Evaluación formativa

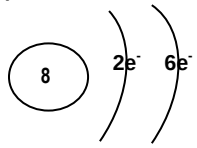
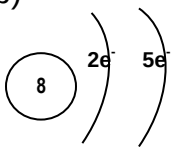
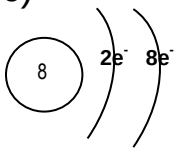
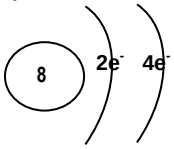
Instrucciones. Selecciona el inciso que conteste correctamente a cada una de las preguntas correspondientes a este apartado.

1. ( ) Propuso un modelo atómico, según el cual los electrones giran alrededor del núcleo en niveles de energía definidos:

a) Thomson
b) Rutherford
c) Dalton
d) Bohr

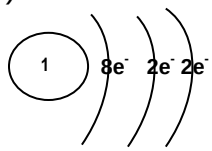
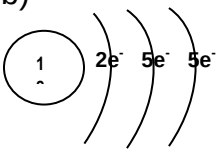
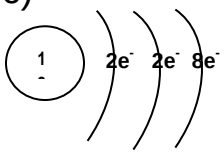
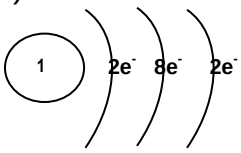
2. ( ) Con la información que se describe en el siguiente cuadro, selecciona la representación con el modelo de Bohr para el átomo del oxígeno.

Número atómico	8
Periodo	2
Grupo o familia	VIA (16)

a)	b)	c)	d)
			

3. ( ) Con la información que se describe en el siguiente cuadro, selecciona la representación con el modelo de Bohr para el átomo del magnesio.

Número atómico	12
Periodo	3
Grupo o familia	IIA (2)

a)	b)	c)	d)
			

4. ( ) Los elementos en la tabla periódica forman hileras verticales que se llaman _____ y las columnas horizontales se llaman _____.

a) grupos, familias
b) periodos, familias
c) períodos, grupos
d) grupos, periodos

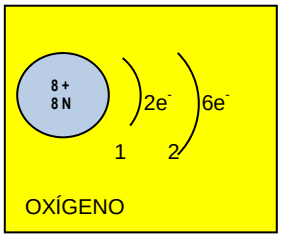
5. ( ) Cada elemento en la tabla periódica se distingue por su _____ que se incrementa de _____ y de arriba hacia abajo

a) valencia, izquierda a derecha
b) valencia, derecha a izquierda
c) número atómico, izquierda a derecha
d) número atómico, derecha a izquierda

6. ( ) El siguiente párrafo corresponde a la organización de la tabla periódica. De los siguientes incisos cuál completa correctamente el siguiente párrafo.
Los elementos en la tabla periódica forman hileras verticales que se llaman _____. Las hileras horizontales se llaman _____. Cada elemento se distingue por su _____ que se incrementa de _____ y de arriba hacia abajo

a) grupos o familias, períodos, valencia, izquierda a derecha
b) grupos o familias, periodos, número atómico, izquierda a derecha
c) periodos, grupos o familias, valencia, derecha a izquierda
d) períodos, grupos o familias, número atómico, derecha a izquierda

7. ( ) La figura siguiente representa el modelo atómico de Bohr para el átomo de oxígeno, con base en ella ¿cuál es su número atómico, y en qué familia y período está ubicado?



	Número atómico	Familia o grupo	Período	Numero de masa
a)	2	IVA (4)	6	8
b)	16	VIIIA (18)	4	6
c)	8	VIA (16)	2	16
d)	6	IIA (2)	7	32

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

Grupo / Período	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H																	2 He
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sa	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	113 Uut	114 Uuq	115 Uup	116 Uuh	117 Uus	118 Uuo

* Lantánidos	*	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb
** Actínidos	**	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No

8. ( ) Consulta la tabla periódica y elige las propiedades que correspondan al elemento potasio.

A. Su símbolo químico es K
B. Metal alcalinotérreo del grupo 2
C. Metal alcalino del grupo 1
D. Su símbolo químico es P

a) A y B
b) C y D
c) A y C
d) B y D

9. ( ) Consulta la tabla periódica en la última página y elige las propiedades que correspondan al elemento carbono.

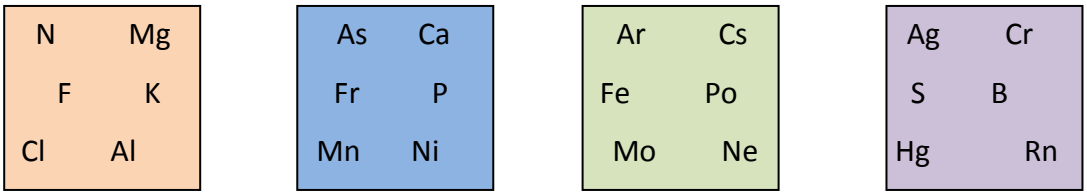
a) elemento no metálico, ubicado en la familia 14
b) elemento metálico, ubicado en la familia 4
c) elemento no metálico, ubicado en el periodo 3
d) elemento metálico, ubicado en el periodo 4

10. ( ) Relaciona las siguientes columnas eligiendo el inciso que contenga el nombre del elemento con el símbolo correspondiente.

Elemento	símbolo
1. sodio	Ca
2. carbono	O
3. calcio	C
4. oxígeno	Na

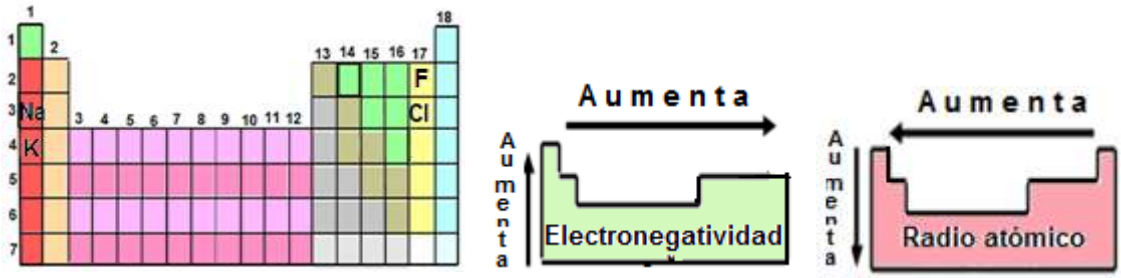
a) 1:Ca, 2:O, 3:C, 4:Na
b) 1:Na 2:C, 3:Ca, 4:O
c) 1:C, 2:O, 3:Ca, 4:Na
d) 1:C, 2:Na, 3:O, 4:Ca

11. ( ) Observa las figuras y elige el inciso que contenga los símbolos de los siguientes elementos: aluminio, cloro, flúor, potasio, magnesio y nitrógeno.



(a) (b) (c) (d)

12. ( ) Al observar las siguientes figuras de la tabla periódica ¿Cuál de los elementos F, Na, Cl y K, posee un mayor radio atómico?



a) F
b) Na
c) Cl
d) K

13. ( ) Al observar las siguientes figuras de la tabla periódica ¿Cuál de los elementos F, Na, Cl y Cs, es menos electronegativo y con mayor carácter metálico?

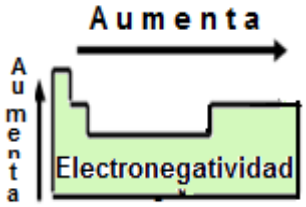


Figura A

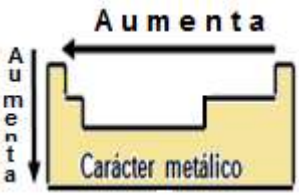


Figura B

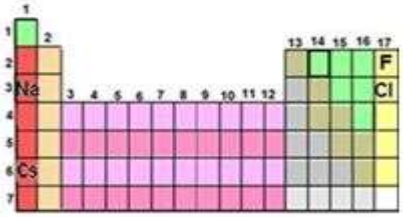


Figura C

a) F
b) Na
c) Cl
d) Cs