

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

Ejercicio 1:

a) Completar la siguiente tabla:

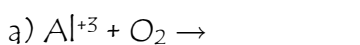
Elemento	p ⁺	e ⁻	n ^o	A	Catión	Anión	Neutro
Na	11			24			
Cl ⁻		18	17				
Al ⁺³	13		14				

b) ¿Es posible encontrar al H₂O en la tabla periódica? Explicar

c) Se consideran: i) Fe₂O₃ ii) N₂ Clasificarlos en sustancia simple y/o sustancia compuesta. Explicar.

Ejercicio 2:

Completar, nombrar el producto obtenido e igualar la reacción:



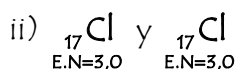
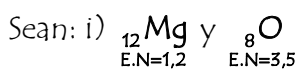
Ejercicio 3:

Se consideran los sistemas: i) AGUA y AZUCAR DISUELTA
ii) ARENA, PEDREGULLO y LIMADURAS DE HIERRO
iii) HARINA

a) Clasificar cada sistema según sus fases. Explicar.

b) Para el/los sistemas heterogéneos, explique que procedimiento/s utilizaría para separarlo.

Ejercicio 4:



a) ¿Qué tipo de enlace los une? ¿Porqué?

b) Representarlo.