

Alotropia

O que é

É a propriedade de alguns elementos químicos de realizar através de uma ligação covalente formar dois ou mais elementos

Como funciona

A alotropia é separada de acordo com a quantidade de átomos presente no material

O_2 Ou O_3
Utilizando o exemplo do oxigênio nós podemos reparar que o elemento do oxigênio pode conter moléculas biatômicas (O_2) ou triatômicas (O_3)

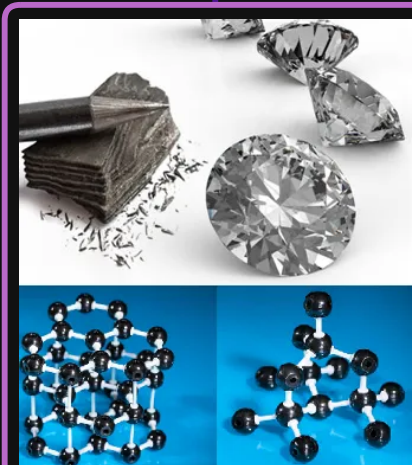
Arranjo espacial dos átomos

É a parte da "organização" dos átomos pois se os mesmos formarem formas diferentes os materiais serão diferentes

Exemplos

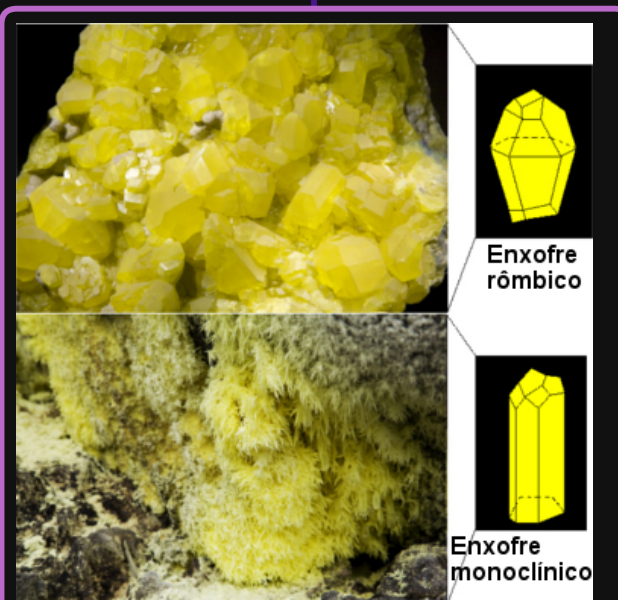
Carbono

Possui duas formas alotrópicos, que são a grafita e o diamante pois ambos são feitos a base de C. A diferença entre os dois é o arranjo espacial de seus átomos que diferenciam a organização dos átomos.



Enxofre

Possui duas formas alotrópicos que também se diferenciam pelo arranjo espacial dos átomos que se transformam no enxofre rômico e o monoclínico.



Fosforoa

Possui várias variedades alotrópicos, que formam o fósforo branco e o vermelho. Os mesmos são feitos pelo mesmo elemento (P) e é diferenciado pelo arranjo espacial.

