀបណា? ភ្នែករបស់អ្នកគួរនៅត្រឹមកម្រិតដូចគ្នានឹងផ្ទៃខាងលើនៃអង្គធាតុរាវក្នុងអំពូល។ បើសិនជា សិស្សកាន់ វាក្នុងដៃ វានឹងមានឥទ្ធិពលដល់ការវាស់សីតុណ្ហភាព។ ហេតុនេះគេត្រូវកាន់ផ្នែកខាងចុង (ផ្នែកម្ខាង ទៀត)។

របៀបវាស់

- ឱ្យសិស្សវាស់សីតុណ្ហភាពកែវបេស៊ែរនីមួយៗដោយប្រើទែរម៉ូម៉ែត។
- សូមយកចិត្តទុកដាក់លើការក្រិតខុសគ្នាលើទែរម៉ូម៉ែត។
- ឱ្យសិស្សអនុវត្តការអានលេខលើទែរម៉ូម៉ែតដូចខាងក្រោម។

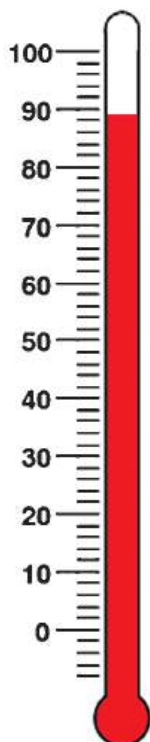
សន្និដ្ឋាន

ដើម្បីវាស់សីតុណ្ហភាពឱ្យបានជាក់លាក់ យើងត្រូវប្រើឧបករណ៍ទែរម៉ូម៉ែត។ ការមើលដោយជាក់ ភ្នែកត្រឹមតំនូសក្រិតនៃផ្ទៃខាងលើរបស់អង្គធាតុរាវក្នុងអំពូល។

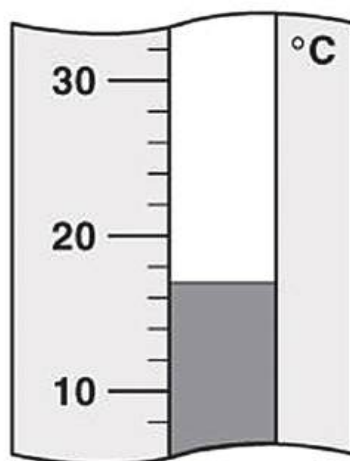




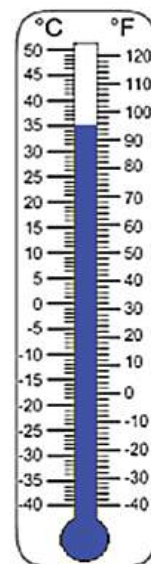
(12°C)



(88°C)



(17°C)



(35°C)

2. ចរន្តអគ្គិសនី

2.1 កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី៥ ជំពូក៤ មេរៀនទី៣ បោះពុម្ពឆ្នាំ២០១២

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី៦ ជំពូក៥ មេរៀនទី១៥ បោះពុម្ពឆ្នាំ២០១៣

2.2 គំរូតាង

2.2.1 គំរូតាងសៀគ្វីអគ្គិសនី

វត្ថុបំណង

- បង្ហាញពីរបៀបនៃលំហូរថាមពលអគ្គិសនីពីគោលវិជ្ជមានទៅគោលអវិជ្ជមាននៃថ្មពិល ឬ សៀគ្វីអគ្គិសនីបិទបានយ៉ាងច្បាស់លាស់តាមរយៈពិសោធន៍ជាក់ស្តែង។

សម្ភារៈ

- ខ្សែ (ខ្សែពួរសម្រាប់ហាលសម្លៀកបំពាក់គឺកាន់តែប្រសើរ)។
- សញ្ញាសម្គាល់ ឬ បណ្ណពាក្យថ្មពិល កុងតាក់ និងអំពូលភ្លើង។
- សម្ភារៈមួយឈុតសម្រាប់ក្រុមតូចនីមួយៗដើម្បីអង្កេតដែលមាន៖ ថ្មពិល ខ្សែចម្លងអគ្គិសនី មានស្រោមអ៊ីសូឡង់ពីរខ្សែ ដែលមានប្រវែង និងមុខកាត់ប៉ុនគ្នា កុងតាក់ និងអំពូលភ្លើង។

សំណួរគន្លឹះ

តើលំហូរថាមពលក្នុងសៀគ្វីអគ្គិសនីប្រព្រឹត្តទៅយ៉ាងដូចម្តេច?

ដំណើរការ



- ឱ្យសិស្សកាន់ចុងទាំងពីរនៃខ្សែភ្ជាប់គ្នាដើម្បីបង្កើតជារង្វង់ខ្សែចម្លងដែលអាចធ្វើបាន។ ចូរពន្យល់ថារង្វង់បិទជិតក្នុងដែរបស់គេនេះតំណាងឱ្យសៀគ្វីមួយ។
- បង្ហាញសិស្សថាខ្សែរបស់យើងមិនផ្លាស់ទីទេ យើងគ្មានលំហូរថាមពលឡើយ។ លើកទឹកចិត្តសិស្សឱ្យធ្វើការសន្និដ្ឋានពីការសង្កេតលើកមុន ថាតើសៀគ្វីត្រូវការអ្វីដើម្បីធ្វើឱ្យមានលំហូរថាមពល។ សិស្សខ្លះនឹងដឹងថាគេត្រូវការថ្មពិល ឬ ប្រភពថាមពលផ្សេងទៀត។
- នៅពេលសិស្សយល់ពីតម្រូវការចាំបាច់របស់ថ្មពិលហើយ ចូរបិទស្លាក“ថ្មពិល”ទៅលើសិស្សណាម្នាក់ដើម្បីឱ្យគាត់ក្លាយជាថ្មពិល។ ឱ្យសិស្សម្នាក់នោះទាញខ្សែខណៈពេលដែលសិស្សដទៃទៀតកាន់បន្ទូរខ្សែពួរ ដើម្បីឱ្យខ្សែពួរតភ្ជាប់ដែរបស់គេដោយមិនមានការរំខាន។ ឱ្យសិស្សបង្កើតសម្មតិកម្មពីមូលហេតុដែលបង្កឱ្យមានលំហូរចរន្ត (អេឡិចត្រុង) និងបង្កើតឱកាសសម្រាប់សិស្សក្នុងការពិភាក្សា

ដើម្បីជួយគ្រូវាយតម្លៃការយល់ដឹងរបស់សិស្សជាជំហានៗ។ តាមរយៈសកម្មភាពអាចឱ្យអ្នកដឹងពី ដំបូងថាសិស្ស(១) អាចដាក់ឈ្មោះប្រភពថាមពលដែលមានប៉ូតុងស្បែកសម្រាប់លំហូរ ថាមពល (២)យល់ថាសៀគ្វី បិទបំពេញលំហូរថាមពល។

- បង្ហាញពីគោលវិជ្ជមាន និងអវិជ្ជមាននៃថ្មពិល ឬ អាគុយ។ បង្ហាញរបៀបដែលចរន្តធ្វើដំណើរពីគោល វិជ្ជមាន ទៅគោលអវិជ្ជមាននៃថ្មពិល ឬ អាគុយ។
- បង្ហាញស្លាកសញ្ញាទៅសិស្សពីរនាក់បន្ថែមទៀត “កុងតាក់” និង“អំពូល”។ ឱ្យសិស្សដែលមានស្លាក ” “អំពូល” បើកភ្នែក និងមាត់ឱ្យធំតំណាងឱ្យអំពូលភ្លឺដោយសារខ្សែលំហូរថាមពល និងសៀគ្វីបិទ។ ប្តូរវេនក្នុងការដកអាគុយ/ថ្មពិលចេញ ឬ ឱ្យសិស្សដែលមានស្លាក “កុងតាក់” បើកកុងតាក់ (ដោយ ដកស្តុកចេញពីខ្សែ) ហើយសិស្សមានស្លាក “អំពូល” ត្រូវបិទមាត់ និងបិទភ្នែកដោយសារលំហូរ ថាមពលបានបញ្ឈប់ក្នុងសៀគ្វីបើក ឬ ដោយសារគ្មានប្រភពថាមពល។
- ផ្តល់សម្ភារៈមួយឈុតសម្រាប់ក្រុមតូចនីមួយៗដើម្បីសង្កេតដែលមាន៖ ថ្មពិល ខ្សែចម្លងអគ្គិសនីមាន ស្រោមអ៊ីសូឡង់ពីរខ្សែដែលមានប្រវែង និងមុខកាត់ប៉ុនគ្នា កុងតាក់ និងអំពូលភ្លើងឱ្យសិស្សធ្វើ ពិសោធន៍ ។

ការសង្កេត

អំពូលភ្លឺនៅពេលសៀគ្វីបិទ (ភ្ជាប់កុងតាក់) អំពូលមិនភ្លឺនៅពេលសៀគ្វីបើក (ផ្តាច់កុងតាក់)

បកស្រាយ

យើងត្រូវការសៀគ្វីពេញលេញមួយជំរុញឱ្យមានលំហូរថាមពល។ បើសិនសៀគ្វីត្រូវកាត់ផ្តាច់នៅត្រង់ ចំណុចណាមួយ វានឹងបញ្ឈប់លំហូរចរន្តភ្លាមៗ។ ក្នុងសៀគ្វីផ្ទុកពេញដោយអេឡិចត្រុង ហើយវាចាប់ផ្តើមមាន ចលនាក្នុងពេលដំណាលគ្នានៅពេលចាប់ផ្តើមមានលំហូរចរន្ត។ អេឡិចត្រុងមិនធ្វើដំណើរពីគោលម្ខាងនៃថ្មពិល ទេទៅខ្សែចម្លងទំនេរនោះទេ។

សន្និដ្ឋាន

អំពូលភ្លឺពីព្រោះសៀគ្វីមានលក្ខណៈពេញលេញ ដែលជំរុញឱ្យមានលំហូរថាមពលចាប់ផ្តើមចេញពីគោល វិជ្ជមានទៅគោលអវិជ្ជមាននៃថ្មពិល(ភ្ជាប់កុងតាក់) ។

2.3 ពិសោធន៍

2.3.1 អន្តរកម្មបន្ទុកអគ្គីសនី

កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី5 ជំពូក4 មេរៀនទី3 បោះពុម្ពឆ្នាំ2012

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់បានពីដំណើរដែលបង្កើតឱ្យមានអន្តរកម្មនៃបន្ទុកអគ្គីសនីបានត្រឹមត្រូវតាមរយៈពិសោធន៍។

សម្ភារៈ

- ប៉ោងប៉ោង
- ស្រោមដៃស្តើងធ្វើពីជាតិកៅស៊ូ
- សន្លឹកអាលុយមីញ៉ូម

សំណួរគន្លឹះ

តើអន្តរកម្មបន្ទុកអគ្គីសនីកើតឡើងយ៉ាងដូចម្តេច?

ដំណើរការ

- ឱ្យសិស្សកាត់សន្លឹកអាលុយមីញ៉ូមជាសរសៃល្អិតៗ
- ឱ្យសិស្សផ្គុំប៉ោងប៉ោង
- ពាក់ស្រោមដៃរួចត្រដុសជាមួយប៉ោងប៉ោង ហើយយកប៉ោងប៉ោងទៅដាក់ក្បែរសរសៃសន្លឹកអាលុយមីញ៉ូម។

ការសង្កេត

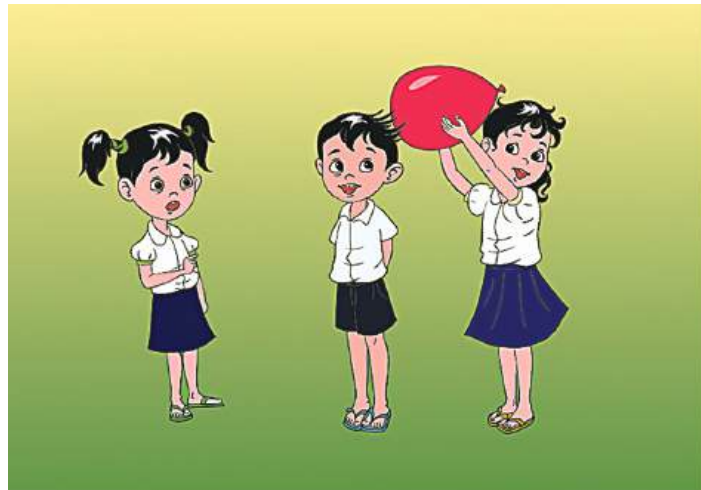
តើមានអ្វីកើតឡើងនៅពេលអ្នកយកប៉ោងប៉ោងដាក់ក្បែរសរសៃសន្លឹកអាលុយមីញ៉ូម?
(អ្នកឃើញសរសៃអាលុយមីញ៉ូមតោងជាប់នឹងប៉ោងប៉ោង)។

ការបកស្រាយ

- ពេលត្រដុសប៉ោងប៉ោងដោយស្រោមដៃធ្វើឱ្យប៉ោងប៉ោងមានបន្ទុកអវិជ្ជមាន ។ ពេលអ្នកត្រដុសប៉ោងប៉ោងអេឡិចត្រុងត្រូវបានបន្ថែមទៅលើប៉ោងប៉ោង។
- បន្ទាប់មកដាក់ប៉ោងប៉ោងនៅជិតសរសៃអាលុយមីញ៉ូម បន្ទុកផ្ទុយគ្នានឹងទាញគ្នាចូល។នៅពេលវា នៅជិតគ្នា អេឡិចត្រុងនឹងលោតចេញពីប៉ោងប៉ោងទៅសរសៃអាលុយមីញ៉ូមហើយបង្កើតឱ្យមាន ពន្លឺព្រាកកូចៗ។

សន្និដ្ឋាន

បន្ទុកអគ្គីសនីដែលមានសញ្ញាផ្ទុយគ្នាទាញគ្នាចូល ។



2.3.2 ខ្សែចម្លងអគ្គីសនី

កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី5 ជំពូក4 មេរៀនទី3 បោះពុម្ពឆ្នាំ2012

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់បានពីមូលហេតុដែលខ្សែចម្លងអគ្គីសនីត្រូវស្រាបដោយអ៊ីសូឡង់តាមរយៈសង្កេតលើខ្សែចម្លងពិត។

សម្ភារៈ

- ខ្សែភ្លើងទង់ដែងដែលមានស្រោបអ៊ីសូឡង់
- កូនកាំបិត ឬ កន្ត្រៃ

សំណួរគន្លឹះ

តើខ្សែចម្លងអគ្គិសនីធ្វើឡើងពីអ្វីខ្លះ? ហេតុអ្វី?

ដំណើរការ

ចែកខ្សែចម្លងអគ្គិសនីតាមក្រុមនីមួយៗរួចឱ្យគេចិតស្រាមវាចេញ។

ការសង្កេត

តើខ្សែចម្លងអគ្គិសនីធ្វើពីអ្វី? (លោហៈ និងជ័រឆ្នាស្ទិច)

ហេតុអ្វីបានជាគេស្រាបជ័រឆ្នាស្ទិចពីលើខ្សែចម្លង? (ការពារកុំឱ្យឆក់)

ការបកស្រាយ

លោហៈជាអង្គធាតុចម្លងដ៏ល្អ ដែលអាចឱ្យចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់បាន។ ស្រោម ឬ សំបកជ័រឆ្នាស្ទិចប្រើដើម្បីការពារគ្រោះថ្នាក់ផ្សេងៗដល់មនុស្ស ហើយវាដើរតួនាទីជាអ៊ីសូឡង់។

សន្និដ្ឋាន

ខ្សែចម្លងអគ្គិសនីធ្វើឡើងពីអង្គធាតុចម្លង(លូស ខ្សែទង់ដែង សំងួល...) ហើយស្រោបដោយអ៊ីសូឡង់ដើម្បីបង្ការគ្រោះថ្នាក់ផ្សេងៗនៅពេលប៉ះពាល់ខ្សែចម្លង(ឆក់...)។

2.3.3 សៀវភៅអគ្គិសនី៖ អង្គធាតុចម្លងអគ្គិសនី និងអ៊ីសូឡង់អគ្គិសនី

កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី5 ជំពូក4 មេរៀនទី3 បោះពុម្ពឆ្នាំ2012

វត្ថុបំណង

ពន្យល់ពីអង្គធាតុចម្លងអគ្គិសនី និងអ៊ីសូឡង់បានល្អតាមរយៈការពិសោធដោយៗ។

សម្ភារៈ

- ខ្សែចម្លងអគ្គិសនីទង់ដែងដែលមានអ៊ីសូឡង់ (ប្រវែង420ស.ម)
- កន្ត្រៃ
- ថ្មពិល1.5វ៉ុល
- អំពូលភ្លើង2
- ដង្កៀប2
- វត្ថុដែលអាចតេស្តបានដូចជា៖
 - បំណែកកែវ
 - ចង្កឹះឈើ ឬម៉ែកឈើ
 - សន្លឹកអាលុយមីញ៉ូម
 - ជ័រលុប
 - ដែកគោល
 - វ៉ិស
 - គម្របបិកធ្វើពីប្លាស្ទិច
 - បណ្តុលខ្មៅដែក(ធ្វើពីកាបូនក្រាភីត)
 - ប្រដាប់កៀបក្រដាស...។

សំណួរគន្លឹះ

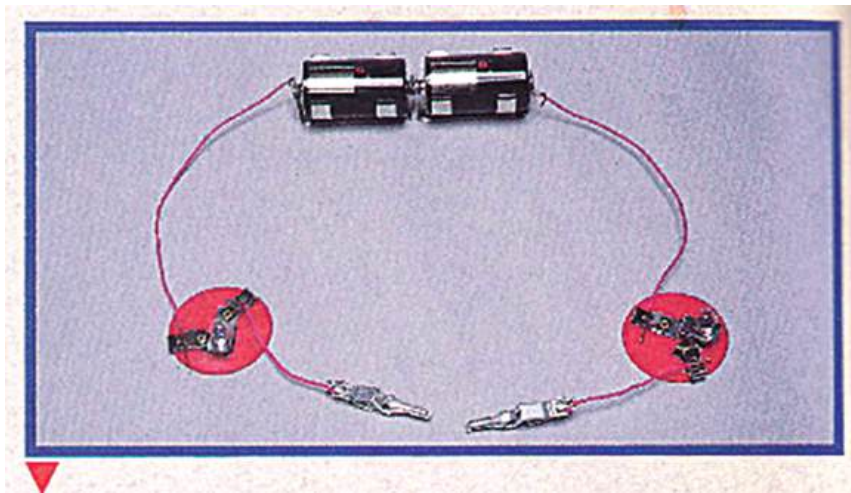
- តើយើងអាចដឹងថាអង្គធាតុមួយចម្លង ឬ មិនចម្លងអគ្គិសនីបានយ៉ាងដូចម្តេច?
- (អង្គធាតុដែលអាចឱ្យអគ្គិសនីឆ្លងកាត់បានហៅថាអ្វី?)
- (អង្គធាតុដែលមិនអាចឱ្យអគ្គិសនីឆ្លងកាត់បានហៅថាអ្វី?)

ដំណើរការ

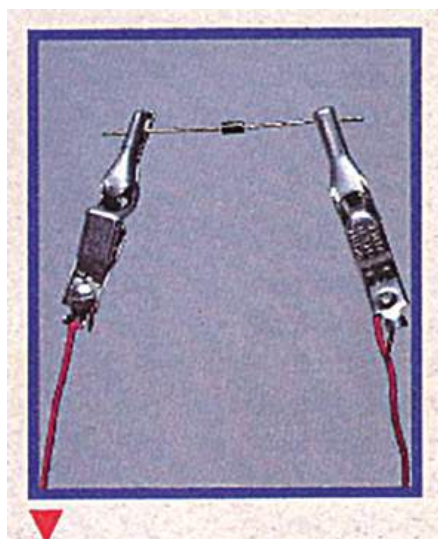
- ប្រាប់សិស្សពីសុវត្ថិភាពនៅពេលពិសោធន៍ជាមួយចរន្តអគ្គិសនី
 - សិស្សត្រូវធ្វើការដោយប្រុងប្រយ័ត្ន ចៀសវាងការមុតនឹងវត្ថុស្រួច។

ឧទាហរណ៍៖ ខ្សែចម្លងអគ្គិសនី

- សិស្សត្រូវធ្វើតាមលំនាំនៃការពិសោធន៍ និងមិនត្រូវប្រើប្រាស់បរិក្ខារអគ្គិសនីក្នុងគោលបំណងផ្សេងៗទៀតឡើយ។
- សិស្សត្រូវកាន់ថ្មពិលដោយប្រុងប្រយ័ត្នចៀសវាងការឆាបឆេះ ការផ្ទុះ ឬ ការបញ្ចេញសារធាតុពុល។
- ទោះក្នុងលក្ខខណ្ឌណាក៏ដោយ សិស្សមិនត្រូវដុតថ្មពិលឡើយ។



- បង្កើតសៀគ្វីសាមញ្ញដូចរូបខាងលើ។ ចិតស្រោមអ៊ីសូឡង់ប្រវែង 1 ស.មចេញពីខ្សែចម្លងអគ្គិសនីនៅចុងទាំងសងខាង។ ភ្ជាប់ខ្សែចម្លងទៅនឹងអំពូលភ្លើងនីមួយៗ រួចភ្ជាប់ខ្សែចម្លងម្ខាងទៀតទៅនឹងប៉ូលនីមួយៗនៃថ្មពិល។ (ដូចរូបខាងលើ)។



- ពិនិត្យមើលវត្ថុដែលត្រូវធ្វើតេស្ត។ តើវត្ថុណាខ្លះដែលអ្នកគិតថាធ្វើឱ្យអំពូលភ្លឺ? តើវត្ថុណាខ្លះដែលមិនអាចធ្វើឱ្យអំពូលភ្លឺបាន? ចូរសរសេរការទស្សន៍ទាយរបស់អ្នក។
- បន្ទាប់ពីទស្សន៍ទាយចប់ អ្នកអាចតេស្តវត្ថុទាំងនោះ ដោយដាក់ភ្ជាប់វត្ថុដែលត្រូវតេស្តក្នុងចន្លោះចុងទាំងពីរនៃខ្សែចម្លង(ដូចរូបខាងលើ)។

ការសង្កេត

វត្ថុដែលអាចតេស្ត	លទ្ធផល	
	អំពូលភ្លឺ	អំពូលមិនភ្លឺ
បំណែកកែវ		
ចង្កេះឈើ ឬមែកឈើ		
សន្លឹកអាលុយមីញ៉ូម		
ជ័រលុប		
ដែកគោល		
វីស		
គម្របបិកធ្វើពីប្លាស្ទិច		
បណ្តុលខ្មៅដែ(ធ្វើពីកាបូនក្រាភីត)		
ប្រដាប់កៀបក្រដាស(ដែក)		

ការបកស្រាយ

តាមរយៈការពិសោធន៍អង្គធាតុដែលធ្វើឱ្យអំពូលភ្លឺមាន ដែកគោល វីស សន្លឹកអាលុយមីញ៉ូម ប្រដាប់កៀបក្រដាស និងកាបូនក្រាភីត។ អង្គធាតុទាំងនេះជាអង្គធាតុចម្លងចរន្តអគ្គិសនី។ អង្គធាតុដូចជាឈើ បំណែកកែវ គម្របបិកប្លាស្ទិច ជ័រលុបមិនធ្វើឱ្យអំពូលភ្លឺទេ។ ដូច្នេះវាជាអ៊ីសូឡង់។

សន្និដ្ឋាន

អង្គធាតុចម្លងគឺជាអង្គធាតុដែលអាចឱ្យចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់បាន ក្នុងនោះលោហៈជាអង្គធាតុចម្លងអគ្គិសនីបានល្អជាងគេ ចំណែកឯអ៊ីសូឡង់មិនអាចឱ្យចរន្តអគ្គិសនីឆ្លងកាត់បានទេ។

2.3.4 សៀវភៅអគ្គិសនី៖ តជាសេរី និងខ្មែង

កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី6 ជំពូក5 មេរៀនទី15 បោះពុម្ពឆ្នាំ2013

វត្ថុបំណង

- ពិសោធសាមញ្ញៗដោយប្រើថ្នពិលដើម្បីបង្ហាញពីសៀវភៅអគ្គិសនី
- បង្ហាញថាសៀវភៅអគ្គិសនីត្រូវការផ្លូវរបស់វាដ៏ពេញលេញ។

សម្ភារៈ

- ថ្នពិល1.5វ៉ុលចំនួន2
- អំពូលភ្លើង2
- តំណភ្ជាប់អំពូលភ្លើង2
- ខ្សែចម្លងអគ្គិសនីដែលមានស្រោបអ៊ីសូឡង់ប្រវែង20ស.មចំនួន6ខ្សែ
- កន្ត្រៃ ឬកាំបិតចិតខ្សែភ្លើង

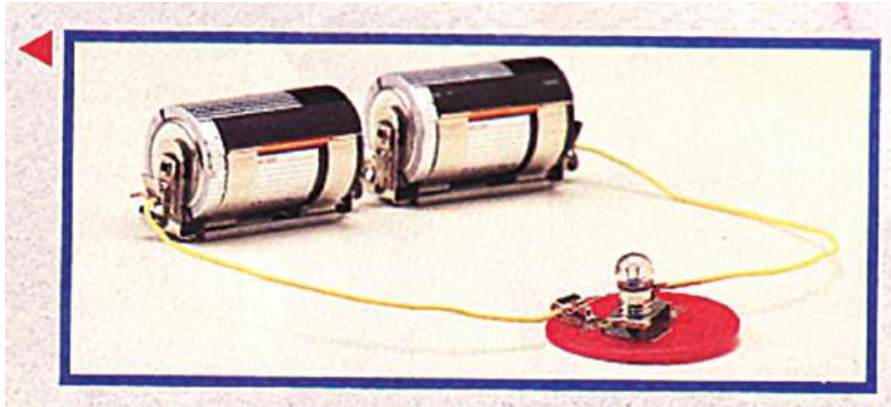
សំណួរគន្លឹះ

តើបង្កើនសៀវភៅអគ្គិសនីណាដែលធ្វើឱ្យអំពូលភ្លើងជាង?

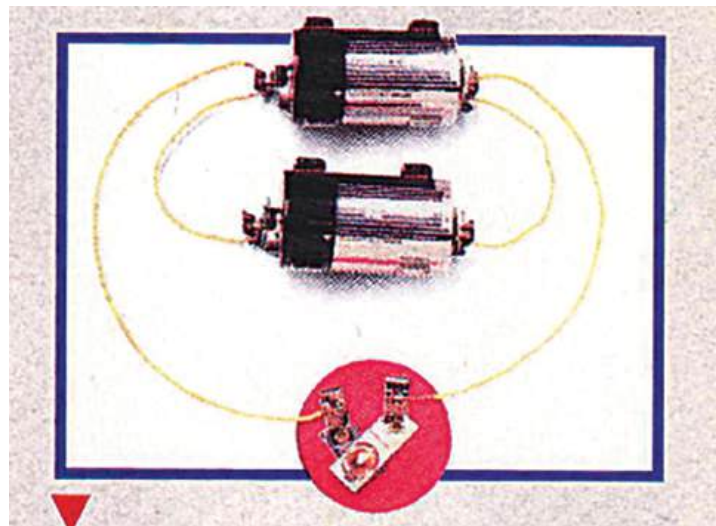
ដំណើរការ

ក. សៀវភៅដែលមានជនិតាអគ្គិសនីតជាសេរី និងតជាខ្មែង

- ប្រាប់សិស្សពីសុវត្ថិភាពក្នុងការប្រើប្រាស់ថ្នពិល
 - o តម្លើងសៀវភៅ“ក”ដោយប្រើថ្នពិលទាំងពីរ និងអំពូលមួយដូចបង្ហាញក្នុងរូបភាព។
 - សង្កេតភាពភ្លឺរបស់អំពូល។



- តម្លើងសៀគ្វីអគ្គិសនី“ខ”ដោយប្រើថ្មពិលទាំងពីរ និងអំពូលភ្លើងមួយដូចបង្ហាញក្នុងរូបភាព។ សង្កេតភាពភ្លឺរបស់អំពូល។



ការសង្កេត

អំពូលរូប(ក)ភ្លឺជាងអំពូលរូប(ខ)។

ការបកស្រាយ

ជនិតាអគ្គិសនីដែលមានតែមួយផ្លូវហៅថាបង្គំជនិតាជាសេរី។ បើសិនផ្លូវមួយត្រូវបានរាំងខ្ទប់ភាគល្អិត(អេឡិចត្រុង)នឹងមិនអាចឆ្លងកាត់តាមសៀគ្វីបានទៀតទេ។

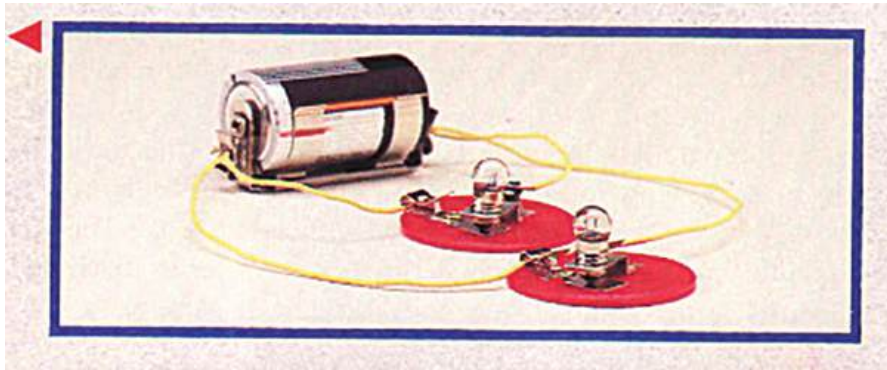
ជនិតាអគ្គិសនីដែលមានច្រើនជាងមួយផ្លូវ ហៅថាបង្គំជនិតាជាខ្មែង។ បើសិនផ្លូវមួយត្រូវបានរាំងខ្ទប់ភាគល្អិតដែលបញ្ជូនថាមពល(អេឡិចត្រុង)អាចហូរកាត់តាមផ្លូវផ្សេងទៀត។

- **សន្និដ្ឋាន** ក្នុងសៀគ្វីដែលមានជនិតាអគ្គិសនីតជាសេរីអំពូលភ្លឺខ្លាំង។

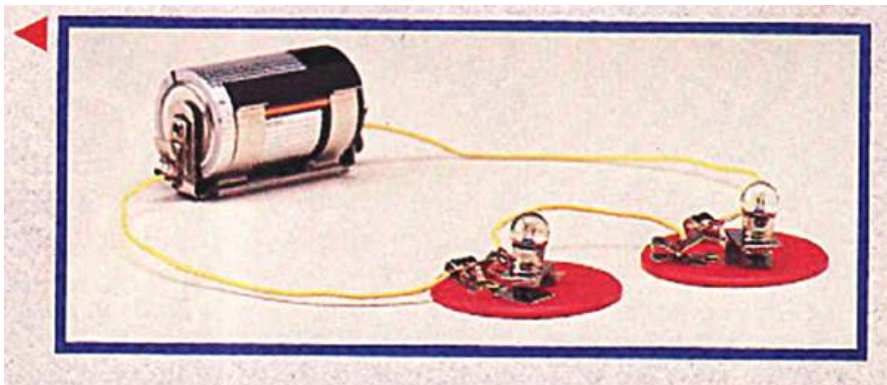
- ក្នុងសៀត្រីដែលមានជនិតាអគ្គិសនីតជាខ្លែងអំពូលភ្លឺធម្មតា។

ខ.សៀត្រីដែលមានគ្រឿងទទួលអគ្គិសនីតជាស៊េរី និងតជាខ្លែង

- តម្លើងសៀត្រី “គ” ដោយប្រើអំពូលភ្លើងពីរ និងថ្មពិលមួយដូចបង្ហាញក្នុងរូបភាព។
កត់ត្រាការសង្កេត។ បន្ទាប់មកដកអំពូលមួយចេញកត់ត្រាការសង្កេតម្តងទៀត។



- តម្លើងសៀត្រី “ឃ” ដោយប្រើអំពូលភ្លើងពីរ និងថ្មពិលមួយដូចបង្ហាញក្នុងរូបភាពកត់ត្រាការសង្កេត។ បន្ទាប់មកដកអំពូលមួយចេញ កត់ត្រាការសង្កេតម្តងទៀត។



ការសង្កេត

- អំពូលរូប(ឃ) ភ្លឺជាងរូប(គ)
- ក្នុងរូប(គ) ពេលយើងដកអំពូលមួយចេញ អំពូលមួយទៀតមិនភ្លឺទេ។
- ក្នុងរូប(ឃ) ពេលយើងដកអំពូលមួយចេញ អំពូលមួយទៀតនៅតែភ្លឺ។

ការបកស្រាយ

- បង្កុំគ្រឿងទទួលអគ្គិសនីដែលមានតែមួយផ្លូវហៅថាបង្កុំគ្រឿងទទួលតជាសេរី។
បើសិនផ្លូវមួយនោះត្រូវបានរាំងខ្ទប់ភាគល្អិត(អេឡិចត្រុង)នឹងមិនអាចឆ្លងកាត់បានទេ។
- បង្កុំគ្រឿងទទួលតជាខ្មែង អំពូលភ្លើងជាងបង្កុំគ្រឿងទទួលតជាសេរី ព្រោះបង្កុំគ្រឿងទទួល តជាខ្មែង កម្លាំងអគ្គិសនីនៃប្រភពស្មើនឹងកម្លាំងអគ្គិសនីចលករនីមួយៗនៅក្នុងខ្មែងនៃគ្រឿងទទួល។
- បង្កុំគ្រឿងទទួលអគ្គិសនីដែលមានច្រើនជាងមួយផ្លូវ ហៅថាបង្កុំគ្រឿងទទួលតជាខ្មែង។
បើសិនផ្លូវមួយត្រូវបានរាំងខ្ទប់ ភាគល្អិតដែលបញ្ជូនថាមពល(អេឡិចត្រុង)
អាចហូរកាត់តាមផ្លូវផ្សេងទៀត។

សន្និដ្ឋាន

ក្នុងសៀគ្វីអគ្គិសនីដែលមានអំពូលភ្លើងតជាខ្មែង នៅពេលអំពូលមួយរលត់ អំពូលផ្សេងទៀតនៅតែភ្លើងដដែល។ ប៉ុន្តែក្នុងសៀគ្វីអគ្គិសនីដែលមានអំពូលភ្លើងតជាសេរី នៅពេលអំពូលមួយរលត់ អំពូលផ្សេងទៀតមិនភ្លើងទេ។ អំពូលដែលតជាសេរីមិនភ្លើងដូចអំពូលតជាខ្មែងទេ។

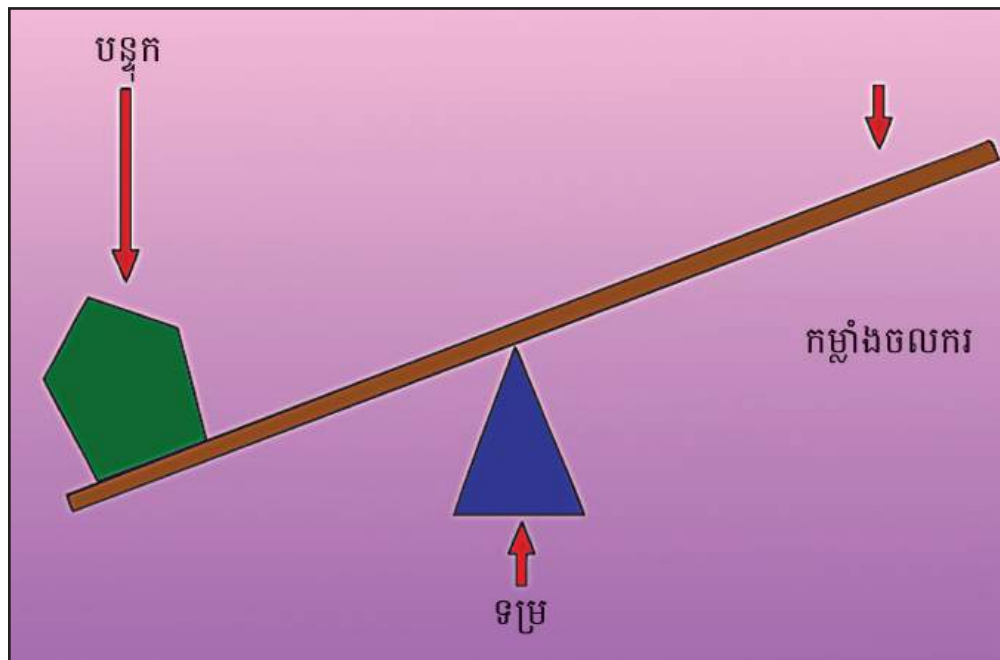
3. ឃ្លាស់

3.1 កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី4 ជំពូក3 មេរៀនទី3 បោះពុម្ពឆ្នាំ2013

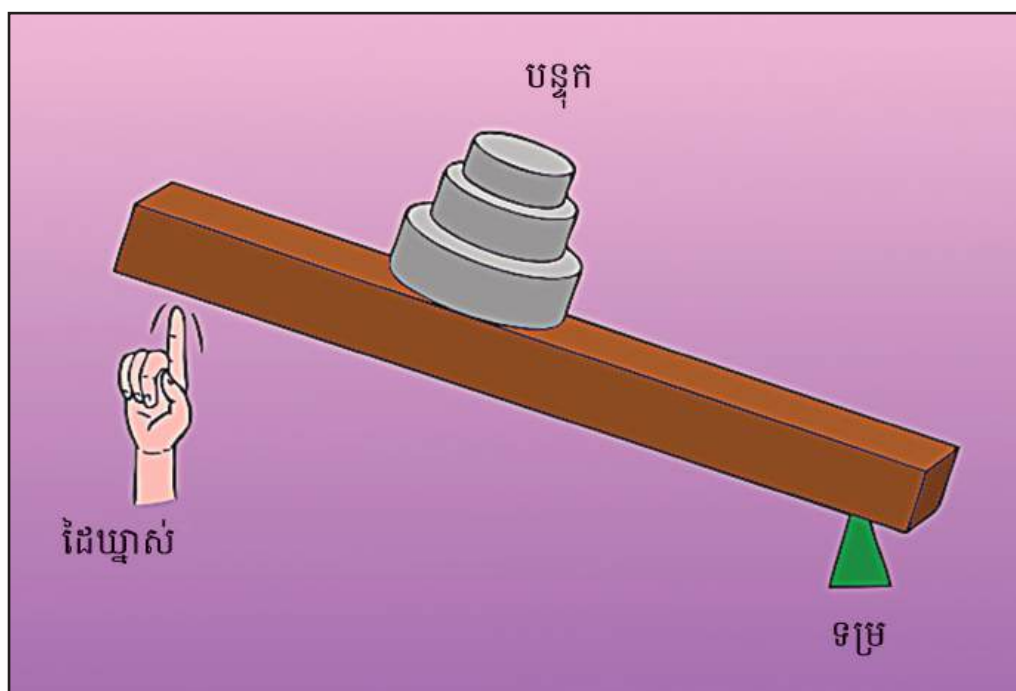
3.2 គំរូតាង

ឃ្លាស់ប្រភេទទី១



ឯកសារយោង: museum of science and industry

ឃ្លាស់ប្រភេទទី២



ឯកសារយោង: Sinauer

3.3 ពិសោធន៍

3.3.1 វិធីងាយស្រួលក្នុងការបើកទ្វារ

វត្ថុបំណង

- អនុវត្តពីរបៀបផ្លាស់ប្តូរប្រវែងដៃឃ្នាស់

សម្ភារៈ

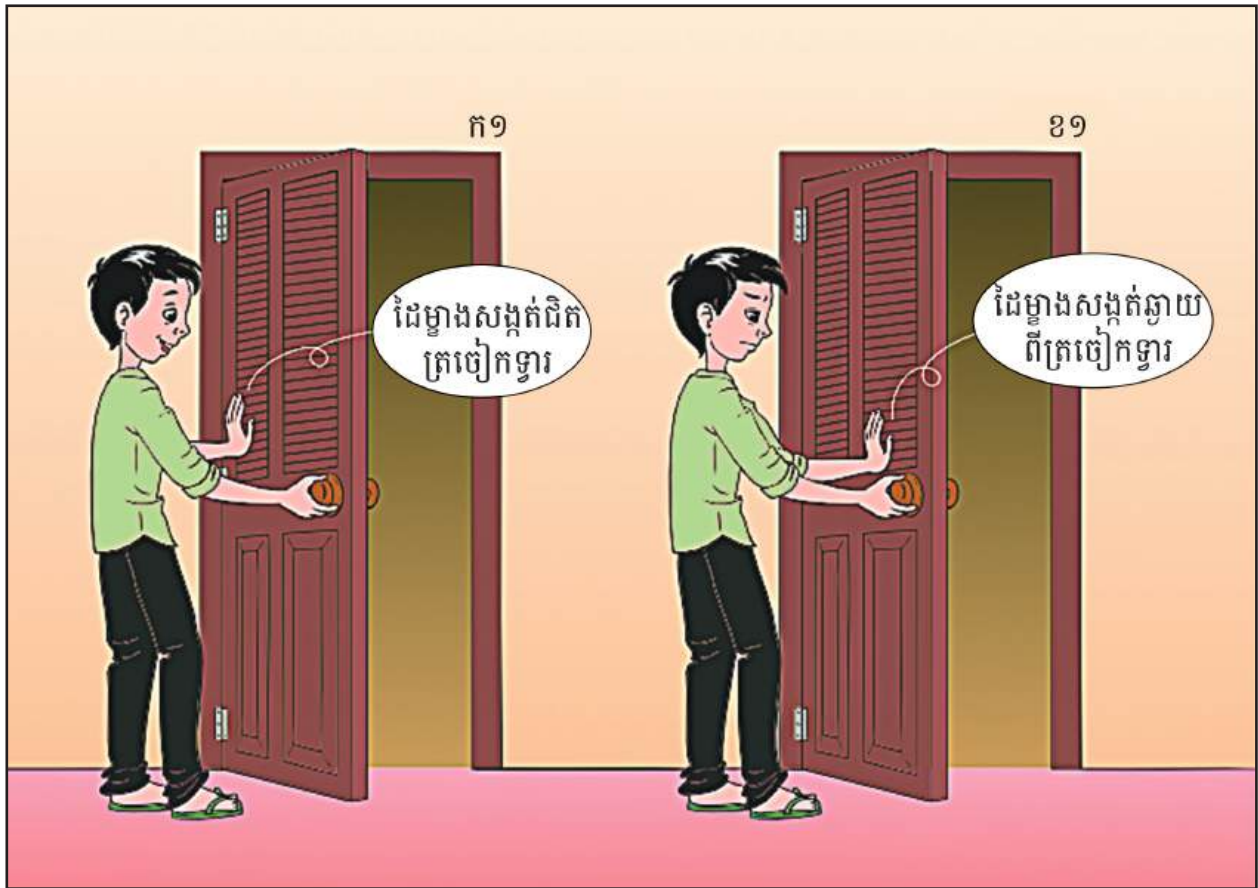
- ទ្វារ

សំណួរគន្លឹះ

តើយើងត្រូវប្រើកម្លាំងទប់នៅត្រង់ណាដើម្បីងាយបើកទ្វារ?

ដំណើរការ

- ដំបូងបើកទ្វារតាមវិធីដែលអ្នកតែងតែប្រើ។
- បន្ទាប់មកបើកទ្វារដោយសង្កត់លើវា(ដោយដៃម្ខាងសង្កត់ក្បែរត្រចៀកទ្វារ និងដៃម្ខាងទៀតទាញទ្វារបើក) ដូចរូប “ក1”។
- ចុងក្រោយបើកទ្វារដោយសង្កត់លើផ្នែកនៃទ្វារដែលមានទីតាំងឆ្ងាយពីត្រចៀកទ្វារបំផុត (ដូចរូប “ខ1”។

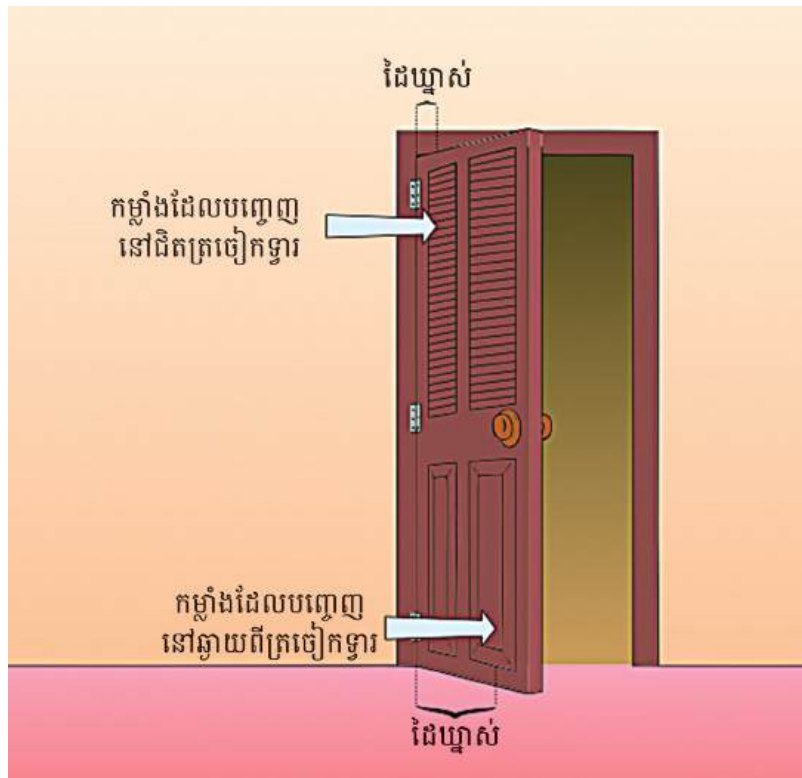


ការសង្កេត

- រូបភាព“ខ១” ងាយស្រួលក្នុងការបើកទ្វារ។

ការបកស្រាយ

ទ្វារជាឧទាហរណ៍នៃប្រភេទឃ្លាស់ទី២ក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ។ កាលណាប្រវែងដៃឃ្លាស់កាន់តែវែង យើងប្រើកម្លាំងកាន់តែតិច។



សន្និដ្ឋាន

កាលណាប្រវែងដៃឃ្លាស់កាន់តែវែង យើងប្រើកម្លាំងកាន់តែតិច។

3.3.2 កម្លាំងនៃការប្រើឃ្លាស់

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់បានពីកម្លាំងនៃការប្រើប្រាស់ឃ្លាស់តាមរយៈការពិសោធជាក់ស្តែង។

សម្ភារៈ

- បំពង់ទឹក ឬ ដំបងឈើប្រវែង 1.20m

សំណួរគន្លឹះ

តើយើងត្រូវឈរដូចម្តេច ដើម្បីងាយស្រួលរុញ ឬ លើកវត្ថុធ្ងន់ៗ?

ដំណើរការ

- បែងចែកសិស្សជាក្រុម។
- ក្រុមនីមួយៗជ្រើសរើសសិស្ស២នាក់មកចូលរួមធ្វើពិសោធន៍។ សូមគិតពីតុល្យភាពយេនឌ័រ។
- សិស្សទាំង២ឈរទល់មុខគ្នា ហើយកាន់បំពង់ទីប ឬ ដំបងឈើ។



- សិស្សម្នាក់ត្រូវកាន់បំពង់ទីប ឬ ដំបងឈើដោយដាក់ដៃគាត់ឱ្យត្រង់ ហើយម្នាក់ទៀតកាន់បំពង់ទីប ឬ ដំបងឈើដោយបត់ដៃរបស់គាត់។
- នៅពេលតំណាងក្រុមរាប់ដល់៣ សិស្សទាំងពីរចាប់ផ្តើមរុញ ដោយព្យាយាមប្រើកម្លាំង យកឈ្នះ រៀងៗខ្លួន។ សិស្សដែលដៃរបស់គាត់លាត្រង់ មិនអនុញ្ញាតឱ្យបត់ដៃទោះក្នុងកាលៈទេសៈណាក៏ដោយ ចំណែកសិស្សម្នាក់ទៀតអាចបត់ ឬ លាដៃបាន។

ការសង្កេត

សិស្សដែលត្រូវបានអនុញ្ញាតឱ្យបត់ដៃមានកម្លាំងខ្លាំងជាង និងអាចរុញ សិស្សម្នាក់ទៀតឱ្យថយក្រោយបាន។

ការបកស្រាយ

នៅពេលអ្នកឈរនៅជិតកម្លាំងទប់ហើយបត់ដៃ មានន័យថាអ្នកប្រើឃ្លាស់។ ការធ្វើបែបនេះ អ្នកអាចបង្កើនកម្លាំងបានធំជាងមុន ទោះបីជាអ្នកបញ្ចេញកម្លាំងតិចក៏ដោយ។

សន្និដ្ឋាន

ដែលបង្កជាឧទាហរណ៍នៃឃ្លាសម្រាប់ប្រភេទប្រើក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ។

3.3.3 វិធីងាយៗក្នុងការលើកវត្ថុ

វត្ថុបំណង

- បង្ហាញបានពីកម្លាំងនៃការផ្លាស់ប្តូរប្រវែងដៃឃ្លាស ទីតាំងរបស់អ័ក្សទម្រ និងវិធីដែលកម្លាំងតូចអាចលើកវត្ថុធ្ងន់ៗបាន។

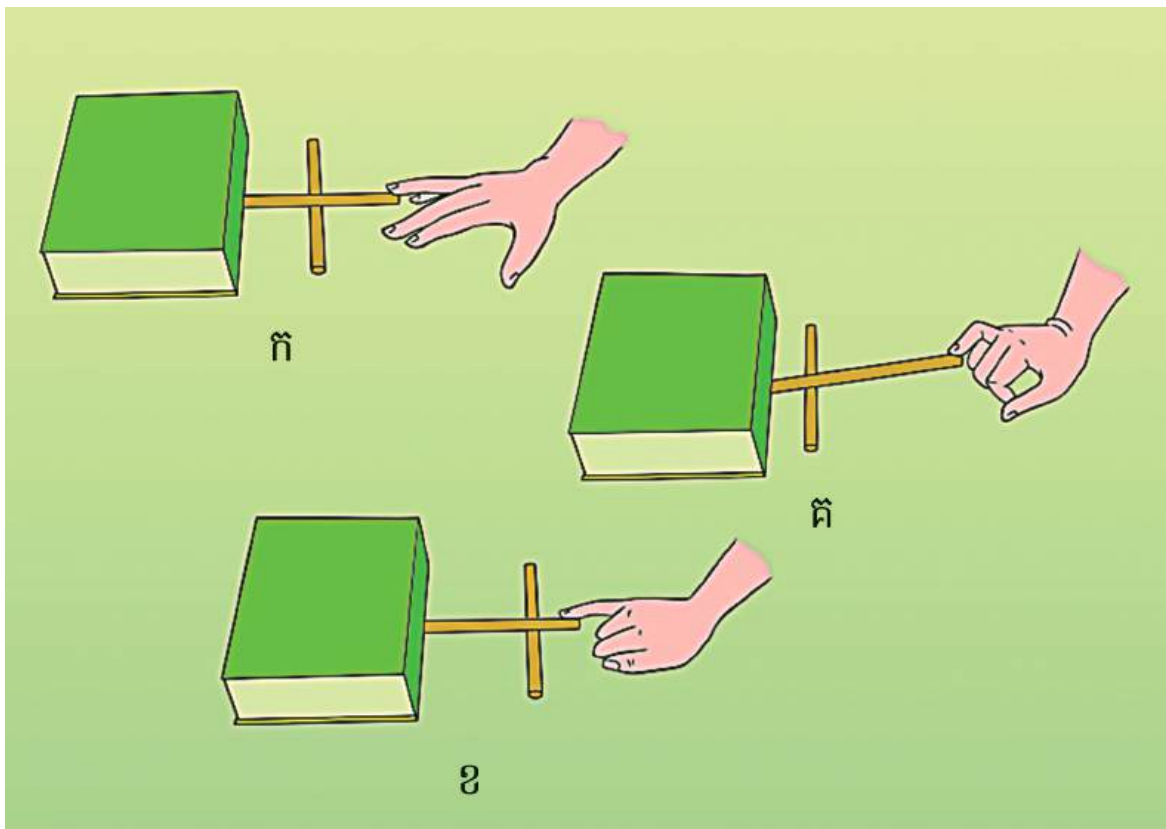
សម្ភារៈ

- ខ្មៅដៃមិនទាន់ចិត្ត 2 ដើម
- សៀវភៅធ្ងន់ (ច្រើនក្បាល) ឬ វត្ថុធ្ងន់
- ស្ពុត

សំណួរគន្លឹះ

តើយើងគួរប្រើសេរីស និងរៀបចំឃ្លាសបែបណា ដើម្បីងាយស្រួលក្នុងការរំកិលវត្ថុធ្ងន់ៗ?

ដំណើរការ



- រូប ក៖ ដាក់ទម្រនៅត្រង់ពាក់កណ្តាលនៃប្រវែងដងឃ្មាស់ ឬ ត្រង់ចំណុចប្រមាណជា 1/2 នៃប្រវែងដងឃ្មាស់
- រូប ខ៖ រំកិលទម្រទៅឆ្ងាយពីវត្ថុ ដែលមានចម្ងាយប្រមាណជា 3/4 ពីវត្ថុ
- រូប គ៖ រំកិលទម្រទៅជិតវត្ថុ ប្រមាណជា 1/4 ពីវត្ថុ
- ចូរសង្កេតរូបខាងលើ។ តើវិធីណាមួយដែលអ្នកគិតថាងាយជាងគេបំផុតក្នុងការលើកសៀវភៅ ធ្ងន់?

ការសង្កេត

- វិធីងាយស្រួលជាងគេក្នុងការលើកសៀវភៅគឺរូប គ

ការបកស្រាយ

ឃ្មាស់ធ្វើឱ្យអ្នកកាន់តែងាយស្រួលក្នុងការលើកវត្ថុ នៅពេលប្រវែងដៃឃ្មាស់កាន់តែវែង និងអ័ក្សទម្រនៅជិតកម្លាំងទប់ ប៉ុន្តែយើងកាន់តែលំបាកក្នុងការលើកវត្ថុ នៅពេលដែលអ័ក្សទម្រនៅកាន់តែឆ្ងាយពីកម្លាំងទប់ ព្រោះវាធ្វើអោយប្រវែងដៃឃ្មាស់កាន់តែខ្លី។

សន្និដ្ឋាន

ការលើក ឬ រំកិលវត្ថុដែលធ្ងន់ដោយប្រើឃ្មាស់គឺអាស្រ័យទៅនឹងទីតាំងនៃជើងទម្រ។ កាលណាយើងដាក់ជើងទម្រកាន់តែជិតវត្ថុ យើងកាន់ងាយស្រួលរំកិល ឬ លើកវត្ថុដែលធ្ងន់នោះ។

3.4 ឃ្មាស់ផ្សេងៗ

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់បានពីឃ្មាស់ផ្សេងៗ ដែលប្រើប្រាស់ក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃបានត្រឹមត្រូវដោយសង្កេតលើឧបករណ៍ជាក់ស្តែង។

សម្ភារៈ



រទេះរុញ



ក្រដាស



កន្ត្រៃ



ដប



ប្រដាប់កឹប



ពិល



កន្ត្រៃកាត់ក្រចក



ប្រដាប់គាស់តម្របដប

សំណួរគន្លឹះ

តើសម្ភារៈទាំងអស់នេះ ណាខ្លះជាឃ្លាស់? ព្រោះអ្វី?

ដំណើរការ

- បែងចែកសិស្សតាមក្រុមដែលមានសមាជិកប្រហែល៦នាក់ មានប្រុស និងស្រីលាយគ្នា។
- ចែករូបភាពឱ្យក្រុមនីមួយៗ។
- ក្រុមនីមួយៗពិភាក្សាទៅលើសំណួរគន្លឹះ។
- ឱ្យតំណាងក្រុមនីមួយៗឡើងរាយការណ៍ ។ (ក្នុងការជ្រើសរើសតំណាងក្រុមរាយការណ៍ គួរព្យាយាមធ្វើឱ្យមានតុល្យភាពរវាងសិស្សប្រុស និងសិស្សស្រី) ។

សង្កេត

- រទេះរុញ កន្ត្រៃ ប្រដាប់កិប កន្ត្រៃកាត់ក្រចក ប្រដាប់គាស់គម្របដបគឺជាឃ្លាស់។
- ក្រដាសអនាម័យ ដប ពិល គឺមិនមែនជាឃ្លាស់។

ការបកស្រាយ

- រទេះរុញ កន្ត្រៃ ប្រដាប់កិប កន្ត្រៃកាត់ក្រចក ប្រដាប់គាស់គម្របដបជាឃ្លាស់ ព្រោះវត្ថុទាំងនេះមានកម្លាំងទប់ ចំណុចទម្រ និងដៃឃ្លាស់ចលករ ។

សន្និដ្ឋាន

សម្ភារៈទាំងឡាយណាដែលមាន ចំណុចទម្រ ដៃឃ្លាស់កម្លាំងទប់ និងដៃឃ្លាស់ចលករ ហៅថាឃ្លាស់។

4. កម្លាំងកកិត

4.1 កម្មវិធីសិក្សា

សៀវភៅវិទ្យាសាស្ត្រអនុវត្ត ថ្នាក់ទី5 ជំពូក4 មេរៀនទី2 បោះពុម្ពឆ្នាំ2012

4.2 ពិសោធន៍

4.2.1 ការកាត់បន្ថយកម្លាំងកកិត

វត្ថុបំណង

- ពន្យល់ពីវិធីដែលអាចកាត់បន្ថយកម្លាំងកកិតបានត្រឹមត្រូវ។

សម្ភារៈ

- ទីជម្រាល (ប្លង់ទេរ)
- សៀវភៅ
- ចង្កឹះ
- ក្តារបន្ទះ
- កន្ត្រៃ ឬកាំបិត
- ស្នូលដុំក្រដាសអនាម័យ

សំណួរគន្លឹះ

តើគេត្រូវធ្វើដូចម្តេចដើម្បីកាត់បន្ថយកម្លាំងកកិត?

ដំណើរការ

- ដាក់សៀវភៅលើចុងទីជម្រាល រួចហើយរុញវាចុះបន្តិច។ ឱ្យសិស្សសង្កេតថាការធ្វើចលនារបស់សៀវភៅមានលក្ខណៈលំបាកដោយសារកម្លាំងកកិត (ពិសោធន៍ទី១)។
- ឱ្យសិស្សក្នុងក្រុមធ្វើព្យុះគំនិតស្វែងរកវិធីដែលអាចកាត់បន្ថយកម្លាំងកកិត (ឧទាហរណ៍៖ កង់ រនេល ប្រេង)។
- បន្ទាប់ពីសកម្មភាពព្យុះគំនិត ក្រុមនីមួយៗចាប់ផ្តើមអនុវត្តជាមួយសៀវភៅ ដើម្បីកាត់បន្ថយកម្លាំងកកិត។ សិស្សអាចប្រើបន្ទះក្តារ និងចង្កឹះដើម្បីបង្កើតជាកង់។
- ក្រុមនីមួយៗផ្ទៀងផ្ទាត់ពីការកាត់បន្ថយកម្លាំងកកិតនៅលើទីជម្រាលរបស់ខ្លួន (ពិសោធន៍ទី២)។

- ឱ្យសិស្សរកសម្ភារៈប្រើប្រាស់ក្នុងជីវភាពរស់នៅប្រចាំថ្ងៃ ដែលកាត់បន្ថយភាពកកិត(ឧទាហរណ៍៖ កង់ រថយន្ត ...)។



ការសង្កេត

ក្នុងពិសោធន៍ទី១ សៀវភៅពិបាកធ្វើចលនា ប៉ុន្តែក្នុងពិសោធន៍ទី២ សៀវភៅងាយធ្វើចលនាចុះតាមទីជម្រាល។

ការបកស្រាយ

ក្នុងពិសោធន៍ទី២ កម្លាំងកកិតត្រូវកាត់បន្ថយដោយសារការប្រើកង់ រទេល ឬ ប្រេងរំអិល។

សន្និដ្ឋាន

ដើម្បីកាត់បន្ថយកម្លាំងកកិតគេប្រើកង់ ឬ រទេល ឬ ប្រេងរំអិល កងឃ្លី (ប៉ាដាង) ...។

ឯកសារយោង

- 7-Themes.com. Website: <http://7-themes.com/6883485-sea-waves-wallpapers.html> (access: 13 March 2015)
- Ardley N. (2006): 101 great science experiments: DK Publishing, Inc: New York
- Barbara A. Crawford. (2007). *Learning to Teach Science as Inquiry in the Rough and Tumble of Practice*. JOURNAL OF RESEARCH IN SCIENCE TEACHING. VOL. 44, PP. 613–642
- Barbara Neuby. (2010). *Inquiry Teaching in the College Classroom*. The Journal of Effective Teaching, Vol. 10, No. 1. Kennesaw State University, Kennesaw: Georgia.
- BBC.Website:
http://www.bbc.co.uk/bitesize/ks3/science/chemical_material_behaviour/behaviour_of_matter/revision/2/ (access: 13 March 2015)
- Broken Mindset. Website: <http://brokenmindset.org/bump-and-spill-part-1-bitterness/> (access: 13 March 2015)
- Carlin Hsueh (2011). Website: <http://sciencefare.org/2011/06/01/stretch-your-mind-to-understand-elasticity/> (access: 13 March 2015)
- Carolyn W. Keys, Lynn A. Bryan. (2001). *Co-Constructing Inquiry-Based Science with Teachers: Essential Research for Lasting Reform*. JOURNAL OF RESEARCH IN SCIENCE TEACHING .VOL. 38, PP. 631-645.
- Center for Climate and Energy Solutions. Website: <http://www.c2es.org/node/5719> (access: 13 March 2015)
- Center for Inspired Teaching. (2008). *INSPIRED ISSUE BRIEF: INQUIRY-BASED TEACHING*. Washington: UAS
- Chemistry SL (2012). Website: <https://fpua14.wordpress.com/2012/06/27/my-chemistry-job-filtration-product-and-application-specialist/> (access: 13 March 2015)
- China Daily (28th June 2010), Making sea salt. Website:
<http://english.sina.com/china/p/2010/0628/326798.html> (access: 13 March 2015)
- CHUONG Chantha. (2013). *Examination of Science Process Skills of Elementary Teacher Trainees in PTTCs in Cambodia*. Unpublished thesis. Hiroshima: Japan
- Creative Exports and Imports. Website: <http://www.creativeexportimport.com/copperwire/> (access: 13 March 2015)
- David Dice (1998 – 2008). Website: <http://www.digipac.ca/chemical/molemass/moles5.htm> (access: 13 March 2015)
- DDecent Academy. Website: <http://ddecentacademy.blogspot.com/2014/02/seperation-techniques.html> (access: 14 March 2015)
- Edith Saltiel. (2008). *Inquiry-Based Science Education: Applying it in the Classroom Methodological Guide*. Guide for teachers final.

- Encyclopedia Britannica kids. Website: <http://kids.britannica.com/eb/art-66040/A-laboratory-distillation-apparatus-demonstrating-desalination-of-water> (access: 13 March 2015)
- Encyclopedia of Creation Science. Website: <http://creationwiki.org/Sucrose> (access: 14 March 2015)
- Energizer (2000-2015). Website: <http://www.energizer.com/science-center/how-to-make-an-electrical-conductivity-test> (access: 13 March 2015)
- Fractional Distillation Diagram. Website: <http://cammyscomiccorner.com/photowfd/fractional-distillation-diagram> (access: 13 March 2015)
- Frank M. (2010): 202 Science Investigations
- Geoscience News and Information. Website: <http://geology.com/minerals/mohs-hardness-scale.shtml> (access: 13 March 2015)
- Globe Views. Website: <http://globe-views.com/dcm/dreams/candle/candle-06.jpg> (access: 13 March 2015)
- Good pix galleries. Website: <http://pixgood.com/copper-sulfate-crystals.html> (access: 13 March 2015)
- How Stuff Works. Website: <http://science.howstuffworks.com/atom10.htm> (access: 13 March 2015)
- How to draw oxygen molecule: Website: <http://galleryhip.com/how-to-draw-oxygen-molecule.html> (access: 14 March 2015)
- How your brain work. Website: <http://howyourbrainworks.net/content/neutral-polar-and-electrically-charged-particles> (access: 14 March 2015)
- Jen Chang (2014). Website: <http://annealinc.com/author/jen/> (access: 13 March 2015)
- Jill L. Lane. (2007). *Inquiry-based Learning*. Schreyer Institute for Teaching Excellence. Penn State: University Park.
- Joanna H. Taylor, Jerry K. Bilbrey, Jr. (2011). *Teacher Perceptions of Inquiry-Based Instruction vs. Teacher-Based Instruction*. International Review of Social Sciences and Humanities. Vol.2, No.1, pp. 152-162: USA
- JPC Alpha, Jose Pino (2006-2010). Website: <http://www.josepino.com/?growing-salt> (access: 13 March 2015)
- Justin C. Young. Act Quickly and Calmly when suffering a boiling water burn. Website: <http://expertbeacon.com/act-quickly-and-calmly-when-suffering-boiling-water-burn/> (access: 13 March 2015)
- Kent Chemistry. Website: <http://www.kentchemistry.com/links/Matter/PhaseChanges.htm> (access: 13 March 2015)
- Lakeshore: High Quality Educational Products. Website: <http://www.lakeshorelearning.com/product/productDet.jsp?productItemID=1%2C689%2C949%2C>

371%2C894%2C968&ASSORTMENT%3C%3East_id=1408474395181113&bmUID=1426256874731 (access: 13 March 2015)

- Lloyd H. Barrow. (2006). *A Brief History of Inquiry: From Dewey to Standards*. Journal of Science Teacher Education. Springer: USA
- Mason A. (2006): *Change It: solids, liquids and you*. Kids Can Press Ltd: USA
- Melthing Iron. Photo Courtesy. Website: http://raviwar.com/news/112_after-singur-now-bastar-tata.shtml (access: 13 March 2015)
- Mentorials. Website: <http://www.mentorials.com/high-school-chemistry-matter-kinetic-theory-of-matter.htm> (access: 13 March 2015)
- Mills J. E. (2010): *Everything Kids' Easy Science Experiments Book*. F+W media, Inc: USA
- MoEYS. (1999). *Teacher's guide for grade 4*. Phnom Penh: MoEYS
- MoEYS. (2000). *Teacher's guide for grade 5*. Phnom Penh: MoEYS
- MoEYS. (2001). *Teacher's guide for grade 6*. Phnom Penh: MoEYS
- MoEYS. (2006). *Curriculum of science for primary education (from grade 1 to 6)*. Phnom Penh: MoEYS
- MoEYS. (2011). *Curriculum for Teacher Training Programme 12+2*. Phnom Penh: MoEYS
- MoEYS. (2011). *Inquiry-Based Learning*. Phnom Penh: MoEYS
- MoEYS. (2011). *Lesson Study*. Phnom Penh: MoEYS
- MoEY. (2009), chemistry textbook grade 7, Ministry of Education, Youth and Sport, MoEY publishing house, Cambodia.
- MOEYS (2012): chemistry experiments
- MOEYS (2012): physics experiments
- Otario School. 2013. Capacity Building Series. Student Achievement Division. Otario: Otario School
- Patricia Prendiville. (2004). *A Handbook for Group Facilitators: Developing Facilitation Skills*. Meitheal: Combat Poverty Agency.
- Pattinegri. Website: <http://pattinegri.com/pattis-dream-school-101/> (access: 13 March 2015)
- PAWNBROKERS TODAY. Website: <http://www.pawnbrokerstoday.com/sell-your-gold> (access: 13 March 2015)
- Physics and the University of Virginia. Website: <https://demolab.phys.virginia.edu/demos/demos.asp?Demos=B&Subject=4&Demo=4B30.50> (access: 13 March 2015)
- PIXSHARK. Website: <http://pixshark.com/bottle-of-water-png.htm> (access: 13 March 2015)
- Pollen. (2009). *Designing and Implementing Inquiry-Based Science Unit for Primary Education*. La main à la pâte: Pollen

- Rezba, R. J., Sprague, C. R., McDonnough, J. T., & Matkins, J. J. (2007). *Learning & Assessing Science Process Skills* (Fifth edition ed.). Iowa, United States of America: KENDALL/ HUNT PUBLISHING COMPANY
- Science Notes (2015). Website: <http://sciencenotes.org/periodic-table-wallpaper-muted-colors/> (access: 13 March 2015)
- Silver Lightning Tonic Water. Website: <http://silver-lightning.com/tyndall/> (access: 13 March 2015)
- Slide Share. Website: <http://www.slideshare.net/aarg/00pure-substances-vs-mixtures-presentation> (access: 13 March 2015)
- The Guardian. Website: <http://www.theguardian.com/science/2011/apr/28/welcome-science-writing-prize> (access: 13 March 2015)
- The Telegraph. Website: <http://www.telegraph.co.uk/news/uknews/2976623/Road-dust-can-be-turned-to-platinum.html> (access: 13 March 2015)
- UCDAVIS CHEMWIKI. Website:
http://chemwiki.ucdavis.edu/Wikitexts/United_Arab_Emirates_University/UAEU_CHEM_111/Full_Chapters/Full_Chapter_11%3A_Liquids_and_Intermolecular_Forces (access: 13 March 2015)
- UCIrvine Distance Learning Center. Website:
<http://ocw.uci.edu/cat/oo/getOCWPage.php?course=OC0811004&lesson=006&topic=013&page=13> (access: 13 March 2015)
- Wikimedia Commons. Website: <http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Calcium-carbonate-xtal-3D-vdW.png> (access: 14 March 2015)
- Wikipedia. Website: http://en.wikipedia.org/wiki/Chemical_element, (access: 13 March 2015)
- Wikipedia. Website: http://en.wikipedia.org/wiki/Coffee_preparation (access: 13 March 2015)
- Wikipedia. Website: http://en.wikipedia.org/wiki/Copper%28II%29_sulfate (access: 13 March 2015)
- William J. Newman, Sandra K. Abell, Paula D. Hubbard, James McDonald, Justine Otaala & Mariana Martini. (2004). *Dilemmas of Teaching Inquiry in Elementary Science Methods*. Journal of Science Teacher Education. Vol: 15(4), pp: 257–279: USA.
- WIRED.CO.UK. Website: <http://www.wired.co.uk/news/archive/2012-12/11/christmas-lectures-vs-helium-balloons> (access: 13 March 2015)
- Xamplified Free Online Education Recourse (2010). Website:
<http://www.chemistrylearning.com/colloidal-solution-true-solution-and-suspension/> (access: 13 March 2015)



With the support of
**THE BELGIAN
DEVELOPMENT COOPERATION** **.be**

With the support of
the government of Flanders

