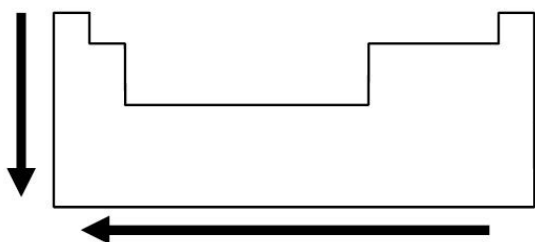


Periodicidade

→ *Raio atômico:*

O raio atômico de um elemento é definido como sendo a metade da distância entre os núcleos de átomos vizinhos iguais.

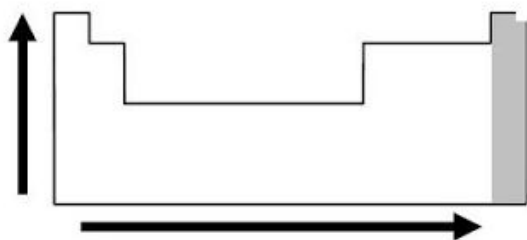
- Cátions têm menor raio
- Ânions têm maior raio



→ *Energia de ionização:*

Energia necessária para retirar um elétron. Então, quanto maior a energia, mais difícil de remover o elétron.

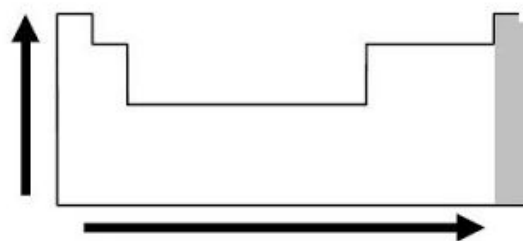
- Há irregularidades! Para comparar a energia de ionização de dois elementos químicos, distribua os elétrons da última camada nas caixinhas.



→ *Afinidade eletrônica:*

Energia liberada quando um átomo no seu estado fundamental recebe um elétron.

- Há irregularidades! Para comparar a afinidade eletrônica de dois elementos químicos, distribua os elétrons da última camada nas caixinhas.



→ *Eletronegatividade:*

A diferença na eletronegatividade entre dois átomos é uma medida da polaridade da ligação.

- Apolar se a diferença for próxima a zero, polar se a diferença for próxima a 2 e iônica se a diferença for próxima a 3.

