



Alotropia

Talita M.

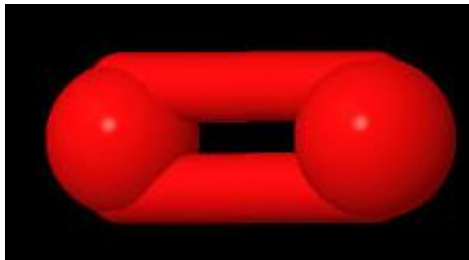
Questão Pré-Aula

- Cite um exemplo de um par de alótropos e as propriedades de cada substância.

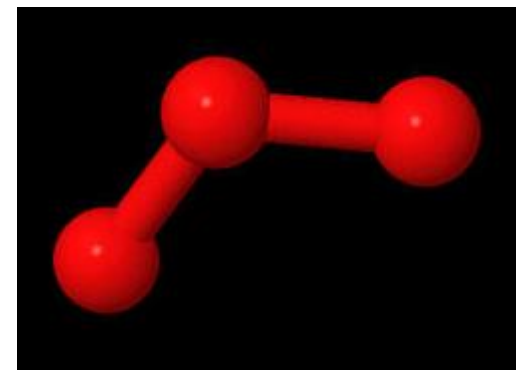
Alotropia

- Alotropia é um fenômeno em que um mesmo elemento químico pode originar substâncias simples diferentes, os **alótropos**.

Exemplos



Molécula de Oxigênio, O₂

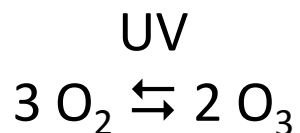


Molécula de Ozônio, O₃

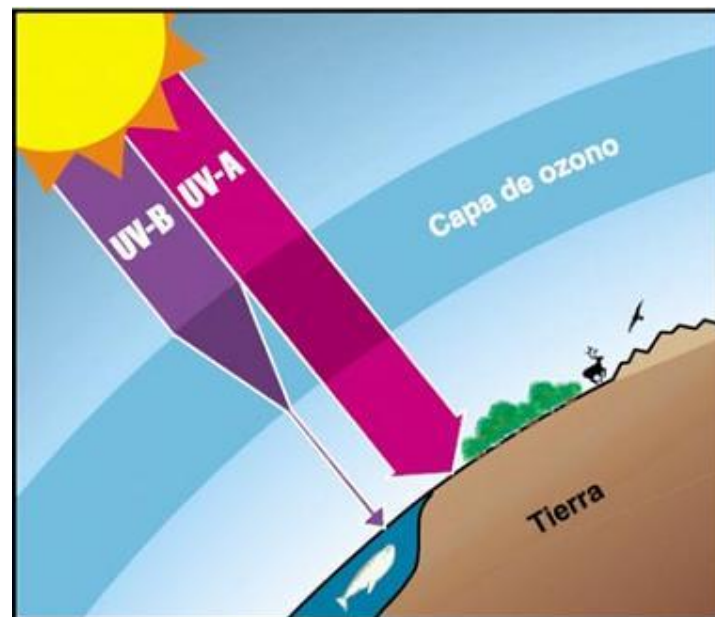
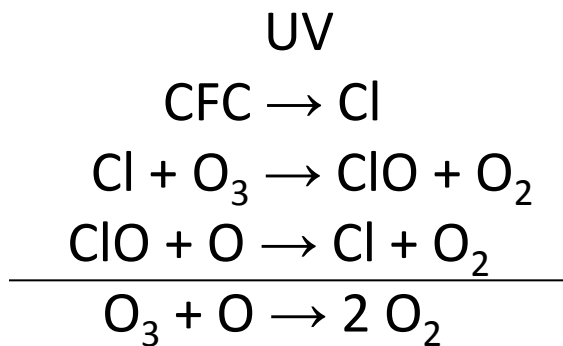
Alotropia – Talita M.

Alotropia

Exemplos



A decomposição do ozônio pode ser acelerada por várias substâncias, principalmente os CFCs:

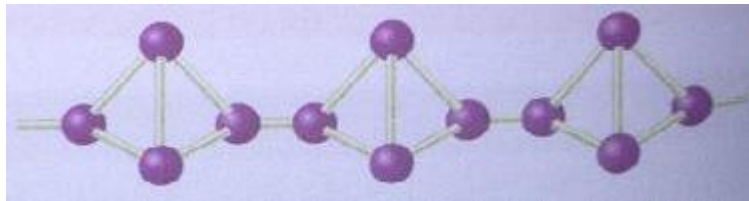


Alotropia

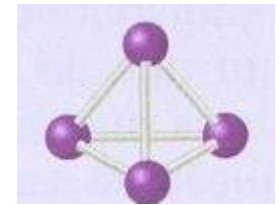
Exemplos

- Alótropos do fósforo:

Alotropia – Talita M.



P_n



P₄

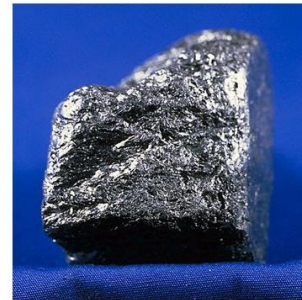
Alotropia

Exemplos

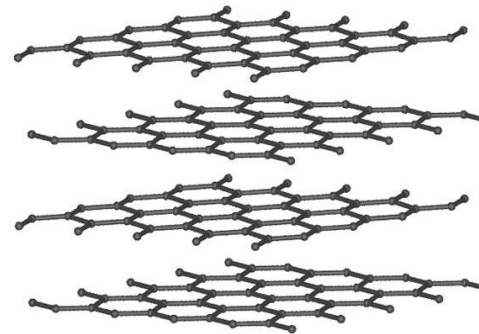
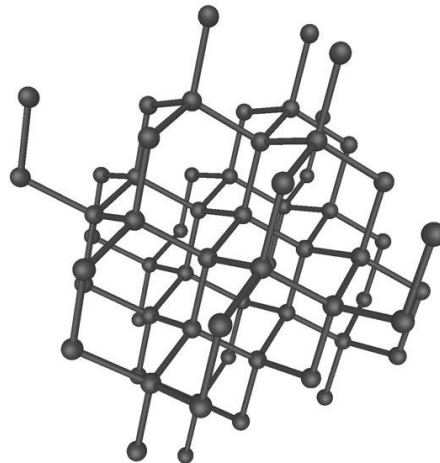
- Alótropos do carbono:



Diamante



Grafite



Alotropia

Exemplos

- Alótropos do enxofre:



Alotropia – Talita M.