

2022黑龙江高一下学期人教版高中化学开学考试

1. _____

下列叙述错误的是()

- A. 金属铝的生产是以 Al_2O_3 为原料, 在熔融状态下进行电解
- B. 在水溶液中 NaHSO_4 的电离: $\text{NaHSO}_4 = \text{Na}^+ + \text{HSO}_4^-$
- C. 配置 FeSO_4 溶液时, 需加入少量铁粉防止 Fe^{2+} 被氧化
- D. 碳酸氢钠在医疗上可用于治疗胃酸过多

2. _____

下列实验操作均要用玻璃棒, 其中玻璃棒作用相同的是()

① 过滤 ② 蒸发 ③ 溶解 ④ 向容量瓶转移液体

- A. ①和② B. ①和③ C. ①和④ D. ③和④

3. _____

在溶液中加入足量 Na_2O_2 后仍能大量共存的离子组是()

- A. Ca^{2+} 、 Fe^{2+} 、 NO_3^- 、 HCO_3^- B. K^+ 、 AlO_2^- 、 Cl^- 、 SO_4^{2-}
- C. H^+ 、 Ba^{2+} 、 Cl^- 、 NO_3^- D. Na^+ 、 Cl^- 、 CO_3^{2-} 、 SO_3^{2-}

4. _____

设 N_A 为阿伏加德罗常数, 下列叙述中正确的是()

- A. 常温下64 g S_4 和 S_8 混合物中含有原子数为 $2N_A$
- B. 标准状况下, 22.4L水中含电子数为 $10 N_A$
- C. 1L 1 mol/L的盐酸溶液中, 所含氯化氢分子数为 N_A
- D. 足量铁在1L 1 mol/L的盐酸溶液中反应, 铁失去的电子数为 $3N_A$

5. _____

分别向下列各溶液中加入少量 NaOH 固体, 溶液的导电能力变化最小的是()

- A. 水 B. 醋酸溶液 C. 盐酸 D. NaCl 溶液