

福建2022年高一化学上学期期中考试免费检测试卷

1. 选择题

下列关于胶体的叙述不正确的是

- A. 胶体区别于其他分散系的本质特征是分散质的微粒直径在 $10^{-9} \sim 10^{-7}$ m之间
- B. 光线透过胶体时，胶体中可发生丁达尔效应
- C. Fe(OH)_3 胶体能够使水中悬浮的固体颗粒沉降，达到净水目的
- D. 用平行光照射 NaCl 溶液和 Fe(OH)_3 胶体时，产生的现象相同

2. 选择题

下列电离方程式的书写正确的是

- A. $\text{CuCl}_2 = \text{Cu} + \text{Cl}_2 \uparrow$
- B. $\text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{Na}^{+} + \text{CO}_3^{2-}$
- C. $\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}^{+} + \text{S}^{6+} + 4\text{O}^{2-}$
- D. $\text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^{-}$

3. 选择题

下列物质能导电且属于电解质的是 ()

- A. 稀硫酸
- B. 熔融氯化钠
- C. NaCl 晶体
- D. 青铜

4. 选择题

下列叙述正确的是 ()

- A. 1mol CO_2 的质量为 $44\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$
- B. 固体或液体物质的体积主要决定于微粒个数及微粒之间的平均距离
- C. SO_4^{2-} 的摩尔质量为96g
- D. O_2 的摩尔质量为 $32\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$

5. 选择题

在容量瓶上没有标记的是 ()

- A. 刻度线
- B. 温度
- C. 浓度
- D. 容量

6. 选择题

以 N_A 表示阿伏伽德罗常数，下列说法中正确的是 ()

- A. 1mol氯化钠固体溶于1L水，所得的溶液中氯化钠的物质的量浓度为1mol/L
- B. 1mol Fe参与反应失去电子数目一定为 2N_A
- C. 常温常压下，9克 H_2O 所含有的氢原子数目为 N_A
- D. 在同温、同压下，相同体积的任何气体单质所含的原子数相同

7. 选择题

某金属氯化物 MCl_2 40.5g，含有0.6mol Cl^- ，则金属M的摩尔质量为

- A. 135
- B. $135\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$
- C. 64
- D. $64\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$

8. 选择题

下列操作中正确的是 ()

- A. 蒸发操作时，应使混合物中的水分完全蒸干后，才能停止加热
- B. 蒸馏操作时，应使温度计水银球靠近蒸馏烧瓶的底部。
- C. 萃取操作时，应选择有机萃取剂，且萃取剂的密度必须比水大