《产生气体的变化》练习题

一、选择题

1、小苏打和白醋混合后产生的气体是（ ）

A、氧气 B、二氧化碳 C、水蒸气

2、小苏打和白醋混合后的描述正确的是（ ）

1. 有大量的气泡生成
2. 颜色变红了
3. 会发光发热

二、判断题

1. 将二氧化碳导入澄清的石灰水，澄清的石灰水会变浑浊。（ ）
2. 把粉笔放入水中有气泡冒出，说明粉笔和水反应有气体生成。（ ）

三、探究题

明博士为了探究二氧化碳的性质，进行了一下实验，请结合试验过程，完成练习

实验材料：小苏打、白醋、塑料瓶、气球、蜡烛、澄清的石灰水

实验步骤：

1、在一个气球中加入适量的小苏打。

2、将白醋倒入塑料瓶中，接着就气球套入瓶口，

3、点燃蜡烛，再拉直气球让小苏打与白醋混合。将收集的气体靠近燃烧的蜡烛。

4、将气体导入澄清的石灰水。

（1）、拉直气球让小苏打与白醋混合（ ）

A、发生了物理变化

B、发生了化学变化

C、没有变化

（2）、将气体靠近燃烧的蜡烛后（ ）

A、蜡烛熄灭 B、蜡烛保持不变 C、火焰变小

参考答案：

一、选择题

1、B 2、A

二、判断题

1、√ 2、×

1. 探究题

1、B 2、A