, La Deri	iódicas
Propiedades Periódicas	
 De las siguientes configuracion neutros, Ordena los átomos corr Atómico. Arrastra las configuracion 	respondientes de mayor a menor Radio nes donde corresponda
1s²2s²2p ⁶	mayor radio
1s ² 2s ¹	
1s ² 2s ² 2p ¹ 1s ² 2s ² 2p ⁴	
	menor radio aciones electrónicas corresponden a
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 2sp 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 I	Ne Mg ^{,2} Na [,]
menor	mayor
4 Ordena estas especies de acuerdo con su tamaño. Arrastro	la más pequeña a la más grande, de a donde corresponda
	S-2 CI K'
menor	mayor
5 Complete con el símbolo del Te, Sr, I y Rb".	elemento, según su enunciado "Sn, Xe,
Menor tamaño atómico	En el grupo 2A
	Es metaloide
Menor carácter metálico	
7 e- en la capa de valencia	Configuración Kr 5s² 4d ¹⁰ 5p ⁴
Menor energía de ionización	
6 Complete con el símbolo del Si, S, Cl y Ar" .	. elemento, según su enunciado "Na, Mg,
Mayor tamaño atómico	Halogeno
Mas carácter metálico	Es metaloide
2 e- en la capa de valencia	Configuración
Mayor energía de ionización	Is² 2s² 2p6 3s² 3p4
Playor energia de ionizacion	
7 Complete con el símbolo d enunciado "li, B, O y F" .	iel elemento del periodo 2, según su
- Mayor electronegatividad	En el grupo IA
Menor radio atómico	Es un metaloide
Posee 3 e's de valencia	Configuración
	Is²2s²2p⁴
Forma un anión con carga I- 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 33º	
 Elemento B: Se ubica en el Grupo IA 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. 	
	ayor a menor Energía de Ionización.
	> - > -
Ordenar los elementos de	mayor a menor Tamaño Atómico
Ordenar los elementos de m	nayor a menor Electronegatividad.
9 Completa las frases • El radio atómico e	en los grupos aumenta
de •Un catión se for	
neutroiónico	electrones y su radio
• La electronegativ	idad en los periodos
10-Indica la opción correcta de l los elementos químicos en un grup • Afinidad electróni	as siguientes propiedades periódicas, de o
• Electronegatividad	00
 Energía de lonizac Tamaño atómico 	
· Carácter metálico	0 0
de los elementos químicos en un p	las siguientes propiedades periódicas, periodo
 Afinidad electrónio Electronegatividad 	I I
• Energía de Jonizac	•
 Tamaño atómico Carácter metálico 	0 0
11 Ordenar de mayor a menor electronegatividad con los símbolos de los elementos que poseen las siguientes características - Elemento cuyo avión violante posee e: 10	
Clamento coyo anún divolante pasee =: 20 Clamento coyo último electrón pasee las siguientes números cuánticos (4,1,1,+%) Clamento coyo último electrón pasee las siguientes números cuánticos (4,1,1,+%) Clamento que posee la siguiente configeración 13°23°27 Clamento que perterece al grupo 15 y persodo Clamento que persona como como como como como como como com	
Elemento que poses la siguiente co Elemento que pertenece al grupo s mayor	ts y periodo 2
	88LIVEWORKSHEETS