

2022河南高一上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1. _____

1989年世界卫生组织把铝确定为食品污染源之一，加以控制使用。铝在下列应用时应加以控制的是 ()

①制铝合金 ②制电线 ③制炊具 ④明矾净水 ⑤明矾与苏打制食品膨松剂 ⑥用氢氧化铝凝胶剂加工成胃舒平药片 ⑦易拉罐 ⑧包装糖果和小食品

A.③⑤⑦⑧ B.⑥⑦⑧ C.③⑤⑧ D.③④⑤⑥⑦⑧

2. _____

下列实验操作：①过滤 ②溶解 ③蒸馏 ④取用药品 ⑤萃取 ⑥配制一定浓度的溶液，一定要用到玻璃棒的是 ()

A.①②⑥ B.②③⑥ C.③④⑥ D.④⑤⑥

3. _____

下列各组物质，按化合物、单质、混合物顺序排列的是 ()

A. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体、白磷、石灰乳 B. 干冰、铁、氯化氢

C. 烧碱、液态氧、碘酒 D. 空气、氮气、明矾

4. _____

近年来，人类生产、生活所产生的污染，如机动车、燃煤、工业生产等排放的废气，使灰霾天气逐渐增多。灰霾粒子比较小，平均直径在1 000~2 000 nm。下列有关说法正确的是 ()

A. 灰霾是一种分散系 B. 灰霾能发生丁达尔效应

C. 灰霾形成的是非常稳定的体系 D. 灰霾属于胶体

5. _____

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值，下列说法中正确的是 ()

A. 5.6 g铁与足量盐酸反应转移的电子数为 $0.3N_A$

B. 常温常压下，11.2L甲烷中含有的氢原子数为 $2N_A$

C. 标准状况下，22.4 L氦气与22.4 L氮气所含原子数均为 $2N_A$

D. 常温下，2.7g铝与足量的盐酸反应，失去的电子数为 $0.3N_A$