

天津2022年高三化学下半年高考模拟在线答题

1.

下面的“诗”情“化”意，分析正确的是()

- A. “粉身碎骨浑不怕，要留清白在人间”只发生了物理变化
- B. “日照澄州江雾开”中伴有丁达尔效应
- C. “试玉要烧三日满，辨才须待七年期”中“玉”的成分是硅酸盐且硬度很大
- D. “绿蚁新醅酒，红泥小火炉”，从中分析古时酿酒中葡萄糖发生了水解反应

2.

下列说法正确的是

- A. 氢氧燃料电池放电时化学能全部转化为电能
- B. 反应 $4\text{Fe(s)}+3\text{O}_2\text{(g)}\rightleftharpoons 2\text{Fe}_2\text{O}_3\text{(s)}$ 常温下可自发进行，该反应为吸热反应
- C. 3 mol H_2 与1 mol N_2 混合反应生成 NH_3 ，转移电子的数目小于 $6\times 6.02\times 10^{23}$
- D. 在酶催化淀粉水解反应中，温度越高淀粉水解速率越快

3.

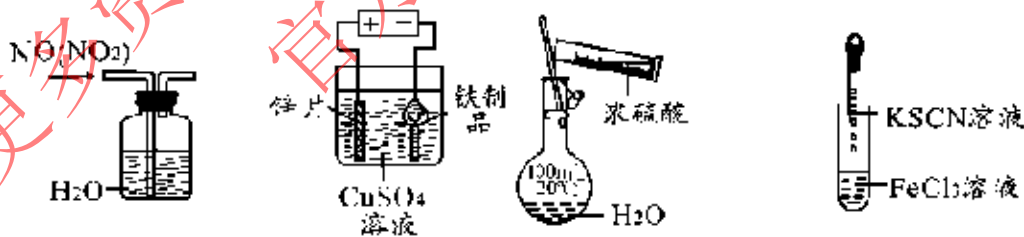
下列有关原子结构及元素周期律的叙述不正确的是()

- A. 原子半径： $r(\text{Na})>r(\text{O})$ ，离子半径： $r(\text{Na}^+)<r(\text{O}^{2-})$
- B. 第VIIA族元素碘的两种核素 ^{131}I 和 ^{137}I 的核外电子数之差为6
- C. P和As属于第VA族元素， H_3PO_4 的酸性强于 H_3AsO_4 的酸性
- D. Na、Mg、Al三种元素最高价氧化物对应水化物的碱性依次减弱

4.

下列实验装置、试剂选择和操作均正确的是

- A. 除去NO中的 NO_2
- B. 铁制品表面镀锌
- C. 配制一定浓度的硫酸
- D. 鉴定 Fe^{3+}



- A. A B. B C. C D. D

5.

室温下，用 $0.10\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 NaOH 溶液滴定 10.00mL $0.10\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 CH_3COOH 溶液，水的电离程度随 NaOH 溶液体积的变化曲线如图所示。下列说法正确的是()