

西藏申扎县中学九年级化学2022年下册中考模拟免费检测试卷

1.

向氯化铜溶液加入一定量的锌粉充分反应，下列情况中可能出现的是

- ① 溶液中有 Zn^{2+} 、 Cu^{2+} ，不溶物为Cu ② 溶液中有 Zn^{2+} 、 Cu^{2+} ，不溶物为Zn
③ 溶液中只有 Zn^{2+} ，不溶物为Zn ④ 溶液中只有 Zn^{2+} ，不溶物为Zn、Cu
A. ①③ B. ②③ C. ①④ D. ③④

2.

下列说法正确的是

- A. 合金、合成材料、合成橡胶等都是重要的有机合成材料
B. “白色污染”是指白色塑料袋造成的污染
C. 用甲醛浸泡水产品以达到保鲜的目的
D. 煤、石油和天然气是不可再生的化石燃料

3.

质量相等的金属镁和铝分别加入质量相等、溶质质量分数相等的两份稀硫酸中，反应完毕后，金属均有剩余。则下列描述正确的是（ ）

- A. 反应后溶液质量相等
B. 铝反应后的溶液质量大
C. 镁产生的氢气质量大
D. 生成的氢气质量相等

4.

下列关于“化学与生活”的认识不正确的是（ ）

- A. 在食品加工中，加入大量的食品添加剂，使食品既保鲜又美观
B. 食用铁强化酱油，有助于预防缺铁性贫血
C. 抵制使用一次性塑料袋，有利于长沙市创建文明城市
D. 回收处理废旧电池，有利于长沙市“两型”社会的建设

5.

下列说法正确的是（ ）

- A. 金属铁、铝、铜均具有银白色的光泽
B. 早在商朝时期就开始生产和使用铁器
C. 把生铁炼成钢就是把生铁中的杂质全部氧化除去
D. 赤铁矿、菱铁矿、黄铜矿、磁铁矿都是金属矿物

6.

对某 $pH=2$ 的溶液成分进行分析、检测，下列结果合理的是（ ）

- A. KNO_3 K_2CO_3 $NaNO_3$ $CaCl_2$
B. KCl $NaHCO_3$ K_2SO_4 $NaCl$
C. $NaCl$ $ZnSO_4$ KNO_3 KOH
D. HCl $MgCl_2$ Na_2SO_4 $NaCl$

7.