

2022黑龙江高三上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

关于一些重要的化学概念有下列说法，其中正确的是

- ① $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体和 CuSO_4 溶液都是混合物
- ② BaSO_4 是一种难溶于水的强电解质
- ③冰醋酸、纯碱、小苏打分别属于酸、碱、盐
- ④煤的干馏、煤的汽化和液化都属于化学变化

A. ①② B. ①②④ C. ②③④ D. ③④

2.

下列应用不涉及物质氧化性或还原性的是

- A. 用葡萄糖制镜或保温瓶胆
- B. 用 ClO_2 杀菌、消毒
- C. 用 Na_2SiO_3 溶液制备木材防火剂
- D. 用浸泡过高锰酸钾溶液的硅藻土保鲜水果

3.

阿伏加德罗常数的值为 N_A 。下列说法不正确的是

- A. 1L pH=3的盐酸与1L pH=3的 CH_3COOH 溶液中，水电离出的 H^+ 数目均为 $10^{-11}N_A$
- B. 0.1mol 乙烯与乙醇的混合物中含碳原子数为 $0.2N_A$
- C. 标准状况下，2.24L N_2 和 O_2 的混合气体中分子数为 $0.1N_A$
- D. 0.1mol H_2 和0.1mol I_2 于密闭容器中充分反应后，其分子总数小于0.2mol

4.

正确表示下列反应离子方程式是

- A. 浓盐酸与铁屑反应： $2\text{Fe}+6\text{H}^+=2\text{Fe}^{3+}+3\text{H}_2\uparrow$
- B. 钠与 CuSO_4 溶液反应： $2\text{Na}+\text{Cu}^{2+}=\text{Cu}\downarrow+2\text{Na}^+$
- C. 硫酸铵溶液和氢氧化钡溶液反应： $\text{Ba}^{2+}+2\text{OH}^-+2\text{NH}_4^++\text{SO}_4^{2-}=\text{BaSO}_4\downarrow+2\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}$
- D. FeCl_2 溶液中加入稀硝酸： $4\text{H}^++\text{NO}_3^-+\text{Fe}^{2+}=\text{Fe}^{3+}+\text{NO}\uparrow+2\text{H}_2\text{O}$