



# 物质的变化与性质

# 一、物质的变化：

1、物理变化：没有生成其他物质的变化。

化学变化：生成其他物质的变化。

本质区别：**是否生成新物质**

2、物理变化的现象：**挥发、状态改变、形状改变**

3、化学变化的现象：**颜色改变、放出气体、生成沉淀等**

常伴随能量变化：**吸热、放热、发光等**

## 二、物质的性质



1、化学性质：在化学变化中表现出来的性质。

与什么物质反应、可燃性、稳定性、氧化性、还原性、酸性、碱性等

2、物理性质：不需要发生化学变化就表现出来的性质。

颜色、状态、气味、硬度、溶解性、熔点、沸点、密度、挥发性、导热性、导电性、延展性等

3、区别：是否需要发生化学变化表现出来

**注意：**明显的现象（发光、放热、变色、放出气体、产生沉淀等）不能作为判断物理变化和化学变化的依据。

物理变化和化学变化的**联系**：物理、化学变化往往同时发生，在化学变化中常伴随物理变化。物理变化不一定有化学变化。

### 三、性质和变化的区别



**性质**是物质本身特有的属性，而**变化**则是物质改变的过程。

叙述物质的**性质**往往用等“可”、“能”、“会”、“易”、“难”、“就”表示能力或属性的用语。

叙述物质的**变化**往往用“已经”、“了”、等过去时或“在”等现在时等表示时态的用语。



例：

性质

酒精可燃烧

酒精易挥发

变化

酒精在燃烧

酒精挥发了



黄冈学习网

[www.hgxxw.net](http://www.hgxxw.net)