

# 烯晶碳能为什么不能上科创板 - 为什么羧基和酯基的碳氧双键不能发生加成反应？-股识吧

## 一、为什么 $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ 不能通过加成反应得到

在高中，加成反应一定是双键或三键进行的，因此反应物至少两个碳！而二氯甲烷只有一个碳，所以不可能是通过加成得到。而其他几个都有两个碳，所以可能！

## 二、为什么 $\alpha$ -碳上的烷基增多，氧氢键的极性相应地减弱？

烷基属于斥电子基团，可以将电子向外排斥，导致氧氢键之间的共用电子对偏向氢，因此极性减弱。

## 三、为什么羧基和酯基的碳氧双键不能发生加成反应？

在高中范围内认为羧基上的碳氧双键不能加成，如果加成碳上会有2个羟基，它们会自动脱水。

但是如果题中有能加成的信息，就认为可以加成。

这个知识点在[高考母题]中有一个很好的例题。

## 四、为什么在连接-

## OH的碳上如果没有氢原子的醇就不能使高锰酸钾褪色

简单的说，高锰酸钾是把羟基碳上的氢氧化成羧基，没有氢就没法氧化了。

从微观上讲，这个反应是因为羟基的存在，使羟基碳上的氢具有很大的活性(一般与官能团连接的碳上的氢都有一定的活性，即阿尔法氢)，这是由于羟基的作用使这些氢的电子去偏向于碳。

若羟基碳上没有氢的话，比如是碳的话就不会具有这些活性，虽说也会有一定的影

响，但是不会像氢原子那样明显。

## 五、Q235A为什么不能进行淬火处理

而室温下碳在阿尔法铁中的固溶度只有0.0008%所以Q235A在理论上是可以淬火得到马氏体的。

但是由于马氏体碳过饱和度很低，淬火后的硬度很低，只有170HBS左右。

而这种钢的供应状态硬度大概就有144HBS左右。

如果用25钢，含碳量虽然只提高0.05%，淬火硬度却可以到350HBS。

由此可见，用Q235A淬火，其强度硬度增高不明显，而且还要面对变形、开裂、氧化、脱碳的热处理弊病，和一笔热处理费用，是相当不划算的。

## 六、为什么醛基的碳氧双键能加成而羧基的不能？

羧基上的羰基之所以难以加成，与其邻近的羟基有很大关系。

我们以甲酸为例：一旦该羰基被继续加成，则该碳上会有两个羟基。

这种双羟基结构存在很大的空间位阻，难以稳定存在。

事实上并不排除中间过程有形成这种双羟基结构，但是羟基上的氢很快地“掉”下来使氧带有正电荷。

该正电荷逐渐转移到另一个氢上，在解离出该氢离子的同时又形成了碳氧双键。

## 参考文档

[下载：烯晶碳能为什么不能上科创板.pdf](#)

[《股票一般多久买入卖出》](#)

[《一个股票在手里最多能呆多久》](#)

[《股票实盘一般持多久》](#)

[下载：烯晶碳能为什么不能上科创板.doc](#)

[更多关于《烯晶碳能为什么不能上科创板》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/author/50326182.html>