



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

Ejercicio 1:

a) Escribe un ejemplo de :

- i) Un sistema heterogéneo formado por el mismo componente.
- ii) Un sistema homogéneo que se pueda separar por una cristalización.
- iii) Un sistema heterogéneo formado por dos fases líquidas que no se mezclan
- iv) Un sistema homogéneo que no se separe por ningún método.

b) ¿Cómo harás para separar las fases propuestas en el ejemplo iii) de la parte anterior?
Explica dicho procedimiento.

Ejercicio 2:

a) ¿Qué se establece en el modelo atómico actual?

b) Indica las partículas fundamentales de: $^{12}_6\text{C}$ ^1_1H $^{16}_8\text{O}$ ^3_1H $^{14}_6\text{C}$ $^{35}_{17}\text{Cl}$ $^{14}_7\text{N}$

Ejercicio 3:

a) En los ejemplos de la parte b del ejercicio 2), ¿hay isótopos? ¿cuáles? Justifica tu respuesta.

b) Escribe la ecuación que represente la desintegración alfa de los núcleos de Uranio.

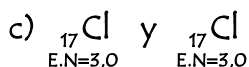
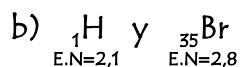
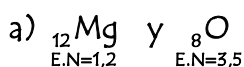
Ejercicio 4:

a) ¿Qué es una ecuación química?

b) Nombrar y formular todos los óxidos posibles del elemento **cobre (+1 y +2)** y **aluminio (+3)**.

Ejercicio 5:

Determinar y representar el tipo de enlace entre:



Ejercicio 6:

a) ¿Qué es la tabla periódica? Haz un bosquejo de la tabla periódica indicando todo aquello que consideres necesario.

b) ¿Qué es la electronegatividad?