

## 2022江西高三上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

有些古文或谚语包含了丰富的化学知识，下列解释不正确的是

| 选项 | 古文或谚语       | 化学解释     |
|----|-------------|----------|
| A  | 日照香炉生紫烟     | 碘的升华     |
| B  | 以曾青涂铁，铁赤色如铜 | 置换反应     |
| C  | 煮豆燃豆其       | 化学能转化为热能 |
| D  | 雷雨肥庄稼       | 自然固氮     |

A. A    B. B    C. C    D. D

2.

下列排列顺序正确的是( )

A. 电离出氢离子的能力： $\text{CH}_3\text{COOH} > \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} > \text{H}_2\text{O}$

B. 微粒半径： $\text{Fe}(\text{OH})_3\text{胶粒} > \text{K}^+ > \text{Cl}^- > \text{Na}^+$

C. 固体的热稳定性： $\text{Na}_2\text{CO}_3 > \text{CaCO}_3 > \text{NaHCO}_3$

D. 氢化物的沸点： $\text{H}_2\text{Se} > \text{H}_2\text{S} > \text{H}_2\text{O}$

3.

设 $N_A$ 为阿伏加德罗常数的值，下列叙述正确的是( )

A. 常温常压下33.6L氯气与27g铝充分反应，转移的电子数为 $3N_A$

B. 标准状况下,28g乙烯和丙烯的混合气体中所含原子个数为 $4N_A$

C. 一定条件下，将1mol $\text{N}_2$ 与3mol $\text{H}_2$ 混合反应后，生成 $\text{NH}_3$ 分子的数目为 $2N_A$