

2021-2022学年度泰安肥城第二学期八年级学习效果评价

1.

水果中含有柠檬酸，可促进消化。柠檬酸的化学式为 $C_6H_8O_7$ 。请计算：

(1) 柠檬酸的相对分子质量\_\_\_\_\_

(2) 柠檬酸中碳、氢、氧三种元素的质量比（化成最简质量比）。\_\_\_\_\_

(3) 柠檬酸中碳元素的质量分数。（结果精确到0.1%）\_\_\_\_\_

2.

现有50g溶质质量分数为10%的食盐溶液，若使溶液的溶质质量分数增加一倍：

(1) 应向此溶液中加入食盐多少g?

(2) 若采用蒸发水应蒸发掉水的质量为多少g?

3.

下列叙述中，属于化学变化的是（ ）

A. 湿衣服晾干

B. 粮食酿成酒

C. 瓷碗摔碎

D. 液态水气化

4.

以下常见物质中属于纯净物的是（ ）

A. 洁净的空气

B. 酸奶

C. 二氧化碳

D. 自来水

5.

同种元素的原子一定具有相同的（ ）

A. 质子

B. 中子数

C. 电子数

D. 相对原子质量

6.

今年，我省部分地区已经开始使用天然气，天然气的主要成分是甲烷，其化学式为 $CH_4$ ，下列四位同学在讨论化学式 $CH_4$ 的意义，其中错误的是（ ）

A. 表示甲烷这种物质

B. 表示一个甲烷分子

C. 表示甲烷由碳氢两种元素组成