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 $2s^1$ $1\ s^2$

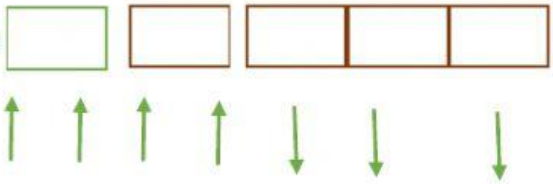
_____ _____

Nombre del elemento químico

Simbología

Número Atómico

Exclusión de Pauli



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

_____ _____ _____

Nombre del elemento químico

Ing. Blanca León

LIVEWORKSHEETS