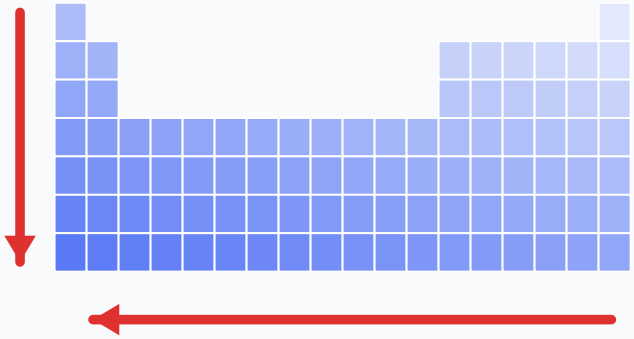
Tendencias periódicas

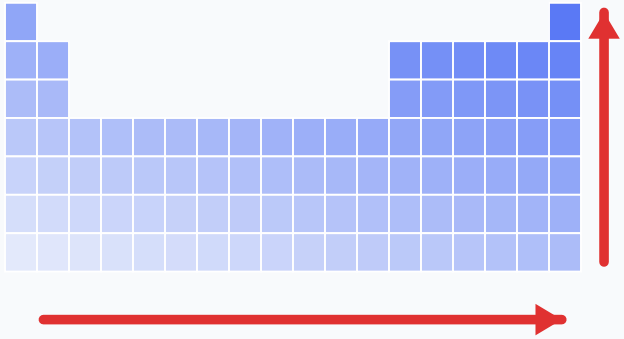
Cómo cambian las propiedades al moverte por la tabla

Radio atómico



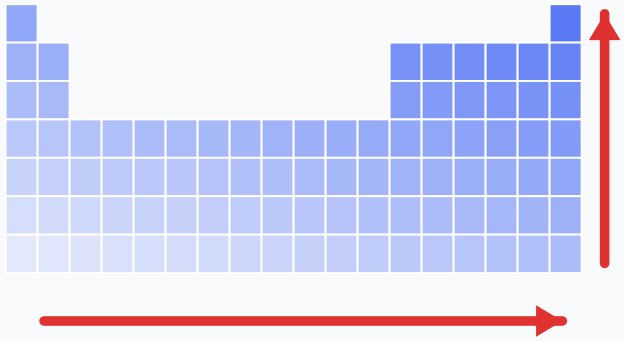
Aumenta hacia abajo, porque hay más capas de electrones, y hacia la izquierda.

Electronegatividad



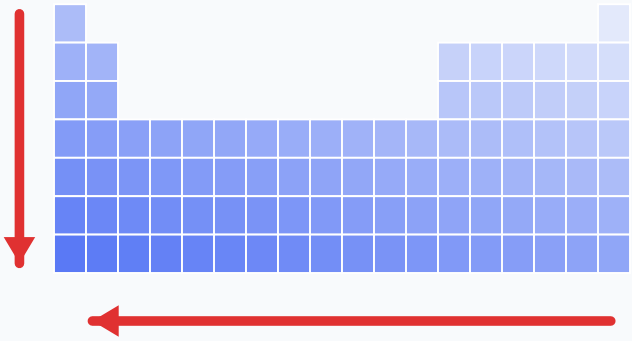
Aumenta hacia arriba y hacia la derecha. El flúor es el más electronegativo.

Energía de ionización



Aumenta hacia arriba y a la derecha: cuesta más quitarle un electrón al átomo.

Carácter metálico



Aumenta hacia abajo y hacia la izquierda. El francio y el cesio son los más metálicos.