

1. Dada la siguiente tabla periódica indicar la clasificación de los elementos.

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
	IA	IIA											IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1																		
2														C		O		Ne
3			IIIB	IVB	VB	VIB	VIB	VIIIB			IB	IIB						
4		Ca					Cr											
5																	I	
6	Cs												Pb					
7																		
6		Ce																
7							U											

2. Escriba la configuración electrónica para los elementos que se encuentran:

- Grupo 18-periodo 2
- Grupo 2- periodo 4

3. Siguiendo la tabla del ejercicio 1, contestar las siguientes preguntas.

- El radio atómico de Ca es _____ que el radio del Cs.
- La afinidad electrónica de O es _____ que la del I.
- El potencial de ionización de Cr es _____ que la del Ca.
- La electronegatividad del Pb es _____ que la del I
- La afinidad electrónica de C es _____ que la del O.
- La electronegatividad del Ce es _____ que la del U

4. Dando el siguiente esquema de la Tabla Periódica, en la que las letras no representan los símbolos de los elementos, responde verdadero o falso

	I	II								III	IV	V	VI	VII	0
1															
2	A	B								C			J	L	Q
3	D												K	M	R
4	E					P			W					N	S
5	F	Z				X			Y		T				
6	G											H	I		
7	U														

- A y B son elementos no metálicos
- N y E son elementos representativos
- Z pertenece al quinto período
- La electronegatividad de L es menor que la de N
- C es un elemento del segundo grupo
- Los elementos A, D, E, F y G pertenecen al primer período
- Los átomos del elemento L tienen menor electroafinidad que los de A
- El P.I. de F es menor que la de B

5. Utilizando el mismo esquema de tabla periódica del ejercicio anterior lea cada una de las siguientes afirmaciones. Responder si son verdaderas o falsas.

- Los elementos, L, M y N son gases nobles
- La electronegatividad de Z es mayor que la de M
- Los electrones del nivel más externo de C son dos
- J es un metal
- C posee tres electrones en el último nivel ocupado
- W no conduce la corriente eléctrica en estado sólido
- La electronegatividad de L es mayor que la de K
- H e I son no metales

6. Indicar la opción correcta.

1. Cómo se llama la propiedad periódica con la que se mide el tamaño de los átomos

- radio iónico
- radio atómico
- afinidad electrónica
- carácter metálico

2. Cómo aumenta y disminuye el radio atómico en la tabla periódica

- aumenta en el período y disminuye en el grupo al aumentar Z
- disminuye en el período y en el grupo al aumentar Z
- aumenta en el período y en el grupo al aumentar Z
- disminuye en el período y aumenta en el grupo al aumentar Z

- 3.Cuál de los siguientes elementos posee el menor radio atómico

- B
- C
- N
- O

- 4.Cuál de los siguientes elementos posee mayor radio atómico

- H
- Li
- Na
- K

5. Qué es la energía de ionización

- radio de un átomo que se presenta como ión
- radio del átomo en estado neutro
- energía que libera un átomo cuando gana un electrón
- energía que se requiere para que un átomo libere un electrón