

初中化学辅导：初中化学考试试题初中升学考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/526/2021_2022__E5_88_9D_E4_B8_AD_E5_8C_96_E5_c64_526874.htm

1.一种新兴的金属由于其密度小、延展性好、耐腐蚀性强，它和它的合金在航空、航海和化学工业中正逐步取代铝和铝的合金而被广泛应用，该金属是（ ） A.铜 B.锌 C.钛 D.锰

2.“垃圾是放错了位置的资源”，应该分类回收。生活中废弃的铁锅、铝制易拉罐、铜导线可以归为一类加以回收，因为它们属于（ ） A.氧化物 B.化合物 C.混合物 D.金属或合金

3.我们常说“真金不怕火炼”的原因是（ ） A.金的熔点高 B.金的硬度大 C.金的密度大 D.金不活泼，高温时也不与氧气反应

4.相同质量的镁和铝分别与足量的稀盐酸充分反应，其结果是（ ） A.镁反应生成的氢气的质量大 B.铝反应生成的氢气的质量大 C.铝和镁反应生成的氢气一样多 D.无法比较生成氢气的质量

5.为验证铁、铜、铝三种金属的活动性顺序，可选用的一组物质是（ ） A. FeSO_4 溶液、Cu、 AlCl_3 溶液 B. CuSO_4 溶液、Fe、 AlCl_3 溶液 C. CuSO_4 溶液、Fe、Al D. AlCl_3 溶液、Fe、Cu

6.海水淡化可采用膜分离技术，如图所示，对淡化膜右侧的海水加压，水分子可以透过淡化膜进入左侧淡化池，而海水中的各种离子不能通过淡化膜，从而得到淡水。对加压后右侧海水成分变化进行分析，正确的是（ ） A.溶质的质量增加 B.溶剂的质量减少 C.溶液的质量不变 D.以上三种情况都有可能

7.一木块漂于水中，如图所示，若向水中加入食盐，则木块将（ ） A.上浮 B.下沉 C.不变 D.无法确定

8.配制100 g 10%的NaOH溶液，用量筒量取水时俯视刻度线，则配制溶液的溶质的质量分数（

) A.等于10% B.大于10% C.小于10% D.无法确定 9.下列物质各5 g，在室温下放入100 g水中，充分搅拌后，所得溶液的溶质质量分数最小的是 () A.KCl B.KNO₃ C.CuSO₄ D.Ca(OH)₂ 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com