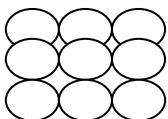


# مواد اطراف ما (۱)

سه حالت ماده را تا به ببرید

جامد - مایع - گاز

جامدات ذرات ان به شکل منظم کنار هم قرار می‌گیرند و بسیار نزدیک به هم هستند.



شکل مواد جامد

ذرات مایعات به طور اتفاقی کنار هم قرار می‌گیرند و (و) یکدیگر می‌لغزنند.

گازها ذرات ان نظم خاصی ندارند و پراکنده هستند و از یکدیگر فاصله دارند.

**ذوب یعنی:** تبدیل جامد به مایع (ذوب شدن یخ-ذوب شدن گره-...)

**انجماد یعنی:** تبدیل جامد به مایع (یخ بستن آب . درست کردن بستنی و...)

**تبفیر یعنی:** تبدیل مایع به بخار( تولید ابر در اسمان ناپدید شدن الکل و....)

**ویژگی مواد جامد:** شکل معین - محض معین

**ویژگی مواد مایع:** شکل نامعین - محض معین

**ویژگی گاز:** شکل نامعین - محض نامعین

می‌دانیم نوشابه گازدار حاصل مخلوط شدن مایع با گاز است .

می‌دانیم برای تبدیل جامد به مایع نیاز به گرمای داریم اما برای تبدیل مایع به جامد گرمای نیاز نداریم بلکه گرمای محیط را ماده از دست می‌دهد .

در خشک شدن لباسها (و) طناب تبفیر صورت گرفته است .