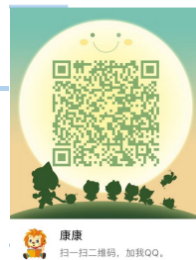




2018~2019年10月深圳中学高中部高三上化学月...

扫码领取更多资料



一、选择题

- 1 C 2 C 3 B 4 B 5 A 6 D 7 A 8 A 9 C 10 C 11 A
- 12 B 13 C 14 D 15 B 16 A 17 C 18 B 19 C 20 B 21 B 22 B
- 23 A 24 D 25 C

二、非选择题

- 26 (1) ① $\text{OH}^- + \text{CO}_2 = \text{HCO}_3^-$
 ② $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = 2\text{HCO}_3^-$
 ③ $\text{NaOH} + \text{NaHCO}_3 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- (2) ① $\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- \xrightarrow{\Delta} \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 \uparrow$
 ② 生成白色沉淀，快速转化为灰绿色，最终变为红褐色
 ③ $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$
- (3) ① $\text{Al}(\text{OH})_3$
 ② $2\text{Al} + 2\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{AlO}_2^- + 3\text{H}_2 \uparrow$
 ③ $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{OH}^- = \text{AlO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O}$
 ④ $\text{Al}^{3+} + 3\text{AlO}_2^- + 6\text{H}_2\text{O} = 4\text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow$

- 27 (1) 浓氨水与氢氧化钠固体 (CaO、碱石灰) 等
 (2)



① (1) 降低温度, 提高反应物的转化率, 防止产物分解 (2) 通过观察气泡, 调节 NH_3 与 CO_2 通入比例 (3) 三颈烧瓶

② C

(3) (1) 防止倒吸 (2) 充分吸收氨气、防止水进入发生装置导致产品水解

(4) 80%

28 (1) (1) KSCN (2) 抑制 Fe^{2+} 水解

(2) 向过滤器中加入蒸馏水至浸没沉淀, 待水自然流下后, 重复操作数次

(3) (1) 温度太高双氧水容易分解, 温度太低反应速率太慢等 (2) 除去过量的双氧水

(4) C

(5) (1) 溶液变为浅紫色, 且 30 s 内不褪色 (2) 87.52%

29 (1) $2\text{Cu} + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 2\text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$

(2) $\text{CN}^- + \text{S}_2\text{O}_3^{2-} = \text{SCN}^- + \text{SO}_3^{2-}$

(3) $\text{CuFeS}_2 + 3\text{FeCl}_3 = 4\text{FeCl}_2 + \text{CuCl} + 2\text{S}$

(4) $\text{CHCl}_3 + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{COCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{HCl}$; $\begin{array}{c} \text{:O:} \\ \text{:} \\ \text{:Cl:C:Cl:} \end{array}$