

中考物理辅导 - - 分子间的相互作用力知识要点 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/157/2021_2022__E4_B8_AD_E8_80_83_E7_89_A9_E7_c64_157394.htm 1．分子间的相互作用力

(1)分子间存在引力。(物体难被拉长，压紧的铅块能结合在一起) (2)分子间存在斥力。(固体和液体很难压缩) (3)分子间的引力和斥力是同时存在的，实际表现出来的是分子引力和斥力的合力

2．分子力随分子间距离变化的规律 分子间的引力和斥力都随分子间距离的增大而减小，随分子间距离的减小而增大，但斥力总比引力变化快。(1) $r = r_0$ 时， $f_{斥} = f_{引}$

，分子力 $F = 0$ (2) $r < r_0$ 时， $f_{斥} > f_{引}$ ，分子力表现为斥力 (3) $r > r_0$ 时， $f_{斥} < f_{引}$ ，分子力表现为引力 (4) $r > 10r_0$ 时，分子力 $F \rightarrow 0$ 本节重点是对分子间相互作用力的认识；难点是分子间的作用力随距离变化的规律，理解并熟记分子力与分子间距离的关系是学好本节的关键。

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