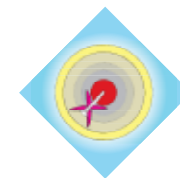




## 2.5. ស៊ីតក្នុងទឹកខ្លះ

វត្ថុបំណង



- សន្និដ្ឋានបានថា  $\text{CaCO}_3$  ជាសមាសភាគសំខាន់នៃសំបកស៊ីត និងឆ្អឹង។
- បកស្រាយបានពីការរលាយ  $\text{CaCO}_3$  ក្នុងអាស៊ីត និងបញ្ជាក់ពីលទ្ធផលលម្អិត។
- ពន្យល់ពីមូលហេតុដែលស៊ីតកើនទំហំពេលដាក់ក្នុងទឹក។



### កម្មវិធីសិក្សា

ថ្នាក់ទី៩ ជំពូកទី៣ មេរៀនទី២,៤ បោះពុម្ពឆ្នាំ២០១១  
ថ្នាក់ទី១១ ជំពូកទី៥ មេរៀនទី៣ បោះពុម្ពឆ្នាំ២០០៩

### សម្ភារ

- ស៊ីតនៅ១
- ទឹកខ្មេះ:៥០ម.ល ( គ្រប់គ្រាន់សម្រាប់ពន្លឺចស៊ីត២)
- បានជីវជ្រៅ១

### ដំណើរការពិសោធន៍

1. ដាក់ស៊ីតចូលក្នុងបានជីវជ្រៅ។
2. ចាក់ទឹកខ្មេះចូល ដោយធ្វើយ៉ាងណាឱ្យលិចស៊ីតទាំងមូល។

### ការសង្កេត

- ក្រោយរយៈពេលបីថ្ងៃ ចូរសង្កេតមើលស៊ីតនេះ ហើយសាកល្បងច្របាច់តិចៗ។



### ការបកស្រាយ

សំបកស៊ីតមានជាតិកាល់ស្យូមកាបូណាត ( $\text{CaCO}_3$ )។ វាមានពណ៌ស និងមិនរលាយក្នុងទឹកឡើយ។ ទឹកខ្មេះដែលអ្នកបន្ថែមគឺជាអាស៊ីត។ អ៊ីយ៉ុង  $\text{H}^+$ របស់អាស៊ីតអាចមានប្រតិកម្មជាមួយកាល់ស្យូមកាបូណាតហើយរំលាយសំបកស៊ីត និង បញ្ចេញឧស្ម័នកាបូនិចផងដែរ។ ចំណែកស្រទាប់ពណ៌ត្នោតមាន ធាតុផ្សេងៗនៃសំបកស៊ីត។ កាល់ស្យូម និងផ្នែកសល់របស់ទឹកខ្មេះ (អាសេតាត) ស្ថិតនៅក្នុងទឹក។

ស្រទាប់ទន់នៃសំបកមាននាទីជាភ្នាស ក្នុងលំនាំអូសូស។ អូសូសគឺជាចលនារបស់ម៉ូលេគុលទឹកពីតំបន់ដែលមាន កំហាប់សូលុយស្យុងទាបទៅតំបន់ដែលមានកំហាប់សូលុយស្យុងខ្ពស់។

### សន្និដ្ឋាន

សំបកស៊ីតកើតឡើងពី  $\text{CaCO}_3$  ដែលរលាយក្នុងអាស៊ីតដូចជាទឹកខ្មេះជាដើម។ អូសូសជាចលនារបស់ម៉ូលេគុលទឹកពីតំបន់ដែលមានកំហាប់សូលុយស្យុងទាបទៅតំបន់ដែលមានកំហាប់សូលុយស្យុងខ្ពស់។

