

# 2021-2022年高一上册期末考试化学考题同步训练（河南省淮阳县陈州高级中学）

## 1. 选择题

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. 选择题

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. 选择题

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. 选择题

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1000~2000nm。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. 选择题

用NA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0.3NA

B. 常温常压下，11.2L甲烷中含有的氢原子数为2NA

C. 标准状况下，22.4 L氦气与22.4 L氮气所含原子数均为2 NA

D. 常温下，2.7g铝与足量的盐酸反应，失去的电子数为0.3NA

## 6. 选择题

下列叙述正确的是

A. 氯气溶于水形成的溶液能导电，故氯气是电解质

B. 没有氧元素参加的反应一定不是氧化还原反应

C. 在水中能电离出H<sup>+</sup>的化合物一定是酸

D. 有单质生成的分解反应一定是氧化还原反应

## 7. 选择题

下列反应既是氧化还原反应又是离子反应的是

A. 用CO还原氧化铁来炼铁 B. 用锌和稀盐酸反应制氢气

C. 用稀硫酸除铁锈 D. CO<sub>2</sub>通入澄清石灰水变浑浊

## 8. 选择题