

名词解释

有机化合物：碳氢化合物及其衍生物。例：甲烷 CH_4

Lewis 酸：能够接受未共用电子对的分子或离子。例： Na^+

Lewis 碱：能够给出未共用电子对的分子或离子。例： NH_3

同分异构体：分子式相同，结构式不同的化合物。例：正丁烷和异丁烷。

共轭效应：电子通过共轭体系传递的现象称为共轭效应。例： $\text{p}-\pi$ 共轭， $\pi-\pi$ 共轭

诱导效应：由于分子内成键原子的电负性不同，而引起分子中电子云密度分布不平均，且这种影响沿分子链静电诱导地传递下去，这种分子内原子间相互影响的电子效应。例：酸性

$\text{ClCH}_2\text{COOH} > \text{BrCH}_2\text{COOH}$

卤代烃：烃分子中的氢原子被卤原子取代的化合物。例： CH_3Cl

亲电取代反应：亲电试剂进攻化合物富电部分取代其它基团的化学反应。例：苯的硝化反应。

亲电加成反应：由亲电试剂进攻富电子基团（如烯、炔键）而进行的加成反应。例：稀烃与卤素的亲电加成反应。

亲核取代反应：由亲核试剂进攻而发生的取代反应称为亲核取代反应。例：卤代烃的水解反应，水作为亲核试剂。

亲核加成反应：由负离子（或带有未共用电子对的中性分子）进攻而进行的加成反应。例：炔较易与 ROH , ROOH 等含有活泼氢的化合物进行亲核加成反应。