



Nombre:	1	2	3	4	5	6	Escrito	Oral	Calificación final
Fallo:									

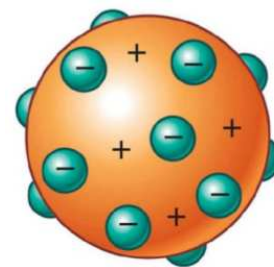
**Ejercicio 1:**

Un alumno trabajando en el laboratorio de química colocó en el mismo recipiente 2 líquidos, **agua salada y aceite** que no se mezclan.

- ¿Cuántas fases tiene dicho sistema? Clasifícalo según las mismas.
- Si se quisiera separar las fases, ¿cómo lo haría? Explica.
- Si se quisiera separar los componentes de una de las fases, ¿cómo lo haría? Explica.

**Ejercicio 2:**

En la figura está representado uno de los modelos atómicos estudiados en clase:



- ¿A qué modelo atómico corresponde? Explica dicho modelo.
- ¿En qué se diferencia con el modelo atómico actual?

**Ejercicio 3:**

a) Completar el siguiente cuadro:

Características	Grupo	Período	Nombre	Símbolo	Zona
Número atómico 11					
Elemento cuyo nombre proviene del latín <b>cuprum</b> .					
Isótopo del C-14					

b) ¿Podrías encontrar el **dióxido de carbono** en la tabla periódica? Justifica tu respuesta.

**Ejercicio 4:**

a) Indica las partículas fundamentales de:  $^{12}_6\text{C}$      $^1_1\text{H}$      $^{14}_7\text{N}$      $^{14}_6\text{C}$

b) ¿Hay isótopos en los ejemplos anteriores? Explica.

**Ejercicio 5:**

Determina y representa el tipo de enlace entre: a)  $^1_1\text{H}$  y  $^1_1\text{H}$     b)  $^{11}_{11}\text{Na}$  y  $^{17}_{17}\text{Cl}$     c)  $^1_1\text{H}$  y  $^8_8\text{O}$   
E.N=2,1    E.N=2,1    E.N=0,9    E.N=3,0    E.N=2,1    E.N=3,5

**Ejercicio 6:**

Escribe la fórmula química de los óxidos posibles del elemento cobre (+1 y +2). Nómbralos.