

为什么烯烃的含碳量比烷烃的高还是低...钢含碳越高越硬，那么碳是很硬的东西么-股识吧

一、为什么乙烯中的碳碳双键使得其化学性质比含碳碳单键的烷烃活跃

组成碳碳双键中有一个叫 π 键的来着，貌似不稳定，C__ C

π 键是弯着的那个不稳定，所以化学性质活跃。

【。

】应该【。

】

二、为什么烯烃与卤代烃加成总是卤素加在碳少的碳上呢

在一般条件下是加在氢少的碳上，在臭氧或硼烷的条件下可不是的哦一般条件下，由于烷基可以向相邻碳推电子，即所谓超共轭效应，卤素为吸电子基团，更容易加在形式负电荷高的碳上。

这个叫马尔科夫尼科夫定律

三、相同碳原子数的直连烷烃和烯烃的熔点哪个高

相同碳原子数的直连烷烃和烯烃的熔点哪个高烯烃是指含有C=C键（碳-碳双键）（烯键）的碳氢化合物。

属于不饱和烃，分为链烯烃与环烯烃。

按含双键的多少分别称单烯烃、二烯烃等。

双键中有一根易断，所以会发生加成反应。

单链烯烃分子通式为 C_nH_{2n} ，常温下 $C_2—C_4$ 为气体，是非极性分子，不溶或微溶于水。

双键基团是烯烃分子中的官能团，具有反应活性，可发生氢化、卤化、水合、卤氢化、次卤酸化、硫酸酯化、环氧化、聚合等加成反应，还可氧化发生双键的断裂，生成醛、羧酸等。

应用：可以用来合成一些高分子材料。

烯烃的物理性质可以与烷烃对比。

物理状态决定于分子质量。

标况或常温下，简单的烯烃中，乙烯、丙烯和丁烯是气体，含有5至18个碳原子的直链烯烃是液体，更高级的烯烃则是蜡状固体。

标况或常温下，C₂ ~ C₄烯烃为气体；

C₅ ~ C₁₈为易挥发液体；

C₁₉以上固体。

在正构烯烃中，随着相对分子质量的增加，沸点升高。

同碳数正构烯烃的沸点比带支链的烯烃沸点高。

相同碳架的烯烃，双键由链端移向链中间，沸点，熔点都有所增加。

反式烯烃的沸点比顺式烯烃的沸点低，而熔点高，这是因反式异构体极性小，对称性好。

与相应的烷烃相比，烯的沸点、折射率，水中溶解度，相对密度等都比烷的略小些。

其密度比水小。

烯烃的化学性质比较稳定，但比烷烃活泼。

考虑到烯烃中的碳-碳双键比烷烃中的碳-

碳单键强，所以大部分烯烃的反应都有双键的断开并形成两个新的单键。

四、乙烯和乙烷燃烧，乙烯更明亮，因为含碳量高，为什么含碳量高？

乙烯含碳量 = $24/28=6/7$ ，乙烷含碳量： $24/30=4/5$ 。

$6/7 >$

$4/5$ ，所以乙烯含碳量高于乙烷。

五、有关烷烃与烯烃的性质类比，下列3个正确的是？在线等！

d 烷烃无双键不能加成

六、试从化学键的角度出发说明为什么乙烯的化学性质比乙烷

烷烃的化学键都是碳碳单键或碳氢单键，碳碳单键极性为0，碳氢单键由于氢元素和碳元素的电负性相差不大，所以极性虽然不是0，但是却很小， σ 键电子不容易发生偏向，整个分子中电子分布比较均匀，对亲核试剂和亲电试剂都没有特殊的亲和力。

这就能够直接解释烷烃的反应性质，即容易发生自由基取代反应，譬如烷烃的卤化。

而烯烃存在一个碳碳双键，首先从它的不饱和可以直接得出它应该可以发生加成反应。

这个双键中有一个键是 π 键，强度比 σ 键要低，同时 π 键弥散在外，容易受到亲电试剂的进攻，所以烯烃容易发生亲电加成反应、自由基加成反应、氧化反应、催化氢化反应和聚合反应。

而又因为烯烃中 sp^2 杂化的碳的电负性比 sp^3 杂化碳的电负性大，所以烯烃的 α 氢能够和碳碳双键发生超共轭现象，再加上诱导效应， α 碳的氢具有一定的活性，可以发生 α 碳上的取代反应（但是注意乙烯没有 α 碳）。

七、钢含碳越高越硬，那么碳是很硬的东西么

最硬是金刚钻是碳，很软的石墨也是碳。

八、催化裂化汽油柴油为什么烯烃含量高

展开全部催化裂化使用的催化剂是固体酸（如分子筛等），其表面有酸性位。

石油中的烷烃在此情况下发生断链裂化时是以正碳离子机制进行的，而正碳离子容易发生消除反应得到烯烃。

（热裂化是自由基机制，自由基不易脱氢消除）

参考文档

[下载：为什么烯烃的含碳量比烷烃的高还是低.pdf](#)

[《股票买多久没有手续费》](#)

[《行业暂停上市股票一般多久》](#)

[《股票成交量多久一次》](#)

[《农民买的股票多久可以转出》](#)

[下载：为什么烯烃的含碳量比烷烃的高还是低.doc](#)

[更多关于《为什么烯烃的含碳量比烷烃的高还是低》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/subject/57707410.html>