

为什么甲烷含氢量比乙烷一般高很多：甲烷与乙烷在水中谁的溶解度高，为什么？-股识吧

一、过氧化氢含量测定实验中为什么要将市售的过氧化氢稀释后进行测定

展开全部浓度高，会使得反应过快，数据不准确

二、一道化学问题？

不是说你把分子线画成支链的它就是支链的，你在头尾放一个支链跟本来就是一条直链有什么区别？你命名的时候不还得把头尾拐弯的算上吗？你画的时候先画最长的碳链，然后慢慢缩短，支链先加一个，然后加两个……，你可以标上数字看看

， C—C—C

；

跟

；

C—C₂

；

；

；

有区别吗 1

；

；

2

；

；

3

；

；

；

1

；

；

；

| ;
 ;
 ;
 ;
C ;
 ;
3 ;
 ;
 ;
 ;
2 ;
 ;
 ;
3 ;
 ;
 ;
4 ;
 ;
 ;
 ;
2 ;
 ;
 ;
3 ;
 ;
 ;
 ;
4 ;
 ;
 ;
 ;
4 ;
 ;
 ;
3 ;
 ;
 ;
 ;
2 ;

 ;
 ;
 ;
4 ;
 ;
 ;
3 ;
 ;
 ;
 ;
2 ;
 ;
 ;
1 C—C—C—C ;
 ;
 ;
 ;
跟 ;
 ;
 ;
 ;
C—C—C—C ;
 ;
 ;
跟 ;
 ;
 ;
C—C—C—C ;
 ;
 ;
 ;
跟 ;
 ;
 ;
C—C—C—C ;
 ;
 ;
 ;
有区别吗 1 ;

 ;
 ;
 ;
) ;
 ;
 ;
 ;
| ;
 ;
 ;
 ;
| ;
 ;
 ;
 ;
| ;
 ;
 ;
 ;
C ;
 ;
 ;
 ;
C ;
1 ;
 ;
 ;
 ;
C ;
1 ;
 ;
 ;
 ;
C

三、化学选择题，请帮忙

应该是0.01

四、含氢百分率最高的烷烃是？为什么？

烷烃含氢百分率为 $W = \frac{2n+2}{12n+2n+2} = \frac{n+1}{7n+1} = \left[\frac{1}{7} + \frac{6}{7n} \right]$
 n 越小， w 越大，所以甲烷的含氢百分率最高。

五、等物质的量的乙烯和甲烷的分子比为？

乙烯分子式为 C_2H_4 、甲烷为 CH_4 等物质的量，则假设有乙烷 X mol、甲烷 X mol
则乙烷含有分子数为 $6X$ mol、甲烷为 $5X$ mol 所以，等物质的量分子比 $C_2H_4 : CH_4 = 6 : 5$ 祝学习进步 · 回答满意请采纳~

六、为什么有的人2米多高正常，而有的2米多高就成了巨人症连走路都成问题？

指导意见：身高主要由遗传因素和后天因素决定。
建议当地正规医院进一步检查对症治疗。

七、甲烷和乙烷有什么关系。。类似于同系物啊，同素异形体的。。关系

同系物

八、hcl ch4熔沸点高低哪个高啊

氢气氧气熔沸点哪个高啊，为什么

结构相似在相似相容原理中可以理解为极性相似。

都是一般极性或都没有极性。

这时就看相对分子质量。

越大熔沸点越高。

所以氧气比氢气熔沸点高。

氯化氢比溴化氢熔沸点低。

但是分子间出现氢键则会出现异常。

像水、氨气、氟化氢等。

九、甲烷与乙烷在水中谁的溶解度高，为什么？

甲烷溶解度很少，在20℃、0.1千帕时，100单位体积的水，只能溶解3个单位体积的甲烷而乙烷的溶解度更小

参考文档

[下载：为什么甲烷含氢量比乙烷一般高很多.pdf](#)

[《股票开盘多久开始交易》](#)

[《网上开通股票账户等多久》](#)

[《证券转股票多久到账》](#)

[《上市公司离职多久可以卖股票》](#)

[下载：为什么甲烷含氢量比乙烷一般高很多.doc](#)

[更多关于《为什么甲烷含氢量比乙烷一般高很多》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/17410281.html>