



2018~2019年10月深圳宝安区高三上化学月考试卷

一、选择题

- 1 B 2 C 3 A 4 D 5 D 6 C 7 A 8 B 9 D 10 C 11 A
- 12 B 13 D 14 B

扫码领取更多资料



微信扫一扫，加我QQ。

二、非选择题

- 15 (1) (1) 共价键 (2) $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$
 (2) $\text{Na} > \text{N} > \text{O} > \text{H}$
 (3) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
 (4) (1) 弱 (2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HClO}_4 = \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O} + 2\text{NaClO}_4$

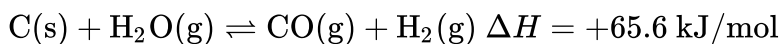
- 16 (1) (1) +1 (2) 分液漏斗 (3) BDEC
 (2) E 中有黄绿色气体
 (3) 隔绝外界空气，防止空气中的水蒸气进入装置
 (4) $2\text{S}_2\text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 3\text{S} \downarrow + \text{SO}_2 + 4\text{HCl}$
 (5) 20%

- 17 (1) (1) 增大反应物接触面积，加快反应速率 (2) 过滤
 (2) (1) NaNO_2 (2) HNO_3
 (3) (1) $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- = \text{O}_2 \uparrow + 4\text{H}^+$ (2) 气泡产生
 (4) $2[\text{AuCl}_4]^- + 5\text{SO}_3^{2-} + 5\text{H}_2\text{O} = 2\text{Au} + 8\text{Cl}^- + 5\text{SO}_4^{2-} + 10\text{H}^+$

18



(1) (1) $0.1 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$ (2)



(2) A

(3) 4.5

(4) >

(5) <

19 (1) (1) $[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2 4p^3$ (2) Ga、Ge、Se

(2) (1) 低于 (2) NH_3 分子中存在氢键

(3) (1) 四面体形 (2) sp^3 杂化

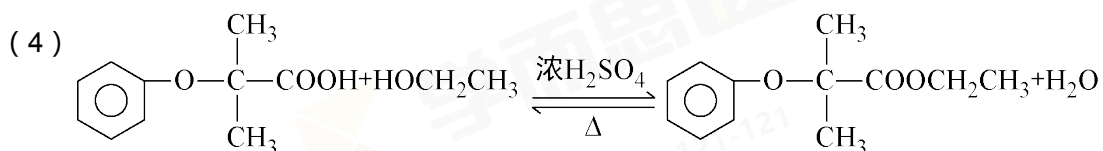
(4) ① 6

$$\textcircled{2} \frac{134 \times 2}{\frac{\sqrt{3}}{2} \times (360.2 \times 10^{-10})^2 \times 500.9 \times 10^{-10} \times 6.02 \times 10^{23}}$$

20 (1) (1) 2-甲基丙酸 (2) 羧基、氯原子

(2) (1) 取代反应 (2) 液氯

(3) BC



(5) 5

