



UNIDAD EDUCATIVA "MIGUEL MERCHÁN OCHOA"

Química 1° Bachillerato Intensivo

1. ¿Cuál de las siguientes configuraciones electrónicas corresponde a un átomo de bromo ($Z=35$)?

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 2d^{10} 4p^5$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 4s^2 3d^{10} 4p^6$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$

2. Indica cuales de las siguientes configuraciones electrónicas son posibles.

a) $1s^2 2s^2 2p^5$

b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^3 3p^6 4s^2$

c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 2d^5$

d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 4s^1$

3. Completa la configuración electrónica y utilizo el principio de exclusión de Pauli; arrastrar las flechas o los orbitales.

Simbología

Número Atómico

Exclusión de Pauli



Configuración electrónica $2s^1 1s^2$

Nombre del elemento químico

Simbología

Número Atómico

Exclusión de Pauli



Configuración electrónica $2s^2 1s^2 2p^3$

Nombre del elemento químico

Ing. Blanca León