

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

1- Se consideran los siguientes elementos: ${}^{18}_9\text{F}^-$ ${}^{17}_9\text{F}$ ${}^{23}_{11}\text{Na}^+$

- Indique justificando cuales de los elementos son isótopos, cationes, aniones y neutros.
- Para cada uno de los elementos indique n° de protones, n° de electrones, n° de neutrones y número másico.
- Realizar la distribución electrónica del ${}^{17}_9\text{F}$ indicando electrones de valencia, grupo y período.

2- a) La solubilidad del carbonato de plata es $0,0032 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$

- ¿En que volumen están disueltos 1,4 g de carbonato de plata?
- Calcular la masa disuelta en 25 cm^3 de agua.

b) ¿Qué entiende por soluciones?

3- a) ¿Cuál es la/s diferencia/s entre un sistema homogéneo y un sistema heterogéneo?

b) Completar la siguiente tabla:

Sistema	Clasificación/es	N° de Fases	N° de Componentes
Agua y sal disuelta en una probeta			
Corcho, Alcohol, Aceite en un frasco tapado			
Agua y azúcar disuelto en un termo			

c) Para el/los sistema/as heterogéneos, explique el/los método/s que utilizaría para separar sus fases.

4- Se consideran los siguientes elementos químicos: ${}^{17}_8\text{O}^{-2}$ ${}^{24}_{26}\text{Fe}^{+3}$ ${}^{84}_{36}\text{Kr}$

- Clasifique los elementos en Metales, no metales, semi metales y gases.
- Realice la reacción entre el metal y el oxígeno. Igualela
- El compuesto obtenido en la parte b), ¿es una sustancia simple o compuesta? Justifique