

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.

$1s^2 2s^2 2p^6$	<input type="text"/>	mayor radio
$1s^2 2s^1$	<input type="text"/>	
$1s^2 2s^2 2p^1$	<input type="text"/>	
$1s^2 2s^2 2p^4$	<input type="text"/>	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.

$1s^2 2s^1$	<input type="text"/>	mayor electronegatividad
$1s^2 2s^2 2p^5$	<input type="text"/>	
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	<input type="text"/>	
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	<input type="text"/>	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	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	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	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	mayor

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

Menor tamaño atómico	<input type="text"/>	En el grupo 2A	<input type="text"/>
Menor carácter metálico	<input type="text"/>	Es metaloide	<input type="text"/>
7 e- en la capa de valencia	<input type="text"/>	Configuración Kr	<input type="text"/>
Menor energía de ionización	<input type="text"/>	$5s^2 4d^0 5p^2$	<input type="text"/>

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

Mayor tamaño atómico	<input type="text"/>	Halogeno	<input type="text"/>
Mas carácter metálico	<input type="text"/>	Es metaloide	<input type="text"/>
2 e- en la capa de valencia	<input type="text"/>	Configuración	<input type="text"/>
Mayor energía de ionización	<input type="text"/>	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	<input type="text"/>

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

Mayor electronegatividad	<input type="text"/>	En el grupo 1A	<input type="text"/>
Menor radio atómico	<input type="text"/>	Es un metaloide	<input type="text"/>
Posee 3 e- de valencia	<input type="text"/>	Configuración	<input type="text"/>
Forma un anión con carga 1-	<input type="text"/>	$1s^2 2s^2 2p^1$	<input type="text"/>

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.

<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

Ordenar los elementos de mayor a menor Tamaño Atómico.

<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

Ordenar los elementos de mayor a menor Electronegatividad.

<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

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 los siguientes números cuánticos (n, l, m, s): (4, 1, 1, +1/2)
- Elemento que posee la siguiente configuración $1s^2 2s^2 2p^1$
- Elemento que pertenece al grupo 13 y periodo 2

mayor	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	menor
-------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------	-------