

2021-2022学年初中化学质量守恒定律练习试题含解析

1.

现有氯化钠和碳酸钠的混合物 17g，向其中加入一定量的硝酸银溶液至恰好不再产生沉淀，将沉淀过滤、洗涤、干燥，称量其质量为 42.5g，并得到不饱和溶液 274.5g。加入的硝酸银溶液的溶质质量分数为

A. 15% B. 17% C. 34% D. 51%

2.

将 23g 纯净物 M 在足量氧气中完全燃烧，生成 44g 二氧化碳和 27g 水。下列说法中不正确的是

A. 消耗氧气 48g B. M 中含碳元素的质量分数约为 52.2%

C. M 只含碳、氢元素 D. M 中碳元素和氢元素的质量比为 4:1

3.

在一个密闭容器中有 X、Y、Z、Q 四种物质，一定条件下充分反应，测得反应前后各物质的质量如表所示，下列推理中不正确的是

	X	Y	Z	Q
反应前的质量/g	17	10	25	48
反应后的质量/g	19	10	待测	30

A. 反应后物质 Z 的质量为 41g

B. 生成的 X 与 Z 的质量之比为 8: 1

C. 反应中 Y 可能是催化剂

D. Q 一定是化合物

4.

某反应的微观示意图如下，下列说法正确的是