

مقایسه انواع جامدها

در این فصل با ۴ نوع جامد بلوری آشنا شدید.

۱) جامد کووالانسی ۲) جامد مولکولی ۳) جامد یونی ۴) جامد فلزی

* جامدهای کووالانسی می‌توانند از نوع عنصر یا ترکیب باشند:

- سیلیسیم، گرافیت، گرافن و الماس نمونه‌هایی از عنصرهای کووالانسی‌اند.

- سیلیس (SiO_2) و سیلیسیم کربید (SiC) ترکیب‌های کووالانسی‌اند.

جامدهای مولکولی می‌توانند از نوع عنصر یا ترکیب باشند:

- گوگرد ید نمونه‌هایی از عنصرهای مولکولی هستند.

- یخ و $CO_2(s)$ نمونه‌هایی از ترکیب‌های مولکولی‌اند.

* تمام جامدهای یونی از نوع ترکیب هستند.

* تمام جامدهای فلزی عنصر هستند.