

2022贵州高二上学期人教版高中化学期中考试

1. _____

化学与生活、生产密切相关，下列有关说法正确的是：

- A. 硫酸工业使用 V_2O_5 作催化剂是为了提高 SO_2 的转化率
- B. SiO_2 是人类将太阳能转化为电能的常用材料
- C. 卫生洁具的清洁常用盐酸不用醋酸，是因为醋酸的腐蚀性大
- D. 小苏打是抗酸药，服用时喝醋将降低药效

2. _____

下列物质对水的电离平衡无影响的是：

- A. KNO_3 B. NH_3 C. Na D. H_2SO_4

3. _____

恒温下，反应 $aX(g) \rightleftharpoons bY(g) + cZ(g)$ 达到平衡后，把容器体积压缩到原来的一半且达到新平衡时，X的物质的量浓度由 0.2mol/L 增大到 0.35mol/L ，下列判断正确的是：

- A. $a > b + c$ B. $a < b + c$ C. $a = b + c$ D. $a = b - c$

4. _____

下列实验能达到实验目的的是：

- A. 用托盘天平称取 5.85g $NaCl$ 固体配制 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 $NaCl$ 溶液
- B. 将 NO_2 球放在不同温度的水中探究温度对化学反应速率的影响
- C. 用酸式滴定管量取 25.00mL $0.1000\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 HCl 溶液
- D. 用石蕊作指示剂通过中和滴定实验测定未知酸碱的浓度

5. _____

N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列叙述正确的是：

- A. 1L $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $NaHCO_3$ 溶液中含有 $0.1 N_A$ 个 HCO_3^-
- B. 0.1mol Cl_2 参加化学反应，转移电子数目一定为 $0.2 N_A$
- C. 常温常压下， 28g N_2 和 CO 混合气体中含有原子总数为 $2N_A$