

អុកស៊ីត

១. អុកស៊ីតលោហៈ

❖ និយមន័យ

អុកស៊ីតលោហៈ ជាសមាសធាតុផ្សំឡើងពីលោហៈជាមួយអុកស៊ីសែន ។

❖ រូបមន្ត

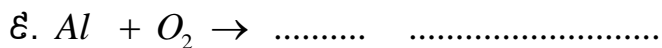
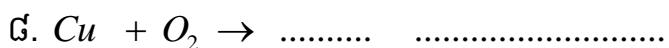
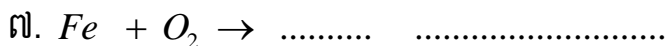
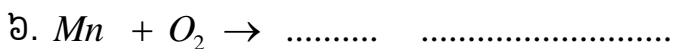
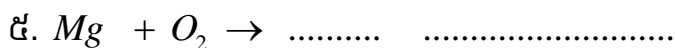
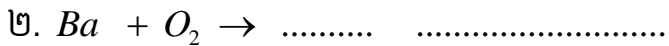
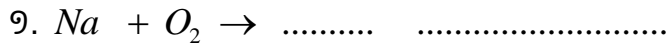
អុកស៊ីតលោហៈ = លោហៈ + អុកស៊ីសែន

❖ របៀបហៅឈ្មោះ

ឈ្មោះអុកស៊ីតលោហៈ = ឈ្មោះលោហៈ + អុកស៊ីត

❖ លំហាត់

ចូរបំពេញចន្លោះ និងប្រាប់ឈ្មោះអុកស៊ីតខាងក្រោម



២. អុកស៊ីតអលោហៈ

❖ និយមន័យ

អុកស៊ីតអលោហៈ ជាសមាសធាតុផ្សំឡើងពីអលោហៈ ជាមួយអុកស៊ីសែន ។

❖ រូបមន្ត

អុកស៊ីតអលោហៈ = អលោហៈ + អុកស៊ីសែន

❖ របៀបហៅឈ្មោះ

ឈ្មោះអុកស៊ីតលោហៈ = ឈ្មោះអលោហៈ + សន្ទទ្យ + អុកស៊ីត

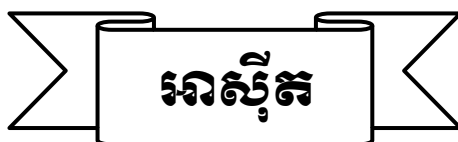
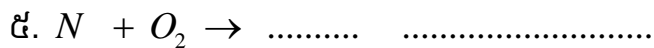
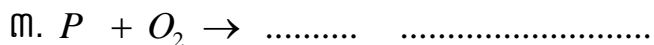
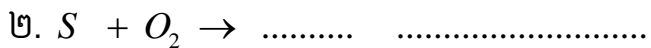
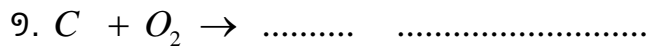
១ ហៅថា ម៉ូណូ

២ ហៅថា ឌី

៣ ហៅថា ត្រី

❖ **លំហាត់**

ចូរបំពេញចន្លោះ និងប្រាប់ឈ្មោះអុកស៊ីតខាងក្រោម



❖ **និយមន័យ**

អាស៊ីត ជាសមាសធាតុផ្សំឡើងពីអ៊ីដ្រូសែន ជាមួយវ៉ាឌីកាល់អាស៊ីត ។

❖ **រូបមន្ត**

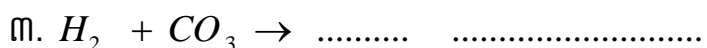
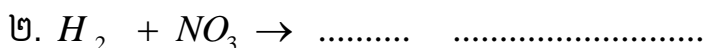
អាស៊ីត = អ៊ីដ្រូសែន + ឌីកាល់អាស៊ីត

❖ **របៀបហៅឈ្មោះ**

ឈ្មោះអាស៊ីត = អាស៊ីត + ឈ្មោះឌីកាល់អាស៊ីត + អ៊ីច

❖ **លំហាត់**

ចូរបំពេញចន្លោះ និងប្រាប់ឈ្មោះអាស៊ីតខាងក្រោម



❖ **និយមន័យ**

បាស ជាសមាសធាតុផ្សំឡើងពីលោហៈ ជាអ៊ីដ្រុកស៊ីល (OH) ។

❖ **រូបមន្ត**

បាស = លោហៈ + អ៊ីដ្រុកស៊ីល (OH)

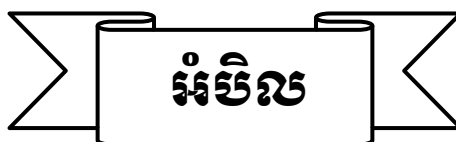
❖ **របៀបហៅឈ្មោះ**

បាស = ឈ្មោះលោហៈ + អ៊ីដ្រុកស៊ីត

❖ **លំហាត់**

ចូរបំពេញចន្លោះ និងប្រាប់ឈ្មោះបាសខាងក្រោម

១. $Fr + OH \rightarrow$
២. $Cs + OH \rightarrow$
៣. $Ba + OH \rightarrow$
៤. $Ra + OH \rightarrow$
៥. $Mg + OH \rightarrow$
៦. $Cr + OH \rightarrow$
៧. $Zn + OH \rightarrow$
៨. $Cu + OH \rightarrow$
៩. $Ag + OH \rightarrow$



❖ **និយមន័យ**

បាស ជាសមាសធាតុផ្សំឡើងពីលោហៈ ជាមួយវ៉ាឌីកាល់អាស៊ីត ។

❖ **រូបមន្ត**

បាស = លោហៈ + ឌីកាល់អាស៊ីត

❖ **របៀបហៅឈ្មោះ**

ឈ្មោះបាស = ឈ្មោះលោហៈ + ឈ្មោះឌីកាល់អាស៊ីត

❖ **លំហាត់**

ចូរបំពេញចន្លោះ និងប្រាប់ឈ្មោះបាសខាងក្រោម

១. $K + Cl \rightarrow$
២. $Sn + NO_3 \rightarrow$
៣. $Ba + CO_3 \rightarrow$
៤. $Ni + SO_4 \rightarrow$
៥. $Mg + PO_3 \rightarrow$
៦. $Fe + NO_3 \rightarrow$
៧. $Zn + SO_4 \rightarrow$
៨. $Ca + CO_3 \rightarrow$
៩. $Sr + SiO_3 \rightarrow$

➤ គណនាចំនួនម៉ូល

$$M_{CaO} = M_{Ca} + M_O$$

លំហាត់ទី១ គណនាម៉ាស់ម៉ូលេគុលនៃ AuO , NaO , $PbCl$, $CuNO_3$, $ZnCO_3$, $Mg(OH)_2$ ។

➤ គណនាចំនួនម៉ូល

$$n = \frac{m}{M}$$

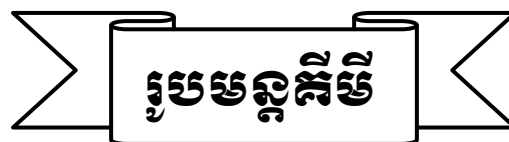
n ជាចំនួនម៉ូល គិតជា mol
 m ជាចំនួនម៉ាស់ គិតជា g
 M ជាចំនួនម៉ូល គិតជា g / mol

• លំហាត់ទី១ គណនាចំនួនម៉ូលនៃ

ក. $14g$ នៃ BaO ខ. $24.7g$ នៃ Cs_2SO_4 គ. $8.005g$ នៃ HNO_3 ។

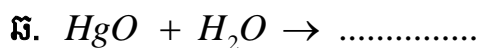
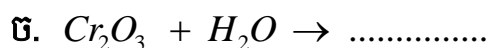
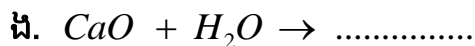
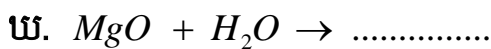
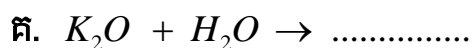
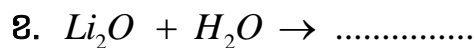
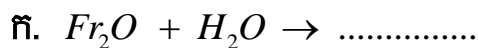
• លំហាត់ទី២ គណនាម៉ាស់នៃ

ក. $0.6mol$ នៃ SrO ខ. $0.004mol$ នៃ $NiSO_3$ គ. $0.013mol$ នៃ H_2CO_3 ។



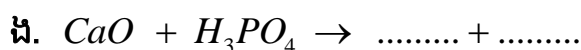
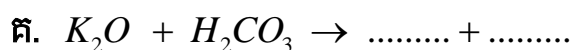
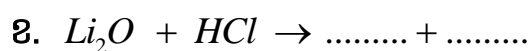
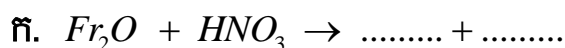
❖ អុកស៊ីតបាស + ទឹក → បាស

• លំហាត់ទី បំពេញចន្លោះ និងថ្លឹងសមីការខាងក្រោម



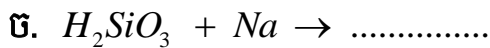
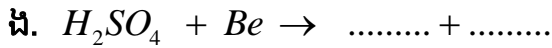
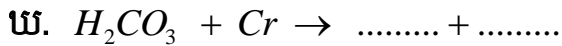
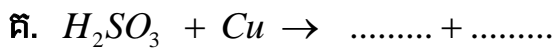
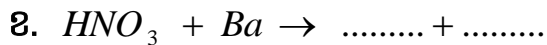
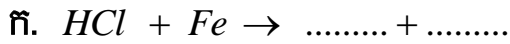
❖ អុកស៊ីតបាស + អាស៊ីត → អំបិល + ទឹក

• លំហាត់ទី បំពេញចន្លោះ និងថ្លឹងសមីការខាងក្រោម



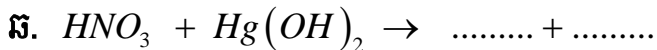
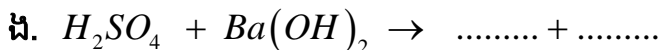
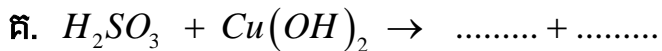
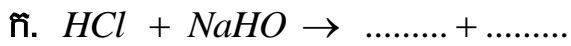
❖ អេស៊ីត + លោហៈ → អំបិល + អ៊ីដ្រូសែន

• លំហាត់ទី បំពេញចន្លោះ និងថ្លឹងសមីការខាងក្រោម



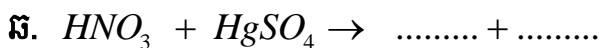
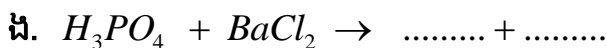
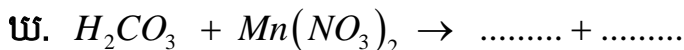
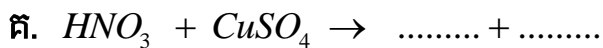
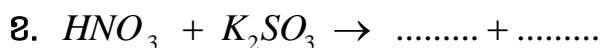
❖ អេស៊ីត + ធាស → អំបិល + ទឹក

• លំហាត់ទី បំពេញចន្លោះ និងថ្លឹងសមីការខាងក្រោម



❖ អុកស៊ីត + អំបិល → អេស៊ីតថ្មី + អំបិលថ្មី

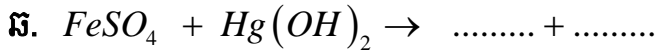
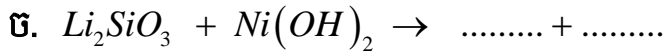
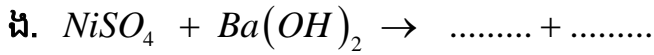
• លំហាត់ទី បំពេញចន្លោះ និងថ្លឹងសមីការខាងក្រោម



❖ អំបិល + ធាស → អំបិលថ្មី + ធាសថ្មី

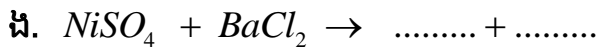
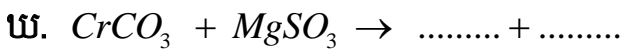
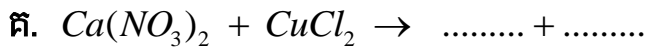
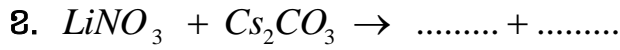
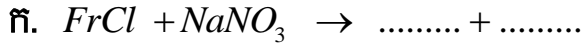
• លំហាត់ទី បំពេញចន្លោះ និងថ្លឹងសមីការខាងក្រោម





❖ **អំបិល + អំបិល → អំបិលថ្មី២យ៉ាង**

• **លំហាត់ទី** បំពេញចន្លោះ និងថ្លឹងសមីការខាងក្រោម



១. គេដុតប៉ូតាស្យូមចំនួន 10g ទៅដុតជាមួយអុកស៊ីសែន ។

ក. សរសេរសមីការតាងប្រតិកម្ម ។

ខ. គណនាម៉ាសប៉ូតាស្យូមដែលកកើត ។ ($K = 39$, $O = 16$)

២. គេយកកាស់ស្យូមចំនួន 25g ទៅដុតជាមួយអុកស៊ីសែន ។

ក. សរសេរសមីការតាងប្រតិកម្ម ។

ខ. គណនាម៉ាសអង្គធាតុកកើត ។ ($Ca = 40$, $O = 16$)

៣. គេបង់ម៉ង់កាណែល 7g ក្នុង អាស៊ីតក្លរីឌ្រីច ។ គណនា

ក. ម៉ាសអំបិលដែលកកើត ។

ខ. ម៉ាសឧស្ម័នដែលកកើត ។

៤. គេយកការបូន 24g ឲ្យមានចំហេះសព្វជាមួយអុកស៊ីសែន ។ គណនាម៉ាស និងមាឌអុកស៊ីសែនដែលចាំ

បាច់សម្រាប់ចំហេះការបូន ។ គេដឹងថានៅលក្ខខណ្ឌធម្មតា អុកស៊ីសែន 32g មានមាឌ 22.4l ។

៥. គេដុតម៉ាញ៉េស្យូមជាមួយអុកស៊ីសែន 11.2l ។ ក្រោយប្រតិកម្មគេទទួលបានអុកស៊ីតអាស៊ីត ។

ក. សរសេរសមីការតាងប្រតិកម្ម ។

ខ. គណនាម៉ាសម៉ាញ៉េស្យូមដែលត្រូវប្រើ ។ គេដឹងថានៅលក្ខខណ្ឌធម្មតា អុកស៊ីសែន 32g មានមាឌ 22.4l ។

គ. គណនាម៉ាសអុកស៊ីតដែលកកើត ។