

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
$1s^2 2s^2 2p^5$		
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$		
$1s^2 2s^2 3s^2 3p^5$		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.- Completa 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	
Menor energía de ionización		$5s^2 4d^9 5p^4$	

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

Mayor tamaño atómico		Halogeno	
Mas carácter metálico		Es metaloide	
2 e- en la capa de valencia		Configuración	
Mayor energía de ionización		$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	

7.- Completa 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- de valencia		Configuración	
Forma un anión con carga 1-		$1s^2 2s^2 2p^4$	

8.- Cuatro elementos desconocidos tienen las siguientes características (completa los recuadros con los símbolos químicos):

- Elemento A: La configuración electrónica de su capa de valencia termina en sp^2 .
- Elemento B: Se ubica en el Grupo 1A y en el Periodo 3.
- Elemento C: Posee 4 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 catión se forma cuando un átomo neutro electrones y su radio iónico
- La electronegatividad en los periodos aumenta de

10.- 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 ☐ + ☐ -

11.- 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.- 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 cuyo último nivel energético es $4s^1$
- Elemento cuyo último electrón posee las siguientes números cuánticos (n, l, m, s)
- Elemento que posee la siguiente configuración $1s^2 2s^2 2p^4$
- Elemento que pertenece al grupo 13 y periodo 2

mayor					menor
-------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	-------