



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

### Ejercicio 1:

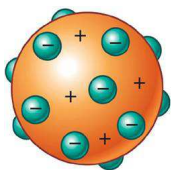
En un artículo encontrado en una página de internet, se encontró el siguiente artículo acerca de métodos de separación de fases y de fraccionamiento:

“En el laboratorio de química son ampliamente utilizados los métodos de separación de fases y de fraccionamiento. A grandes rasgos, podemos decir que éstos métodos son métodos químicos, ya que durante la separación la identidad de la materia cambia. Un ejemplo de método de separación de fases es la destilación, la cual se utiliza para separar un sistema homogéneo formado por un sólido que no se disuelve en un líquido, a través de un dispositivo llamado embudo de decantación.

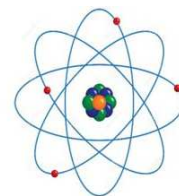
En cuanto a los métodos de fraccionamiento, un ejemplo claro es una separación directa o tría, la cual se realiza correctamente mediante un imán.”

Como muchos artículos que se escriben en internet contienen errores, identifica esos errores, márcalos y escribe correctamente el texto.

### Ejercicio 2:



Indica a qué modelo atómico corresponde cada una de las siguientes imágenes y explica qué establece cada modelo representado.



### Ejercicio 3:

Nombre	Símbolo	A	z	p <sup>+</sup>	n <sup>o</sup>	e <sup>-</sup>	Fórmula del ión más probable	Electronegatividad	Grupo / Período en la tabla periódica
		1				1			
				8	8				
			17		18				
		24				12			
					7	7			
		19	9						

### Ejercicio 4:

Determinar y representar el tipo de enlace entre:



### Ejercicio 5:

Completar el siguiente cuadro:

Símbolo del elemento que forma el óxido	Número de oxidación	Fórmula del óxido	Nombre tradicional	Nombre sistemático o por atomicidad	Nombre por stock
Fe	+2				
	+3				
Cu	+1				
	+2				