

Propiedades Periódicas

1.- De las siguientes configuraciones electrónicas corresponden a átomos neutros. Ordena los átomos correspondientes de mayor a menor Radio Atómico. Arrastra las configuraciones donde corresponda

$1s^2 2s^2 2p^6$ mayor radio

$1s^2 2s^1$

$1s^2 2s^2 2p^1$

$1s^2 2s^2 2p^4$ menor radio

2.- De las siguientes configuraciones electrónicas corresponden a átomos neutros. Ordena los átomos correspondientes de mayor a menor Electronegatividad. Arrastra las configuraciones donde corresponda

$1s^2 2s^1$ mayor electronegatividad

$1s^2 2s^2 2p^5$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

$1s^2 2s^6 3s^2 3p^5$ menor electronegatividad

3.- Ordena estas especies de la más pequeña a la más grande, de acuerdo con su tamaño. Arrastra donde corresponda

N^3 O^2 Ne Mg^{+2} Na^+

menor mayor

4.- Ordena estas especies de la más pequeña a la más grande, de acuerdo con su tamaño. Arrastra donde corresponda

Ar Ca^{+2} S^{+2} Cl^- K^+

menor mayor

5.- Complete con el símbolo del elemento, según su enunciado "Sn, Xe, Te, Sr, I y Rb".

Menor tamaño atómico En el grupo 2A

Menor carácter metálico Es metaloide

7 e- en la capa de valencia Configuración Kr
 $5s^2 4d^0 5p^2$

Menor energía de ionización

6.- Complete con el símbolo del elemento, según su enunciado "Na, Mg, Si, S, Cl y Ar".

Mayor tamaño atómico Halógeno

Mas carácter metálico Es metaloide

2 e- en la capa de valencia Configuración
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

Mayor energía de ionización

7.- Complete con el símbolo del elemento del periodo 2, según su enunciado "Li, B, O y F".

Mayor electronegatividad En el grupo 1A

Menor radio atómico Es un metaloide

Posee 3 e's de valencia Configuración
 $1s^2 2s^2 2p^3$

Forma un anión con carga -1

8.- Cuatro elementos desconocidos tienen las siguientes características (completa los recuadros con los símbolos químicos):
• El elemento A tiene una configuración electrónica de su capa de valencia que termina en $3p^1$.
• Elemento B: Se ubica en el Grupo 1A y en el Periodo 3.
• Elemento C: Posee 8 electrones menos que el gas noble del Periodo 3.
• Elemento D: Posee 2 electrones más que el gas noble del Periodo 4.

Ordenar los elementos de mayor a menor Energía de ionización.

 > > > >

Ordenar los elementos de mayor a menor Tamaño Atómico.

 > > > >

Ordenar los elementos de mayor a menor Electronegatividad.

 > > > >

9.- Completa las frases

• El radio atómico en los grupos aumenta de

• Un cation se forma cuando un átomo neutro electrones y su radio iónico

• La electronegatividad en los períodos aumenta de

10-Indica la opción correcta de las siguientes propiedades periódicas, de los elementos químicos en un periodo

• Afinidad electrónica ↑ ↓

• Electronegatividad ↑ ↓

• Energía de ionización ↑ ↓

• Tamaño atómico ↑ ↓

• Carácter metálico ↑ ↓

11-Indica la opción correcta de las siguientes propiedades periódicas, de los elementos químicos en un grupo

• Afinidad electrónica ↑ ↓

• Electronegatividad ↑ ↓

• Energía de ionización ↑ ↓

• Tamaño atómico ↑ ↓

• Carácter metálico ↑ ↓

12- Ordenar de mayor a menor electronegatividad con los símbolos de los elementos que poseen las siguientes características

• Elemento cuyo anión divalente posee e- 10

• Elemento cuya última órbita energética es 1s¹

• Elemento que tiene en su capa de valencia números cuadrados (4, 9, 16, ...)

• Elemento que posee la siguiente configuración $1s^2 2s^2 p^1$

• Elemento que pertenece al grupo 13 y periodo 2

mayor menor