

2022北京高一上学期人教版(2019)高中化学期末考试

1.

下列各组物理量中,随取水量的变化而变化的是()

- A. 水的密度 B. 水的沸点 C. 水的物质的量 D. 水的摩尔质量

2.

工业上制取 ClO_2 的化学反应为 $2\text{NaClO}_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{ClO}_2 + 2\text{NaHSO}_4$ 。下列说法正确的是()

- A. SO_2 在反应中被氧化
B. NaClO_3 在反应中失去电子
C. H_2SO_4 在反应中作氧化剂
D. 1mol还原剂在反应中失去1mol电子

3.

下列有关说法中不正确的是

- A. $\text{Al}(\text{OH})_3$ 在用于治疗胃酸过多类疾病时表现出弱碱性
B. 明矾溶于水后可得到少量的有强吸附性的 $\text{Al}(\text{OH})_3$,故明矾可作净水剂
C. $\text{Al}(\text{OH})_3$ 可用于中和馒头制作过程(如发酵阶段)中产生的酸
D. Al_2O_3 可用于制作耐火材料而 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 不能

4.

下列物质不能使有色布条褪色的是

- A. 氯水 B. NaClO 溶液 C. 漂白粉溶液 D. CaCl_2 溶液

5.

下列各组物质,遇到盐酸或强碱溶液都能反应的一组是

- A. Cu Al_2O_3 NaHCO_3 B. Mg $\text{Al}(\text{OH})_3$ Na_2CO_3
C. Fe Al_2O_3 $\text{Al}(\text{OH})_3$ D. Al NaHCO_3 Al_2O_3

6.