

HOJA DE EJERCICIOS DEL TEMA 4

1. Define
 - a) Elemento
 - b) Compuesto

2. Entre los siguientes di cual es elemento y cual es compuesto: Mg, NH₃, CH₄, O₂, HNO₃, Li, S, H₂SO₄

3. Escribe los tres enunciados de la teoría atómica de Dalton.

4. Respecto al protón, neutrón y electrón, contesta las siguientes preguntas:
 - a) ¿Qué carga tienen cada una de las anteriores partículas?
 - b) ¿Cómo son sus masas?

5. Escribe en qué consisten los siguientes modelos atómicos:
 - a) El modelo atómico de Thomson.
 - b) El modelo atómico de Rutherford.
 - c) El modelo atómico actual

6. Rellena la siguiente tabla:

Elemento	A	Z	Protones	Electrones	Neutrones
${}^{19}_{9}K$					
${}^{27}_{13}Al$					
${}^{63}_{29}Cu$					
${}^{32}_{16}S$					
${}^{35}_{17}Cl$					
${}^{40}_{18}Ar$					

7. Rellena la siguiente tabla:

	Brillo	Conductores	Densidades	Puntos de fusión	Dureza
Metales					
No metales					

8. Escribe el nombre de cada uno de los 18 grupos.

9. Escribe la letra o letras con las que se representan los siguientes elementos: litio, calcio, aluminio, fósforo, cloro, neón, francio, hidrógeno, bario, antimonio, silicio, oxígeno, argón, boro.

10. Contesta las siguientes preguntas relativas a la tabla periódica:

- a) ¿Cuántos periodos tiene? ¿Y grupos?
- b) ¿Qué criterio se sigue para ordenar los elementos?
- c) ¿Se ordenan verticalmente de acuerdo con qué?

11. Contesta las siguientes preguntas:

- a) ¿Cuál es el elemento más ligero? ¿Y el más abundante?
- b) ¿Por qué es tan importante el oxígeno? ¿Y el silicio?
- c) ¿Qué tipo de compuestos forma el carbono?

12. Respecto a la radiactividad

- a) Definela
- b) ¿Qué elementos se utiliza?
- c) Da dos aplicaciones

13. Define:

- a) Enlace
- b) Molécula
- c) Cristal

14. Rellena la siguiente tabla:

Molécula	Átomos	Tipo de molécula	Elemento o compuesto
NH ₃			
O ₂			
HNO ₃			
CH ₄			
NaOH			