

2022河北高一上学期人教版高中化学期中考试

1.

下列各组物质中，第一种是酸，第二种是混合物，第三种是碱的是()。

- A. 硫酸、 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 、苛性钾 B. 硫酸、空气、纯碱
C. 氧化铁、胆矾、熟石灰 D. 硝酸、食盐水、烧碱

2.

胶体区别于其他分散系最本质的特征是()

- A、外观澄清透明 B、胶体微粒直径在1~100nm之间
C、丁达尔现象 D、分散质粒子能透过半透膜

3.

化学反应中，水的作用可以是氧化剂、还原剂、既是氧化剂又是还原剂、既非氧化剂又非还原剂等。下列反应与 $\text{Br}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HBr}$ 相比较，水的作用不相同的是()

- A. $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2 \uparrow$ B. $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$
C. $2\text{F}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{HF} + \text{O}_2$ D. $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{HClO}$

4.

下列实验操作中错误的是()

- A. 分液时，分液漏斗下层液体从下口放出，上层液体从上口倒出
B. 蒸馏时，应使温度计水银球靠近蒸馏烧瓶支管口
C. 蒸发结晶时应将溶液蒸干
D. 称量时，称量物置于托盘天平的左盘，砝码放在托盘天平的右盘中

5.

下列变化需要加入还原剂才能实现的()

- A. $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+}$ B. $\text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2$ C. $\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{3+}$ D. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{O}_2$

6.

下列说法正确的是()