

2022届初三下半年结课考试化学考试（甘肃省嘉峪关六中）

1.

下列实验基本操作中正确的是



A. B. C. D.

2.

2015年10月，我国女科学家屠呦呦因发现一种治疗疟疾的特效药物青蒿素（化学式： $C_{15}H_{22}O_5$ ）而获得诺贝尔奖。下列关于青蒿素的说法，不正确的是（ ）

- A. 该物质由三种元素组成
- B. 该物质中氧元素质量分数最小
- C. 每个青蒿素分子中含有42个原子
- D. 该物质中碳、氧元素的质量比为9：4

3.

将一定量的铁粉加入到一定量的硝酸银、硝酸锌的混合溶液中，待充分反应后过滤，向滤渣中加入稀盐酸，有气体产生，则在滤渣中（ ）

- A. 只有银
- B. 只有银和铁
- C. 可能含有锌
- D. 一定有银、铁、锌

4.

填写化学符号或名称：

A：人们常说“高空缺氧”中的氧是_____（填符号），氧化铝中铝元素显+3价_____， $2H$ _____， $2Mg^{2+}$ _____。

B：元素符号的不同排列具有不同的含义，填写出下列排序中缺少的元素符号。

O Si _____ Fe Ca；C N O _____ Ne。

C：原子团在化学式书写中具有非常重要的地位，我们必须熟练掌握的五个最重要的原子团（离子）

NH_4^+ OH^- _____ SO_4^{2-} CO_3^{2-} _____

5.

元素周期表中每一行叫一个周期，同一周期元素的原子具有相同的_____数。元素的化学性质与原子的_____数关系最为密切。氢原子核内有两个质子和一个中子，画出氢原子结构示意图_____。

6.

阅读思考并回答问题：

（1）水通直流电发生分解反应，反应的化学方程式_____，负极得到16毫升气体，正极玻璃管应得到_____毫升气体。

（2）带锈的铁钉加入过量的盐酸中，开始观察的现象是铁锈逐渐消失且溶液_____，反应的化学方程式_____，反应一段时间后又观察到有少量_____产生，反应方程式_____。

（3）长期存放石灰水的细口瓶中常常会有一层白色固体它是碳酸钙，产生的原因是用化学方