

アルカン

全て単結合で結合した鎖式飽和炭化水素を [ ] といい、分子式は [ ] で表される。

アルカンの例

名称	分子式
[ ]	CH <sub>4</sub>
[ ]	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>
[ ]	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>
[ ]	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>
[ ]	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>
[ ]	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>
[ ]	C <sub>7</sub> H <sub>16</sub>
[ ]	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>
[ ]	C <sub>9</sub> H <sub>20</sub>
[ ]	C <sub>10</sub> H <sub>22</sub>

アルkanは光によって [ ] を起こす。



水素原子が次々と塩素原子に置き換わっていることが分かる。各化合物の名称は以下の通りである。

アルカンの置換反応で生じる置換体

名称	慣用名	分子式
[ ]	[ ]	CH <sub>3</sub> Cl
[ ]	[ ]	CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>
[ ]	[ ]	CHCl <sub>3</sub>
[ ]	[ ]	CCl <sub>4</sub>

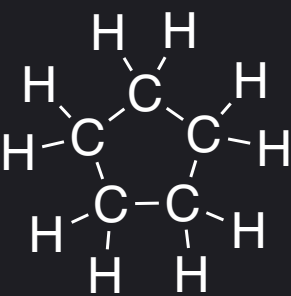
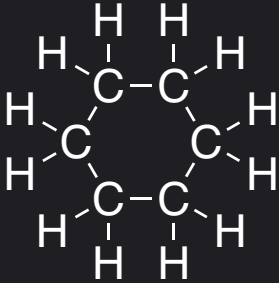
メタンは[ ]の無水物を水酸化ナトリウムあるいは[ ]と加熱して得られる。

## 反応式

## シクロアルカン

環構造をもつアルカンを[ ]という。分子式は[ ]である。アルカンの前にシクロをつけて命名する。

### シクロアルカンの例

名称	構造式
[ ]	
[ ]	

### 【 注意 】

内容の著作権はアプリの開発者にあります。二次配布を禁止します。  
発覚した場合は法律により罰せられる場合があります。