

烷烃

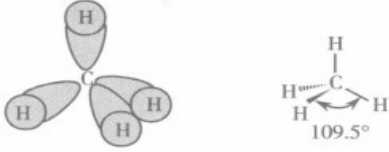
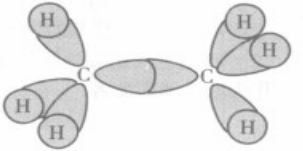
一、烷烃的定义、分类和构造异构

	<p>烃：仅由碳和氢两种元素组成的化合物称为烃</p> <p>烷烃：分子中所有碳原子彼此以单键连接成链状，碳的其余价键都与氢原子相连的烃称为烷烃，其通式为 C_nH_{2n+2}。如：</p> <div><div>$CH_3CH_2CH_2CH_3$</div><div>$CH_3CHCH_2CH_3$ CH_3</div></div>
烃的分类	<div><div>烃</div><div><div>脂肪烃</div><div>饱和烃</div><div>烷烃</div><div>环烷烃</div><div>单环烷烃</div><div>多环烷烃</div><div>集合环烷烃</div><div>螺环烷烃</div><div>桥环烷烃</div></div><div>不饱和烃</div><div>烯烃</div><div>炔烃</div></div> <div>芳香烃</div>

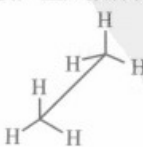
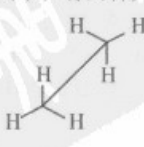
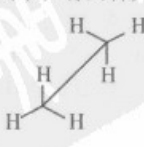
二、烷烃的命名

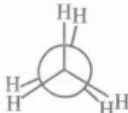
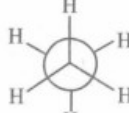
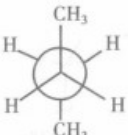
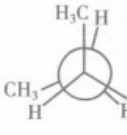
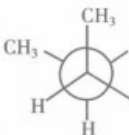
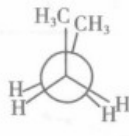
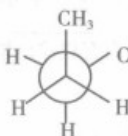
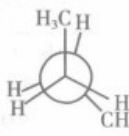
	命名原则	实 例
普通命名法	<p>(1) 含 1~10 个碳原子的直链烷烃, 用天干 (甲、乙、丙、丁、戊、己、庚、辛、壬、癸) 作词头, 表示碳原子的个数, 再加上词尾“烷”, 即为烷烃的名称。从含 11 个碳原子起用汉字数字表示</p> <p>(2) 用词头正 (normal 或 <i>n</i>-)、异 (<i>iso</i> 或 <i>i</i>-) 和新 (<i>neo</i>) 来区分同分异构体</p>	<p style="text-align: center;">$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ 正戊烷 <i>n</i>-pentane</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$ 异戊烷 <i>i</i>-pentane </div> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ 新戊烷 neopentane </div> </div>
系统命名法	直链烷烃	<p>根据分子中的碳原子数称某烷, 某烷前面不需加“正”字</p> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div> $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ 丁烷 (butane) </div> <div> $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ 戊烷 (pentane) </div> </div>
	支链烷烃	<p>(1) 主链的选择: 选择连有最多取代基的最长碳链为主链, 按主链所含的碳原子数称为某烷</p> <p>(2) 主链的编号: 从靠近取代基的一端开始, 用阿拉伯数字对主链上的碳原子依次编号, 使取代基的位次最小。如果在主链两端相等位次同时遇到两个不同的取代基, 则使按次序规则中排列小的取代基具有较小的编号</p> <p>(3) 把取代基的位次和名称依次写在母体名称某烷的前面, 较优基团后列出。英文名称中, 取代基按其首字母的字母次序排列先后顺序</p> <p>(4) 主链上连有相同的取代基时, 则将它们合并</p> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2\text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$ 3-甲基-6-乙基辛烷 3-ethyl-6-methyloctane </div> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CHCHCH}_3 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$ 2,3,5-三甲基己烷 2,3,5-trimethylhexane </div> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CHCH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ 2,5-二甲基-3-乙基己烷 3-ethyl-2,5-dimethylhexane </div>

四、烷烃的结构

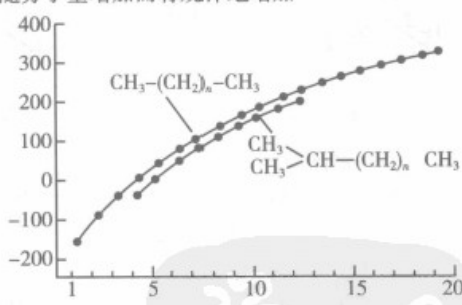
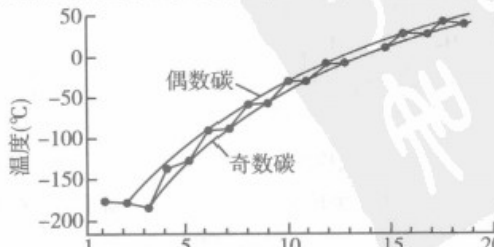
烷烃	<p>(1) 碳原子采取 sp^3 杂化, 四个 sp^3 杂化轨道在空间呈正四面体排布, 轨道间的夹角为 $109^\circ 28'$</p> <p>(2) 轨道沿键轴方向重叠成键 (σ 键), 原子轨道重叠程度较大, 键较牢固。σ 键可以围绕键轴自由旋转</p>	<div style="text-align: center;">  <p>甲烷的结构</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>乙烷的结构</p> </div>
----	---	---

五、烷烃的构象

定义	围绕 σ 键旋转而产生的分子的各种立体形象称为构象。各种不同的构象互称为构象异构体
乙烷的构象	<p>围绕乙烷的 C—C σ 键旋转会产生无数种构象。其中，有两种典型的构象：</p> <div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="text-align: center; margin-right: 20px;">  <p>锯架式</p> </div> <div style="text-align: center; margin-right: 20px;">  <p>重叠式构象</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>交叉式构象</p> </div> </div>

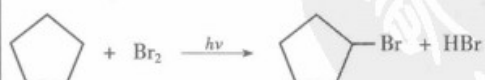
乙烷的构象	<p>纽曼投影式</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;">   </div> <p>重叠式构象 交叉式构象</p> <p>交叉式构象是乙烷的稳定构象或优势构象</p>
丁烷的构象	<p>围绕丁烷的 C₂—C₃ σ 键旋转会产生下列几种典型的构象：</p> <div style="display: grid; grid-template-columns: 1fr 1fr 1fr; gap: 10px;"> <div style="text-align: center;">  <p>对位交叉式</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>部分重叠式</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>邻位交叉式</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>全重叠式</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>邻位交叉式</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>部分重叠式</p> </div> </div> <p>四种典型构象的稳定性顺序为： 对位交叉式（优势构象）> 邻位交叉式 > 部分重叠式 > 全重叠式</p>

六、烷烃的物理性质

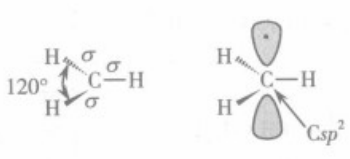
沸点	<p>直链烷烃的沸点随分子量增加而有规律地增加</p>  <p>同分异构体中,支链烷烃比直链烷烃沸点低,且含支链越多的异构体沸点越低。例如:</p> <table><tr><td></td><td>己烷</td><td>2-甲基戊烷</td><td>2,3-二甲基丁烷</td></tr><tr><td>沸点 (°C)</td><td>68.7</td><td>60.3</td><td>58.5</td></tr></table>		己烷	2-甲基戊烷	2,3-二甲基丁烷	沸点 (°C)	68.7	60.3	58.5
	己烷	2-甲基戊烷	2,3-二甲基丁烷						
沸点 (°C)	68.7	60.3	58.5						
熔点	<p>直链烷烃的熔点随分子中碳原子数增加而升高,但含偶数碳原子的直链烷烃的熔点升高幅度比含奇数碳原子的直链烷烃大一些,形成两条熔点曲线</p> 								

熔点	<p>在烷烃同分异构体中, 分子结构越对称的异构体熔点越高。例如:</p> <table><tr><td></td><td>正戊烷</td><td>异戊烷</td><td>新戊烷</td></tr><tr><td>熔点 (℃)</td><td>- 130</td><td>- 160</td><td>- 17</td></tr></table>		正戊烷	异戊烷	新戊烷	熔点 (℃)	- 130	- 160	- 17
	正戊烷	异戊烷	新戊烷						
熔点 (℃)	- 130	- 160	- 17						
相对密度	烷烃是所有有机物中密度最小的一类化合物, 它们的相对密度都小于 1。虽然随着相对分子质量的增加, 密度有所增加, 但增加不明显								
溶解度	烷烃易溶于非极性或极性较小的苯、氯仿、四氯化碳、乙醚等有机溶剂, 而难溶于水和其他强极性有机溶剂								

七、烷烃及环烷烃的化学性质

性 质	反 应 式	备 注
氧化和燃烧	$C_nH_{2n+2} + \left(\frac{3n+1}{2}\right)O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} nCO_2 + (n+1)H_2O + \text{热量}$ <p>燃烧热: 标准状态下1摩尔烷烃完全燃烧所放出的热量为该烷烃的燃烧热</p>	<p>烷烃是人类可利用的重要能源之一</p> <p>燃烧热可用于判断物质的内能大小</p>
热裂反应	$CH_3CH_2CH_2CH_3 \xrightarrow{600^\circ C} CH_4 + CH_3CH_3 + CH_3CH_2CH_3 + CH_2=CH_2 + CH_3CH=CH_2 + \dots$	<p>主要用于生产燃料、低分子量的烷烃和烯烃等化工原料</p>
卤代反应	$CH_4 + X_2 \xrightarrow{h\nu \text{ 或 } \Delta} CH_3X + HX$ 	<p>卤素的反应活性顺序是: $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$</p> <p>甲烷的氯代反应较难停留在—氯代阶段</p>

八、烷烃卤代反应机制

反应机制的定义	<p>反应机制 (reaction mechanism): 又称反应历程, 是描述反应物如何逐步转变成产物的过程, 包括反应分几步进行、每步反应中旧键如何断裂、新键如何形成以及反应条件对反应速率的影响等等</p>	<p>反应机制是在综合实验事实后提出的理论假设, 现在公认的反应机制符合目前已观察到的反应事实。反应机制是不断发展完善的</p>
甲烷氯代的反应机制	<p>链引发:</p> $\text{Cl}-\text{Cl} \xrightarrow{h\nu \text{ or } \Delta} 2\text{Cl}\cdot$ <p>链增长:</p> $\text{Cl}\cdot + \text{H}-\text{CH}_3 \longrightarrow \cdot\text{CH}_3 + \text{HCl}$ $\cdot\text{CH}_3 + \text{Cl}-\text{Cl} \longrightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{Cl}\cdot$ <p>链终止:</p> $\text{Cl}\cdot + \text{Cl}\cdot \longrightarrow \text{Cl}_2$ $\cdot\text{CH}_3 + \cdot\text{CH}_3 \longrightarrow \text{CH}_3\text{CH}_3$ $\text{Cl}\cdot + \cdot\text{CH}_3 \longrightarrow \text{CH}_3\text{Cl}$	<p>反应经由自由基中间体, 在链增长阶段, 每一步都消耗一个活泼的自由基, 同时又为下一步反应产生一个新的活泼自由基, 整个反应就像一条锁链, 一经引发, 就一环扣一环地进行下去, 因此称自由基链锁反应</p> <p>链增长是整个链锁反应的重要阶段, 也是生成产物的主要阶段</p>
甲基自由基的结构		<p>三个 σ 键在同一平面上, 单电子所占的 p 轨道与 σ 键所在平面垂直, 其他烷基自由基也都具有类似甲基自由基的结构</p>

甲烷氯代反应链增长阶段的能量变化	<p>能量(kJ/mol)</p> <p>反应进程</p>	过渡态处于能垒的顶端，是体系能量的最高点，活性中间体甲基自由基处于两个能垒间的低谷 链增长的第一步即生成甲基自由基中间体的一步是整个反应的反应速率决定步骤												
卤素与甲烷反应的活化能	$\text{CH}_4 + \text{X} \cdot \longrightarrow \cdot \text{CH}_3 + \text{HX}$ <table><tr><th></th><th>E_a (kJ/mol)</th></tr><tr><td>F ·</td><td>4</td></tr><tr><td>Cl ·</td><td>17</td></tr><tr><td>Br ·</td><td>85</td></tr><tr><td>I ·</td><td>>141</td></tr></table>		E_a (kJ/mol)	F ·	4	Cl ·	17	Br ·	85	I ·	>141	卤素的相对反应活性次序是： $\text{F}_2 > \text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$		
	E_a (kJ/mol)													
F ·	4													
Cl ·	17													
Br ·	85													
I ·	>141													
其他烷烃的卤代反应	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{X}_2 \xrightarrow{h\nu} \begin{matrix} \text{X} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{X} + \text{CH}_3\text{CHXCH}_3 \end{matrix}$ <table><tr><td>Cl_2:</td><td>45%</td><td>55%</td></tr><tr><td>Br_2:</td><td>3%</td><td>97%</td></tr></table> $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \end{matrix} + \text{X}_2 \xrightarrow{h\nu} \begin{matrix} \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \\ & \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{X} + \text{CH}_3\text{CCH}_3 \\ & \\ & \text{X} \end{matrix}$ <table><tr><td>Cl_2:</td><td>64%</td><td>36%</td></tr><tr><td>Br_2:</td><td>< 1%</td><td>> 99%</td></tr></table>	Cl_2 :	45%	55%	Br_2 :	3%	97%	Cl_2 :	64%	36%	Br_2 :	< 1%	> 99%	烷烃氯代反应中，三种氢的相对反应活性比为： $3^\circ \text{H} : 2^\circ \text{H} : 1^\circ \text{H} = 5 : 3.8 : 1$ 烷烃溴代反应中，三种氢的相对反应活性比为： $3^\circ \text{H} : 2^\circ \text{H} : 1^\circ \text{H} = 1600 : 82 : 1$ 溴代反应比氯代反应具有较大的选择性
Cl_2 :	45%	55%												
Br_2 :	3%	97%												
Cl_2 :	64%	36%												
Br_2 :	< 1%	> 99%												
烷基自由基相对稳定性	根据单电子所在碳原子的类型不同可以将烷基自由基分为伯 (1°)、仲 (2°)、叔 (3°) 自由基。它们的相对稳定性次序为： $3^\circ \text{R} \cdot > 2^\circ \text{R} \cdot > 1^\circ \text{R} \cdot > \cdot \text{CH}_3$	中心碳原子所连烷基越多，自由基越稳定。自由基越稳定，越容易生成												