

2022届高三上半期期中考试化学试卷完整版（陕西省吴起高级中学）

1. 选择题

化学与社会、生活密切相关。下列说法正确的是()

- A. 在食品袋中放入盛有硅胶的透气小袋可防止食品因氧化而变质
- B. 燃烧煤、天然气、石油等排放的大量CO₂是导致雾霾的原因
- C. 小苏打能做糕点的膨松剂是由于NaHCO₃能与碱反应
- D. 漂白精可用作消毒剂是由于Ca(ClO)₂可转化为HClO

2. 选择题

所谓合金，就是不同种金属(也包括一些非金属)在熔化状态下形成的一种熔合物，下表为四种金属的熔、沸点。

	Na	Cu	Al	Fe
熔点(°C)	97.51	1083	660	1535
沸点(°C)	883	2595	2003	3000

根据以上数据判断其中不能形成合金的是

- A. Cu和Al B. Fe和Cu C. Fe和Na D. Al和Na

3. 选择题

高铁酸钾(K₂FeO₄)是一种新型的自来水处理剂，它的性质和作用是

- A. 有强氧化性，可消毒杀菌，还原产物能吸附水中杂质
- B. 有强还原性，可消毒杀菌，氧化产物能吸附水中杂质
- C. 有强氧化性，能吸附水中杂质，还原产物能消毒杀菌
- D. 有强还原性，能吸附水中杂质，氧化产物能消毒杀菌

4. 选择题

在无色强酸性溶液中，下列各组离子能够大量共存的是()

- A. Cl⁻、Na⁺、NO₃⁻、Ca²⁺ B. NH₄⁺、HCO₃⁻、Cl⁻、K⁺
- C. K⁺、Ba²⁺、Cl⁻、SO₄²⁻ D. Cu²⁺、NH₄⁺、I⁻、Cl⁻

【答案】A

【解析】

A、Cl⁻、Na⁺、NO₃⁻、Ca²⁺在溶液中不反应，均是无色的，可以大量共存，A正确；B、在酸性溶液中HCO₃⁻不能大量共存，B错误；C、Ba²⁺与SO₄²⁻在溶液中不能大量共存，C错误；D、Cu²⁺在溶液中显蓝色，且能氧化I⁻不能大量共存，D错误，答案选A。