# 如何比较不同类的有机物的含碳量和含量--光合作用的有机有累积量怎样求,它和有机物总量有什么不同-股识吧

### 一、不同情况有机物的耗氧量封 等质量和等物质的量

完全燃烧的话就看 C H S...... 等原子的个数了相同质量的物质一般都化作物质的量来比较.完全燃烧1个C原子需要2个氧原子,2个H原子需要1个氧原子1个S原子需要2个氧原子......以此类推.比如乙醇,C2H5OH1个乙醇分子完全燃烧需要 C:2\*2=4个O;

H:6/2=3个O;

一共需要的O原子数目为

4+3-1=6个,即3个氧气分子.所以1mol乙醇完全燃烧需要3mol氧气比如甲烷,CH4同理可算,需要氧气的物质的量为

(1\*2+4/2)/2=2mol.即1mol甲烷完全燃烧消耗2mol氧气。

## 二、怎样判断有机物中哪些碳是一样的

要判断有机物中哪些碳是一样的,其基础知识是知道甲烷、乙烯、乙炔的分子空间构型,也就是单键碳原子、双键碳原子、三键碳原子的键在空间的分布,从而判断分子中是否具有对称面或对称轴等。

看看分子整体或局部是否有对称面或对称轴等。

例CH3-CH3分子,在C-C键的中心垂直面为对称面,故两边的碳原子是一样的,如:CH3-CH2-CH3分子,在CH2碳原子上的垂直面为对称面,故两边的碳是一样的,如:CH3-CH2-CH(CH3)2分子,分子整体没有对称面或轴,但CH上的两个CH3之间有一个对称面(通过CH)故这两个碳原子是一样的,这称之为局部对称。又如:CH2=CH2分子,垂直于C=C的面为对称面,故两个碳是一样的,如(CH3)2C=C(CH3)2分子在C=C中间垂直和平行的面均为对称面,故两边的四个碳原子都是一样的,如果是(CH3)2C=CHCH3分子,没有整体对称,但左边C原子上的两个甲基有一个对称面(与C=C平行),故左边的两个甲基是一样的,该分子中有三种不同的氢原子。

也就是说甲烷上的四个氢原子是一样的,那么用相同的基团代替这四个氢原子时,那几个基团也就一样,如(CH3)3CH中三个甲基是一样的,分子中有两种不同的氢原子,(CH3)4C中四个甲基均相同,分子中只有一种氢原子,(CH3CH2)2CHCH3

中两个乙基是一样的,其中的CH2、CH3分别相同,分子中有四种不同的氢原子。 以此类推。

0

0

### 三、乙酸乙酯和葡萄糖的碳含量相同么如何计算

比较化学式乙酸乙酯C4H8O4:精简为(CH2O)4葡萄糖C6H12O6:精简为(CH2O)6发现了没,实际计算时两者都是CH2O,所以碳含量是相同的,不必刻意去算出来,实际上化简后也很好算。

追问:当初我也是这么样来但老师说不能那样解释补充:老师要是较真,你就把两者碳含量都算出来就可以了,都是40%,也很好计算,实际这样解释是没有问题的追问:你的意思是要算的话是计算质量分数么?补充:嗯,计算含量一般都是指质量分数

## 四、请教如何比较化合物之间的烯醇式含量?求详细。谢谢!

1是看酸碱 碱让生成惜春是容易2看温度 升温成惜春容易还要看结构 分析诱导共轭效应

## 五、光合作用的有机有累积量怎样求,它和有机物总量有什么不 同

植物进行一段时间的光合作用后,用后来的有机物的量减去原来的有机物的量就是 光合作用有机物的积累量。

但一般题目中都是通过二氧化碳的减少量折合成葡萄糖的量来进行计算。

## 六、不同种类的细胞中,化合物的种类和含量有区别吗?举例说 明

有啊骨骼细胞的钙含量相当高

### 七、碳纤维自行车如何区分碳含量

不推荐买二手的碳纤维,碳纤维车摔过以后看不出来,存在安全隐患。 还有就是,碳纤维容易老化,

## 八、光合作用的有机有累积量怎样求,它和有机物总量有什么不 同

比较含氢量4H---O2 C----O2 4g-----O2 12g-----O2氢含量越大燃烧消耗氧气越多

## 九、不同含碳量的片状珠光体与球状珠光体的强度应怎么比较? 如题 谢谢了

化学成分是组织的基础,成分在不同的热处理状态影响组织,组织决定了性能。 因此,单单对碳素钢来说,含碳量是基础,一般说来含碳量越高,同等组织的强度 越高,对同一含碳量的钢来说,一般来说片状珠光体比球状珠光体强度高。 因此,你提的问题之间不具有可比性,球状珠光体还有球的大小的不同,片状珠光体有粗细的不同,最终决定实际组织和晶粒度的情况。 查看原帖> >

#### 参考文档

下载:如何比较不同类的有机物的含碳量和含量.pdf 《股票认购提前多久》 《中小板股票上市多久可以卖出》

《股票戴帽后多久脱帽》

《股票涨30%需要多久》

下载:如何比较不同类的有机物的含碳量和含量.doc

更多关于《如何比较不同类的有机物的含碳量和含量》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/chapter/33655270.html