

2022山西高一上学期人教版(2019)高中化学月考试卷

1.

铝制品不易被腐蚀，其主要原因是因为铝（ ）

- A. 化学性质不活泼 B. 熔点高 C. 表面有致密氧化膜 D. 密度小

2.

下列叙述正确的是（ ）

- A. 用小苏打治疗胃酸过多 B. 用氢氧化钠改良酸性土壤
C. 用铁桶长时间存放硫酸铜溶液 D. 用食盐水除去热水瓶中的水垢

3.

探究氢氧化铝的两性，最适宜的试剂是（ ）

- A. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液、NaOH溶液、稀盐酸 B. Al_2O_3 、氨水、稀盐酸
C. Al、NaOH溶液、稀盐酸 D. AlCl_3 溶液、氨水、稀盐酸

4.

某无色溶液放入铝片后有氢气产生，下列离子在该溶液中一定不能大量存在的是（ ）。

- A. SO_3^{2-} B. OH^- C. K^+ D. HCO_3^-

5.

下列说法中一定正确的是（ ）

- A. Na_2O_2 固体中阳离子与阴离子的个数比为1：1
B. 从试剂瓶中取出并切下的未使用的钠可放回原试剂瓶中
C. 将Na投入饱和 Na_2CO_3 溶液中，会导致溶液质量增加
D. 金属Na失火，可用 CO_2 灭火

6.

某化合物水溶液中加入过量 Na_2O_2 ，最终有白色沉淀产生。下列化合物中符合条件的是（ ）

- A. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ B. NaHCO_3 C. CuCl_2 D. AlCl_3