Neusporiadaný pohyb molekúl (atómov) :)

Chaotický nepretržitý pohyb molekúl (atómov) v plynoch, kvapalinách i tuhých látkach, pri ktorom žiadny smer ani rýchlosť pohybu nie sú uprednostňované. S rastúcou teplotou sa priemerná pohybová energia tohto pohybu zväčšuje.

Molekuly plynu sa medzi nárazmi na stenu nádoby alebo iné molekuly pohybujú rovnomerne a priamočiaro. Molekuly kvapaliny sú v tesnej vzájomnej blízkosti a neustále si vymieňajú svoje polohy. Atómy a molekuly v tuhých látkach kmitajú okolo svojich rovnovážnych polôh. Pri izbovej teplote sa molekuly kyslíka vo vzduchu pohybujú priemernou rýchlosťou okolo 400 m za sekundu.

Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania