

为什么需要的碳管量比石墨小--为什么离子和比较小的分子要通透核膜而不通过核孔-股识吧

一、钻石和石墨都是由碳组成，为什么硬度差别那么大？

一是：结构组成不同，第二是：密度不同，最直接的影响就是密度了，一个物体的密度的大小关系着其莫氏硬度，比如说：中子星，它的密度就超级大，平均每立方厘米的重量都在好几百万吨以上，这就是密度大导致的，因此密度的大小是最直接的原因，希望我的回答能帮助你，祝你愉快，谢谢...

二、为什么石墨的熔点比金刚石高？

因为石墨虽然片层之间作用力很小，但是片层内碳原子的结合力非常强，想破坏这个结合力让石墨熔化生成一个一个的碳原子要比金刚石的困难一些

三、纳米碳管和C60为什么不活泼？

C既不容易得电子也不容易失电子，最外层电子数为4，但是碳是很特殊的物质，有多种同分异构体，碳的单质高温下有还原性，跟氢气有得一拼。但其他的同分异构体，还有石墨、碳60等等，你如果学过高二的有机化学就知道了，石墨的原子空间结构是层与层之间是分子间作用力，比较弱；层内是非极性共价键，比较强，所以石墨也比较稳定，但是有一定的润滑性，锁生锈了倒点石墨进去锁孔里就可以开了。

另外一个就是碳60，高二化学书有它的原子空间结构图，看了你就知道，那是非常规则的球，按共价键的算法可以算得每个点都是满足8个最外层电子的稳定结构，所以碳60特稳定。

一定要结合它的原子结构图来理解。

四、为什么含碳量越高钢的韧性越小

在铁碳合金中，渗碳体一般可认为是一种强化相。

当它与铁素体构成层片状珠光体时，合金的强度和硬度得到提高，故合金中珠光体量愈多时，其强度与硬度愈高，而塑性、韧性却相应降低。

但过共析钢中渗碳体明显地以网状分布在晶界上，特别在白口铸铁中渗碳体是作为基体或以板条状分布在莱氏体基体上时，将使铁碳合金的塑性和韧性大大下降，以致合金的强度也随之降低。

这就是高碳钢和白口铸铁脆性高的主要原因。

当钢的含碳量小于0.9%时，随着钢中含碳量的增加，钢的强度、硬度直线上升，而塑性、韧性不断降低；

当钢中含碳量大于0.9%时，因网状渗碳体的存在，不仅使钢的塑性、韧性进一步降低，而且强度也明显下降。

为了保证工业上使用的钢具有足够的强度，并具有一定的塑性和韧性，钢中含碳量一般都不超过1.3-1.4%

五、为什么离子和比较小的分子要通透核膜而不通过核孔

核膜上有离子和小分子的通道蛋白。

核孔也不是没有选择性的孔道核膜是细胞核与细胞质之间的界膜，但核膜不连接，上有许多小孔，这就称为核孔(nuclear pore)。

它是细胞核和细胞质之间大部分物质交换的通道，如信使RNA可能通过核孔进入细胞质中。

核孔的数目也因细胞种类及代谢状况不同而有差别，转录活性低或不转录的细胞中，核孔数目少。

有核膜孔、细孔(pore)、或环纹(annulus)等各种叫法。

是位于真核生物核膜上的许多直径为70—150毫微米的圆形的特殊构造。

在核孔的正中有一个电子密度的高的颗粒，其周围被电子密度低的薄膜包围着，而在薄膜的周围还有八个电子密度的高的颗粒。

在核膜表面上的核孔的密度，以及核孔的内径和外径，可因生物的种类和细胞的时期不同而异。

通常核孔的密度与核的活性有关，凡核的合成活动越高，则核孔的密度也越大。

最初生物学家将核孔命名为细孔，但实际上它并不是经常单纯开放着的孔，而是有选择地进行着物质的透过。

例如，某种蛋白质分子，其直径虽仅有10毫微米，但它却不能从细胞质进入到核内。

另外核孔也并不是完全不使大的颗粒透过，已观察到，含有RNA的大颗粒可从核内透过核孔进入细胞质中。

另外，病毒的DNA也可以通过核孔进出细胞质与细胞核。

目前，国内对此方面的研究并未有任何的突破和进展。

六、为什么选择用石墨做电刷?

1，电阻小2，石墨较软，能保持一定大小的光滑接触面3，价格低，原料易得

参考文档

[下载：为什么需要的碳管量比石墨小.pdf](#)

[《二级市场高管增持的股票多久能卖》](#)

[《拍卖股票多久能卖》](#)

[《一只刚买的股票多久能卖》](#)

[《一只股票从增发通告到成功要多久》](#)

[下载：为什么需要的碳管量比石墨小.doc](#)

[更多关于《为什么需要的碳管量比石墨小》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/read/69539595.html>