

Elements:

## Configuraciones electrónicas e Isótopos

Krausser

### Configuraciones electrónicas

Li:  $1s^2 2s^1$ , ó  $1s^2 2s^1$

Li<sup>+</sup>:  $1s^2$  ó  $1s^2$

Cu:  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$ , ó  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$

Cu<sup>+</sup>:  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$  ó  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$

Todavía no existe forma de escribir configuraciones del tipo  $[\text{Ar}]d^{10}4s^1$

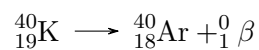
### Isótopos

$^{90}_{39}\text{Y}$ ,  $^{90}\text{Y}$ ,  $^{14}_6\text{C}$ ,  $^{14}\text{C}$

$^{12}_6\text{C}$ ,  $^{12}\text{C}$ , me devuelve el isótopo más común.

El isótopo radiactivo del  $^{40}\text{K}$  decae a  $^{40}\text{Ar}$  con una vida media de  $1.2 \times 10^9$  años.

El isótopo radiactivo del  $^{40}_{19}\text{K}$  decae a  $^{40}_{18}\text{Ar}$  con una vida media de  $1.2 \times 10^9$  años.



### Opciones de isotope

$^{14}_6\text{C}$  C-14 C14