

中考复习指导三大类化学计算和练习(4) PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022__E4_B8_AD_E8_80_83_E5_A4_8D_E4_c64_95675.htm [答案] 中考化学基本

计算基础训练题 相对原子质量：H1 C12 N14 Na23 Mg24 P31 S32 Cl35.5 K39 Ca40 Mn55 Fe56 Cu64 Zn65 Ba137 一、选择题（每题均只有一个正确选项）一、选择题（每题均只有一个正确选项）二、填空题三、计算题：（若不能整除计算结果保留一位小数）1.2.4g木炭在足量氧气中充分燃烧，可生成二氧化碳多少克？2.13g锌粒跟足是稀盐酸反应，生成氢气在标准状况下的体积是多少升？（氢气在标准状况下密度为0.089g/L）。3.实验室用足量的一氧化碳还原氧化铜，若要得到4g的铜，参加反应的一氧化碳质量为多少克？4.煅烧含杂质的石灰石100g(杂质在此条件下不分解)，可得到二氧化碳40g，求该石灰石中含碳酸钙的质量分数？5.某钢铁厂用580t含Fe₃O₄480%的磁铁矿(杂质不含铁)，可炼得杂质为4%的生铁多少吨？6.30g硫酸钠溶液和30g氯化钡溶液恰好完全反应，过滤后得溶液55.34g。求：硫酸钠溶液和氯化钡溶液中溶质的质量分数？7.用16g溶质的质量分数为25%的氢氧化钠溶液，恰好完全中和20g的硫酸溶液，求：(1)此硫酸溶液中溶质的质量分数；(2)反应后溶液中溶质的质量分数。8.将16.12g的氯酸钾和高锰酸钾混合物，充分加热到不再放出氧气时，试管内剩余11.64g固体，其中含二氧化锰1.74g。计算：(1)原混合物中氯酸钾的质量是多少克？(2)生成氧气的质量是多少克？9.硫酸钠与碳酸钠的固体混合物12.2g(均不含结晶水)，与150g稀硫酸恰好完全反应生成正盐，同时生成2.2g气体。求：(1)

固体混合物中碳酸钠的质量；(2)所用稀硫酸的质量分数；(3)反应后所得溶液中溶质的质量分数？

10. 现有碳酸钾和氯化钾的混合物28.7g，与160g稀盐酸恰好完全反应，所得溶液的质量为184.3g。求：(1)混合物中碳酸钾和氯化钾的质量各是多少克？(2)反应后所得溶液中溶质的质量分数？

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