

目录:初三物理(全一册) > 第十三章 > 分子热运动

分子间的相互作用力 (讲义)

例 1、	下列说法正确的是:	()
179 +	1 7 1 10 1 A 11 10 11 1 AE ;	(

A.分子之间的距离增大时,表现为斥力

B.分子之间的距离减小时,表现为引力

C.分子之间的距离增大时,表现为引力

D.分子之间的距离减小时,表现为斥力

例 2、铁丝很难被拉伸,原因是()

- A、分子间的距离小
- B、此时分子间没有斥力
- C、分子间存在相互作用的引力
- D、分子间的斥力起主导作用

例 3、把两块光滑的玻璃贴紧,它们不能吸引在一起,原因是()

- A. 两块玻璃分子间存在斥力
- B. 两块玻璃的分子间距离太大
- C. 玻璃分子间隔太小,不能形成扩散
- D. 玻璃分子运动缓慢。

例 4、破镜不能重圆的原因是: ()

- A. 玻璃分子间的斥力大于引力。
- B. 玻璃表面太光滑
- C. 分子间的作用力因玻璃被打碎而消失
- D. 碎玻璃分子间距太大,引力和斥力都十分微弱,几乎为零。



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记