

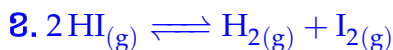
០១

ជំពូក ៤ លំនឹងគីមី (លំហាត់សុទ្ធ)

១. តើអ្វីទៅដែលហៅថាលំនឹងគីមី?

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

៤. សរសេរកន្សោមថេរលំនឹងគីមីនៃប្រតិកម្មខាងក្រោម៖

៥. អាស៊ីតក្លរីឌ្រិចជាអាស៊ីតខ្លាំង នៅក្នុងទឹកវាបំបែកជាអ៊ីយ៉ុង H_3O^+ និង Cl^- បានសព្វល្អ៖ $\text{HCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}_{(aq)}^+ + \text{Cl}_{(aq)}^-$ ។ចូរអ្នកសាកល្បងពិចារណាតម្លៃថេរលំនឹង K នៃប្រតិកម្មខាងលើ តើតម្លៃរបស់ K អាចត្រូវនឹងតម្លៃណាមួយ៖ 1×10^{-2} ; 1×10^{-3} ; 1×10^{-5} ឬធំណាស់ ?៦. គេមានប្រតិកម្ម $\text{H}_{2(g)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{HCl}_{(g)}$ ដែលមានលំនឹងនៅសីតុណ្ហភាព 1227°C ។ កំហាប់អង្គធាតុនៅពេលលំនឹងគីមីគឺ៖ $[\text{H}_2] = [\text{Cl}_2] = 4.5 \times 10^{-3}\text{M}$ និង $[\text{HCl}] = 62.5 \times 10^{-3}\text{M}$ ។ចូរគណនាថេរលំនឹង K ? ចម្លើយ $K=192.9$ ៧. គេមានប្រតិកម្ម $\text{H}_{2(g)} + \text{I}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{HI}_{(g)}$ ដែលមានលំនឹងនៅសីតុណ្ហភាព 425°C ។ កំហាប់អង្គធាតុនៅពេលលំនឹងគីមីគឺ៖ $[\text{H}_2] = 1.83 \times 10^{-1}\text{M}$ $[\text{I}_2] = 3.13 \times 10^{-3}\text{M}$ និង $[\text{HI}] = 1.77 \times 10^{-2}\text{M}$ ។ចូរគណនាថេរលំនឹង K ? ចម្លើយ $K=0.54$

សូមសំណាងល្អ!

០២

ជំពូក ៤ លំដាប់គីមី (លំដាប់សុទ្ធ)

សូមសំណាងល្អ!