



2017~2018年11月深圳中学高中部高三上化学月...

扫码获取更多资料



微信扫一扫，加群QQ。

一、第 I 卷 (选择题 , 共48分)

二、选择题：本大题共24小题，每小题2分，满分48分。
在每小题给出的四个选项中，只有一项符合要求。

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

三、第 II 卷 (非选择题 共52分)

四、非选择题 (四道大题 , 共50分)

- 25 (1) (1) Na_2O_2 (2) Cl_2 (3) $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$
(2) $4\text{Fe}^{2+} + 4\text{Na}_2\text{O}_2 + 6\text{H}_2\text{O} = 4\text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow + \text{O}_2 \uparrow + 8\text{Na}^+$
(3) (1) 阴 (2) $\text{H}_2 - 2\text{e}^- + 2\text{CO}_3^{2-} = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ (3) 2.24 L
- 26 (1) (1) 氧化铝和碳 (2) $\text{AlN} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{NaAlO}_2 + \text{NH}_3 \uparrow$
(2) (1) 碱石灰 (2) 防止倒吸
(3) 氮气可以将氨气全部排出以被硫酸吸收
(4) $\frac{41n}{17m}$



27 (1) ① $2\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \Delta H = -122.7 \text{ kJ/mol}$

② B

③ (1) $0.18 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ (2) $K_A = K_C > K_B$

(2) (1) Cr_2O_3 (2) 10^{12}

(3) 1.3×10^{-3}

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%