

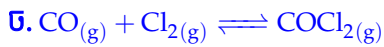
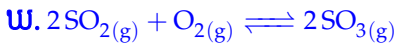
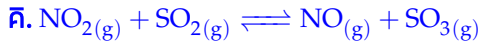
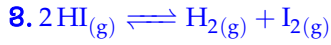
០១

ជំពូក ៤ លំនឹងគីមី (លំហាត់សុទ្ធ)

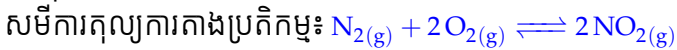
១. តើអ្វីទៅដែលហៅថាលំនឹងគីមី?

២. តើថេរលំនឹង K សម្គាល់ទៅលើអ្វី?៣. តើកត្តាអ្វីដែលធ្វើឲ្យថេរលំនឹង K ប្រែប្រួល?

៤. សរសេរកន្សោមថេរលំនឹងគីមីនៃប្រតិកម្មខាងក្រោម៖



៥. គណនាតម្លៃថេរលំនឹងចំពោះប្រតិកម្មខាងក្រោម ប្រសិនបើមានវត្ថុមាននៅលំនឹង 5.0mol នៃ N_2 ; 0.7mol នៃ O_2 និង 0.10mol នៃ NO_2 នៅក្នុងបំពង់បិទជិតចំណុះ 1.5L នៅសីតុណ្ហភាពជាក់លាក់មួយ។



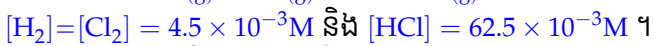
៦. គេចាក់ទុកលំនាំលំនឹងខាងក្រោមនៅសីតុណ្ហភាព 700°C សមីការតុល្យការតាងប្រតិកម្ម: $2\text{H}_{2(\text{g})} + \text{S}_{2(\text{g})} \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{S}_{(\text{g})}$ ការវិភាគបង្ហាញថា មាន 2.50mol នៃ H_2 1.35mol នៃ S_2 និង 8.70mol នៃ H_2S មានវត្ថុមាននៅក្នុង 12.0L នៃប្រអប់បិទជិតនៅលំនឹង។ គណនាថេរលំនឹង K នៃប្រតិកម្ម។

៧. ល្បាយឧស្ម័នមួយផ្សំដោយ N_2 , H_2 និង NH_3 ។ ល្បាយនេះមានលំនឹងគីមីនៅសីតុណ្ហភាព 773K ។ កំហាប់អង្គធាតុនីមួយៗនៅពេលលំនឹង៖ $[\text{N}_2] = 0.602\text{M}$, $[\text{H}_2] = 0.420\text{M}$ និង $[\text{NH}_3] = 0.113\text{M}$ ។ ចូរកំណត់ថេរលំនឹង K នៃប្រតិកម្ម។

៨. អាស៊ីតក្លរីទ្រីចជាអាស៊ីតខ្លាំង នៅក្នុងទឹករាបំបែកជាអ៊ីយ៉ុង H_3O^+ និង Cl^- បានសព្វល្អ៖

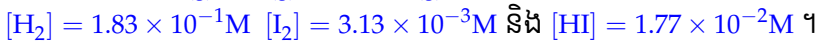


៩. គេមានប្រតិម្ម $\text{H}_{2(\text{g})} + \text{Cl}_{2(\text{g})} \rightleftharpoons 2\text{HCl}_{(\text{g})}$ ដែលមានលំនឹងនៅសីតុណ្ហភាព 1227°C ។ កំហាប់អង្គធាតុនៅពេលលំនឹងគីមីគឺ៖



ចូរគណនាថេរលំនឹង K ? **ចម្លើយ** $K=192.9$

១០. គេមានប្រតិម្ម $\text{H}_{2(\text{g})} + \text{I}_{2(\text{g})} \rightleftharpoons 2\text{HI}_{(\text{g})}$ ដែលមានលំនឹងនៅសីតុណ្ហភាព 425°C ។ កំហាប់អង្គធាតុនៅពេលលំនឹងគីមីគឺ៖



ចូរគណនាថេរលំនឹង K ? **ចម្លើយ** $K=0.54$

សូមសំណាងល្អ!

០២

ជំពូក ៤ លំនឹងគីមី (លំហាត់សុទ្ធ)

សូមសំណាងល្អ!