

## Elementos y compuestos. Enlace químico

Nombre y apellidos: .....

Curso: ..... Fecha: .....

1 Indica el símbolo de los elementos químicos siguientes:

A. Estroncio: .....

B. Fósforo: .....

C. Antimonio: .....

D. Potasio: .....

2 Indica si las afirmaciones siguientes son verdaderas (V) o falsas (F):

A. La clasificación periódica de Meyer es anterior a la de Mendeléiev en unos 50 años.

B. El criterio de la clasificación de Meyer es la masa atómica.

C. En 1913, Moseley propuso clasificar los elementos en función de su número másico.

D. El sistema periódico actual está formado por 20 grupos y 7 períodos.

3 Indica a qué grupo y período pertenecen los elementos de la tabla siguiente:

ELEMENTO	B	F	Li	Ca	Si	Bi	O	Ne
GRUPO								
PERÍODO								

4 Indica si las afirmaciones siguientes son verdaderas (V) o falsas (F):

A. Los bioelementos son los únicos elementos químicos presentes en los seres vivos.

B. Todos los elementos del sistema periódico se encuentran en igual proporción en la naturaleza.

C. La falta de magnesio provoca anemia.

D. El elemento más abundante en la corteza terrestre es el silicio.

5 ¿Qué tipos de sustancias puras diferentes conoces atendiendo a su unidad fundamental? Indica cuál es la unidad fundamental en cada caso, y nombra un ejemplo de cada tipo de sustancia.

.....

.....

.....

.....

Nombre y apellidos: .....

6 Elige las afirmaciones correctas y corrige las incorrectas:

- A. Solo los metales se presentan en la naturaleza en forma de cristales.
- .....
- B. Todas las sustancias atómicas forman redes ordenadas o cristales.
- .....
- C. Existen moléculas muy sencillas y otras de elevado número de átomos.
- .....
- D. Los cristales iónicos, al estar formados por iones, presentan carga eléctrica.
- .....

7 Indica el número de electrones que tienen en su última capa los elementos de cada pareja, y qué tipo de enlace formarán entre ellos:

	ELEMENTO	Z	N.º DE ELECTRONES POR CAPA			
			K	L	M	N
Pareja A. Tipo de enlace: .....	Oxígeno	8				
	Hidrógeno	1				
Pareja B. Tipo de enlace: .....	Cloro	17				
	Cloro	17				

8 Indica qué tipo de ion, es decir, su carga y si esta es positiva o negativa, tenderán a formar los siguientes elementos:

- A. Na: .....
- B. S: .....
- C. Be: .....
- D. Cl: .....

9 Explica por qué las sustancias iónicas solo son conductoras de la electricidad en disolución acuosa o fundidas.

.....

.....

.....

10 ¿Qué tipos de sustancias covalentes existen? ¿Tienen alguna propiedad en común?

.....

.....