

ಲಿពុគ ៤ ಬಿನಿಲಕ್ಷಣೆ(ಬಿಲಾಕ್ಟಣ್ಯ)

- ១. តើអ្វីទៅដែលហៅថាលំនឹងគីមី?
- ២. កើថេរលំនឹង K សម្គាល់ទៅលើអ្វី?
- $oldsymbol{\mathsf{m}}$. តើកត្តាអ្វីដែលធ្វើឲ្យថេរលំនឹង $oldsymbol{\mathsf{K}}$ ប្រែប្រួល?
- ៤. សរសេរកន្សោមថេរលំនឹងគីមីនៃប្រតិកម្មខាងក្រោម៖

$$\overline{\mathsf{n}}$$
. $4 \, \mathrm{HCl}_{(g)} + \mathrm{O}_{2(g)} \Longrightarrow 2 \, \mathrm{Cl}_{2(g)} + 2 \, \mathrm{H}_2 \mathrm{O}_{(g)}$

- **8.** $2 \text{HI}_{(g)} \Longrightarrow \text{H}_{2(g)} + \text{I}_{2(g)}$
- $\overline{\mathsf{A}}$. $\mathrm{NO}_{2(\mathrm{g})} + \mathrm{SO}_{2(\mathrm{g})} \Longrightarrow \mathrm{NO}_{(\mathrm{g})} + \mathrm{SO}_{3(\mathrm{g})}$
- $\mathbf{W}. 2 SO_{2(g)} + O_{2(g)} \Longrightarrow 2 SO_{3(g)}$
- **a.** $Ca(HCO_3)_{2(s)} \rightleftharpoons CaO_{(s)} + 2CO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$
- $\mathbf{U}. CO_{(g)} + Cl_{2(g)} \Longrightarrow COCl_{2(g)}$
- **៥.** គណនាតម្លៃថេរលំនឹងចំពោះប្រតិកម្មខាងក្រោម ប្រសិនបើមានវត្ថុមាននៅលំនឹង 5.0mol នៃ N_2 ;0.7mol នៃ O_2 និង 0.10mol នៃ NO_2 នៅក្នុងបំពង់បិតជិតចំណុះ 1.5L នៅសីកុណ្ណភាពជាក់លាក់មួយ។ សមីការកុល្យការតាងប្រតិកម្ម៖ $N_{2(g)}+2O_{2(g)} \Longrightarrow 2NO_{2(g)}$
- **៦.** គេចាត់ទុកលំនាំលំនឹងខាងក្រោមនៅសីកុណ្ហភាព $700^{\circ}C$ សមីការកុល្យការតាងប្រតិកម្ម៖ $2H_{2(g)} + S_{2(g)} \Longrightarrow 2H_{2}S_{(g)}$ ការវិភាគបង្ហាញថា មាន 2.50mol នៃ H_{2} 1.35mol នៃ S_{2} និង 8.70mol នៃ $H_{2}S$ មានវត្ថុមាននៅក្នុង 12.0L នៃប្រអប់បិទជិតនៅលំនឹង។ គណនាថេរលំនឹង K នៃ ប្រតិកម្ម។
- **៧.** ល្យាយឧស្ម័នមួយផ្សំដោយ N_2 , H_2 និង NH_3 ។ ល្បាយនេះមានលំនឹងគីមីនៅសីកុណ្ហភាព 773K ។ កំហាប់អង្គធាតុនីមួយៗនៅពេលលំនឹង៖ $[N_2]=0.602M,\ [H_2]=0.420M$ និង $[NH_3]=0.113M$ ។ ចូរកំណត់ថេរលំនឹង K នៃប្រតិកម្ម។
- **៨.** អាស៊ីតក្លូរីឌ្រិចជាអាស៊ីតខ្លាំង នៅក្នុងទឹកវាបំបែកជាអ៊ីយ៉ុង H_3O^+ និង CI^- បានសព្វល្អៈ $HCl_{(aq)} + H_2O_{(1)} \Longleftrightarrow H_3O^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$ ។ ចូរអ្នកសាកល្បងពិចារណាតម្លៃថេរលំនឹង K នៃប្រតិកម្មខាងលើ តើតម្លៃរបស់ K អាចត្រូវនឹង តម្លៃណាមួយ: 1×10^{-2} ; 1×10^{-3} ; 1×10^{-5} ឬធំណាស់ ?
- **៩.** គេមានប្រតិម្ម $H_{2(g)}+Cl_{2(g)} \Longrightarrow 2\,HCl_{(g)}$ ដែលមានលំនឹងនៅសីកុណ្ហភាព $1227^{\circ}C$ ។ កំហាប់អង្គធាតុនៅពេលលំនឹងគីមីគឺ៖ $[H_2]=[Cl_2]=4.5\times 10^{-3} \mathrm{M}$ និង $[HCl]=62.5\times 10^{-3} \mathrm{M}$ ។ ចូរគណនាថេរលំនឹង K ? ទទ្ធេី E \mathrm
- **១០.** គេមានប្រតិម្ម $H_{2(g)}+I_{2(g)}\Longrightarrow 2HI_{(g)}$ ដែលមានលំនឹងនៅសីតុណ្ហភាព $425^{\circ}C$ ។ កំហាប់អង្គធាតុនៅពេលលំនឹងគីមីគឺ៖ $[H_2]=1.83\times 10^{-1}M$ $[I_2]=3.13\times 10^{-3}M$ និង $[HI]=1.77\times 10^{-2}M$ ។ ចូរគណនាថេរលំនឹង K ? ១៩ទី៩ K=0.54

សូមសំណាទល្ម!

Ob

ខំពុក ៤ លំនឹ១គីទី(លំខាត់សុន្ធ)

! ដូចខណ្ឌងំខង្