

如何比较乙烯与乙炔含C量 - 22.4l乙烯和乙炔混合物所含的分子数-股识吧

一、乙烯、乙烷、乙炔中的C—H键的长短顺序

展开全部答案：乙炔长于乙烯长于乙烷三键长于双键长于单键因为这三个分别是单键，双键，叁键，单键由s电子云重叠而成，双键其中有p电子云重叠的部分，电子云密度逐渐加大，键越稳定，键能越短，键越短。

希望有帮到你，请及时采纳！

二、乙烯和乙炔及甲醛，S₂CL₂的立体结构及其判断

楼上的答得很好，我接力一下。

S₂CL₂为SP³杂化。

如果中心原子全部用于成键（即饱和）则看连有几个原子，设原子个数为n，则为spⁿ⁻¹杂化，如：CH₄分子C已饱和，它连有4个H原子为sp³杂化。

若中心原子还有孤对电子则孤对电子当成一个原子，如：H₂O中O原子仍有2对孤对电子相当于又连有两个原子，为sp³杂化。

S₂CL₂中S与O相同CL-S-S-CL，S周围两根键，再加两对孤对电子，所以是PS³杂化

三、请问：为什么乙炔使溴水褪色的速度比乙烯慢？

因为乙炔中碳是sp杂化，其中s轨道成分更多，此种杂化方式的碳电负性也更大，对于电子云的束缚也更大，所以，乙炔与乙烯相比不太容易发生亲电加成，因此，与溴水反应速度要比乙烯慢

四、化学问题 如何鉴别乙烷、乙烯、乙炔

先用溴水不褪色的是乙烷，然后用{Ag(NH₂)}⁻离子（银氨溶液），生成银镜反应（白色沉淀）。

五、22.4l乙烯和乙炔混合物所含的分子数

22.4l乙烯和乙炔混合物，在标准状况下，就是1mol混合分子， N_A 个分子， 6.02×10^{23} 个分子

六、鉴别乙烷和乙炔用什么试剂。

首先把三种气体分别通入酸性高锰酸钾中，不褪色的是乙烷，然后把剩下的两种气体分别和水加成（要有催化剂哦），生成乙醇的是乙烯，生成乙醛的是乙炔最简单的方法是用玻璃管导出气体再点燃啦 看火焰大小 最大的是乙炔 其次乙烯 最小的是甲烷

七、用化学方法鉴别乙烷和乙烯，求解？

方法1：将未知气体通入酸性高锰酸钾溶液中，能使其褪色的是乙烯，不能的是乙烷。

（基于乙烯双键能被高锰酸钾氧化）方法2：将未知气体通入溴水中，能使溴水褪色的是乙烯，不能的是乙烷。

（基于乙烯双键能加成）

八、怎样用化学方法鉴别乙烯，乙炔，环己烷

环己烷常温下是液态的，乙烯和乙炔是气态的，所以环己烷不需要化学方法鉴定，然后乙烯和乙炔通入溴水，溴水立刻褪色的是乙烯（乙炔和溴水的反应比乙烯慢得多，完全可以通过观察褪色的速率鉴定出来）。

如果环己烷是气态环己烷的话，同样是三者通入溴水，能使溴水立刻褪色的是乙烯，然后剩下的两个通入硝酸银，生成白色沉淀的是乙炔，剩下那个就是环己烷。

参考文档

[下载：如何比较乙烯与乙炔含c量.pdf](#)

[《基金多久更换一次股票》](#)

[《股票订单多久能成交》](#)

[《股票除权除息日多久》](#)

[《农业银行股票一般持有多久分红》](#)

[下载：如何比较乙烯与乙炔含c量.doc](#)

[更多关于《如何比较乙烯与乙炔含c量》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/article/40456329.html>