

2022安徽高一下学期人教版高中化学期末考试

1.

设 N_A 为阿伏加德罗常数值，下列有关叙述正确的是（ ）

- A. 标准状况下，11.2L CH_2Cl_2 含极性共价键数目为 $2N_A$
- B. 含1mol Cl^- 的 NH_4Cl 溶液中加入适量氨水使溶液呈中性，此时溶液中 NH_4^+ 的数目大于 N_A
- C. 4.6g甲苯(C_7H_8)和丙三醇($\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$)混合物中含H原子数目为 $0.4N_A$
- D. 将1mol Cl_2 通入足量水中，溶液中 HClO 、 Cl^- 、 ClO^- 粒子数之和为 $2N_A$

2.

最近我国科学家研究发现人体中微量的 H_2S 能有效预防心脏病、老年性痴呆症。下列有关 H_2S 的说法正确的是（ ）

- A. H_2S 属于非电解质
- B. 人体内 H_2S 可由含硫蛋白质降解产生
- C. 大量吸入 H_2S 对人体无害
- D. H_2S 只有还原性没有氧化性

3.

下列物质可通过化合反应直接制得的是（ ）

- ① $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ② $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ③ H_2SiO_3 ④ H_2SO_4

- A. ①② B. ③④ C. ②④ D. ②③

4.

下列电离方程式中，正确的是（ ）

- A. $\text{Na}_2\text{SO}_4 = 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ B. $\text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^-_2$
- C. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 = 2\text{Al}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$ D. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ca}^{2+} + 2(\text{NO}_3)^{2-}$

5.

汽车剧烈碰撞时，安全气囊中发生反应： $10\text{NaN}_3 + 2\text{KNO}_3 = \text{K}_2\text{O} + 5\text{Na}_2\text{O} + 16\text{N}_2\uparrow$ ，则下列说法正确的是（ ）

- A. KNO_3 是还原剂，其中N元素被氧化