

第二单元 物质的变化

控制铁生锈的速度

单击页面即可演示

一、铁生锈的原因

时间	第一天	第二天	第三天	第四天
空盘子	无变化	无变化	无变化	有点生锈
水盘子	水变色	生锈	锈多了	锈更多了
菜油盘	无变化	无变化	无变化	无变化

实验结果:

空盘子生锈速度很慢，

水盘子生锈速度很快，而且生

锈的量也很多，

菜油盘没有生锈。



- 从现象的记录你可以看出什么结论？
- 铁生锈是空气或是水的原因还是空气和水的共同作用呢？
- 在分析原因之前，让我们再看看另一个对比实验？



水和空气



干燥空气



蒸馏水



第一天

4:26PM

水和空气



干燥空气



三天后

蒸馏水



水和空气



干燥空气



蒸馏水



水中含有空气



空气中含有水气



空气中	第一天	第二天	第三天	第四天
含有水蒸气，水中溶解有空气，				
因此放置在空气中的铁钉和放置在水	无变化	无变化	无变化	有点生锈
中的铁钉，都在同时受到空气和水的				
共同作用。	水变色	生锈	锈多了	锈更多了
菜油盘	无变化	无变化	无变化	无变化

实验结果：

空盘子生锈速度很慢，

水盘子生锈速度很快，而且生

锈的量也很多，

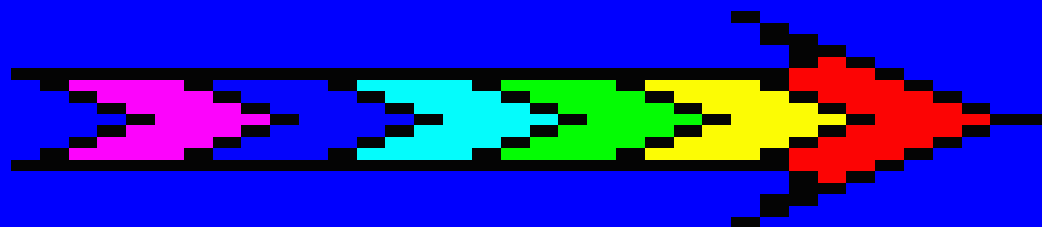
菜油盘没有生锈。

- 实验结论:
- 铁生锈是空气和水的共同作用的结果。



铁

与空气和水共同作用



二、铁生锈的快慢

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/436105131134010131>