

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

1- a) Completar el siguiente cuadro:

Sistema	N° Componentes	N° de Fases	Clasificación/es
Alcohol, agua y sal disueltas en un vaso			
Azúcar y limaduras de hierro en un termo			
Arena y agua en un frasco con tapa			

b) Explicar que procedimiento/s se podría/an aplicar para separar los componentes del segundo sistema

2- a) Completa la siguiente tabla:

Elemento	Protones	Electrones	Neutrones	Número másico	Número Atómico	Grupo	Período
${}_{12}^{24}\text{Mg}^{2+}$							
${}_{14}^{28}\text{Si}$							
${}_{8}^{16}\text{O}^{2-}$							

b) Realiza la distribución electrónica para el segundo elemento de la tabla.

c) ¿Cuál/les de ellos es/son cationes y/o aniones? Justifica.

3- En una experiencia se disuelven 60,0 g de una sustancia en 150 cm³ de agua a 35°C.

Calcular:

a) El coeficiente de solubilidad de la sustancia a esa temperatura.

b) ¿Cuántos gramos se podrán disolver en 50,0 cm³ de agua a 35°C?

c) ¿Qué volumen de agua se necesita para disolver 25,0 g de sustancia a 35°C?

4- a) Formular:

i) Óxido de litio

ii) Hidróxido de Cromo (II)

b) Nombrar:

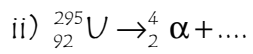
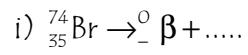
i) SO₂

ii) HCl

5- Se consideran las siguientes especies químicas: ${}_{9}\text{F}$ ${}_{14}\text{Si}$

- ¿Qué tipo de enlace se formará? Justifique
- Representar dicho enlace.
- La sustancia que se forma, ¿es una sustancia simple o compuesta? Justifique

6- a) Completar las siguientes reacciones:



b) Escribe 2 ejemplos en los que creas que se utiliza la radioactividad.