

一级基础科目（一）辅导---分子间力和氢键 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/457/2021\\_2022\\_\\_E4\\_B8\\_80\\_E7\\_BA\\_A7\\_E5\\_9F\\_BA\\_E7\\_c58\\_457565.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/457/2021_2022__E4_B8_80_E7_BA_A7_E5_9F_BA_E7_c58_457565.htm) 分子间力和氢键

极性分子和非极性分子 键的极性——决定于相邻两原子间公用的电子对有无偏移。 分子的极性——决定于整个分子的正、负电荷中心是否重合，重合的是非极性分子，不重合的是极性分子。双原子分子中，分子的极性是和键的极性一致；多原子分子中，分子的极性除取决于键的极性外还和分子的空间构型有关。 分子间力 非极性分子和非极性分子间的力：色散力、瞬间偶极；非极性分子和极性分子间的力：色散力、诱导力、诱导偶极；极性分子和极性分子间的力：色散力、诱导力、取向力。 分子间力是色散力、诱导力、取向力的总称，也叫范德华力。 分子间力的特征：强度要比一般化学键弱得多；没有方向性和饱和性 在同类型分子中，分子间力 分子量。 氢键：氢键和分子间力的强度有相同的数量级氢键的形成能加强分子间的相互作用，影响分子的性质。在无机含氧酸、羧酸、醇、胺等物质中都存在氢键。 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 [www.100test.com](http://www.100test.com)