

重庆市2022年高三化学上半期月考测验试卷完整版

1. 选择题

下列有关钠及其化合物的叙述错误的是()

- A. Na_2O_2 吸收 CO_2 产生 O_2 , 可用作呼吸面具供氧剂
- B. 高压钠灯发出的黄光透雾能力强, 可用于道路和广场照明
- C. 氢氧化钠具有强碱性, 可用于制胃酸中和剂
- D. 钠长期暴露在空气中的产物是 Na_2CO_3 , 原因是钠与氧气生成的 Na_2O 与水和 CO_2 反应

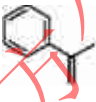
2. 选择题

下列各组关于强电解质、弱电解质、非电解质的归类, 完全正确的是()

A	B	C	D
强电解质Fe	NaCl	CaCO_3	HNO_3
弱电解质 CH_3COOH	NH_3	H_3PO_4	$\text{Ba}(\text{OH})_2$
非电解质 $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ (蔗糖)	BaSO_4	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	H_2O

A. A B. B C. C D. D

3. 选择题

关于化合物2-苯基丙烯()，下列说法正确的是

- A. 不能使稀高锰酸钾溶液褪色
- B. 易溶于水及甲苯
- C. 分子中所有原子共平面
- D. 可以发生加成聚合反应

4. 选择题

下列表示对应化学反应的离子方程式正确的是()

- A. FeCl_3 溶液与 Cu 的反应: $\text{Cu} + \text{Fe}^{3+} = \text{Cu}^{2+} + \text{Fe}^{2+}$
- B. NO_2 与水的反应: $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{NO}_3^- + \text{NO} + 2\text{H}^+$
- C. 醋酸溶液与水垢中的 CaCO_3 反应: $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
- D. 向 NaAlO_2 溶液中通入过量 CO_2 : $2\text{AlO}_2^- + \text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + \text{CO}_3^{2-}$

5. 选择题

已知: ①向 KMnO_4 晶体滴加浓盐酸, 产生黄绿色气体; ②向 FeCl_2 溶液中通入少量实验①产生的气体, 溶液变黄色; ③取实验②生成的溶液滴在淀粉 KI 试纸上, 试纸变蓝色。下列判断正确的是()

- A. 上述实验证明氧化性: $\text{MnO}_4^- > \text{Cl}_2 > \text{Fe}^{3+} > \text{I}_2$
- B. 上述实验中, 共有两个氧化还原反应