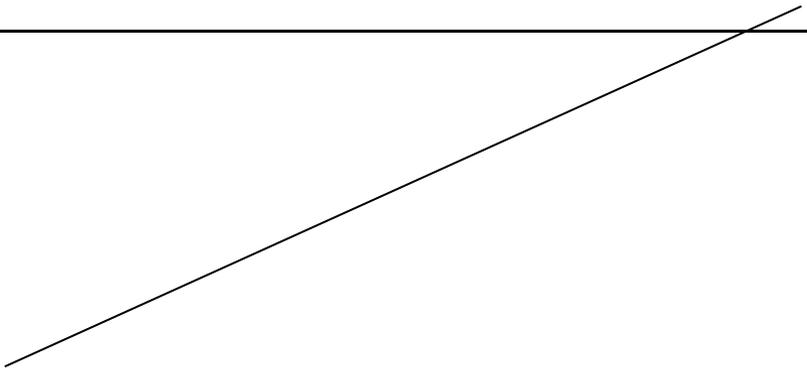




# 对蜡烛及其燃烧的探究

实验探究步骤	现象	结论
1、观察蜡烛的制作材料	烛芯： <u>线状</u> ， 外壳： <u>圆柱形</u> 。 <u>白</u> <u>固</u>	<u>由石蜡制作</u> 。
2、 <b>点燃前</b> ①观察蜡烛的颜色、状态、气味	<u>白</u> <u>色</u> ， <u>固</u> 态， <u>轻微的</u> 有 <u>                    </u> 气味。	
②用小刀切下一块放入水中	<u>易</u> <u>不</u> 切， <u>浮</u> 于 水面， <u>                    </u> 溶解于 水。	硬度 <u>小</u> <u>难</u> 密度 <u>小</u> <u>                    </u> 于水，而且 <u>                    </u> 溶于水。



结论

实验探究步骤	现象	结论
③用一干燥烧杯，罩在火焰上方，片刻，取下火焰上方的烧杯，迅速向烧杯中倒少量澄清石灰水振荡。	烧杯内壁有 <u>水珠</u> 生成，澄清石灰水变 <u>浑浊</u> 。	石蜡燃烧有 <u>水</u> 和 <u>二氧化碳</u> 生成。
<b>4、熄灭时</b> ①熄灭蜡烛，观察所发生的现象	有 <u>白烟</u> 从烛芯飘出	刚熄灭时产生的白烟是 <u>石蜡蒸气</u> ，说明蜡烛燃烧时先
②用火柴点燃刚熄灭时的白烟	<u>火顺白烟将蜡烛重新点燃</u>	由 <u>固</u> 态变成 <u>液</u> 态，再蒸发成 <u>石蜡蒸气</u> ，而后燃烧。

# 实验结论：



石蜡为白色固体，硬度较小，加热可熔化、汽化。石蜡能在空气中燃烧、发光、发热。其火焰分为三层，外焰温度最高。石蜡燃烧生成水和二氧化碳。

# 实验现象的观察与记录



黄冈学习网  
www.hgxxw.net

- (1) **变化前**：物质的名称、颜色、状态、气味、硬度等物理性质。
- (2) **变化中**：物质颜色、状态、气味等现象的改变以及光、热、沉淀、气体等现象的产生。
- (3) **变化后**：新物质的名称、颜色、状态、气味等。

注意描述实验现象不能说成实验结论。

例如：

在蜡烛火焰上方罩一个干冷的烧杯，现象是有**水珠**出现，而不能描述成有**水**形成。



黄冈学习网  
[www.hgxxw.net](http://www.hgxxw.net)