

Nombre:	1	2	3	4	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) Indica las partículas fundamentales de:  $^{12}_6\text{C}$      $^1_1\text{H}$      $^{16}_8\text{O}$      $^3_1\text{H}$      $^{14}_6\text{C}$      $^{35}_{17}\text{Cl}$      $^{14}_7\text{N}$

b) En los ejemplos de la parte anterior, ¿hay isótopos? ¿cuáles? Justifica tu respuesta.

c) Para el  $^{35}_{17}\text{Cl}$  realice la distribución electrónica indicando grupo y período en la tabla periódica.  
Explique como determinó los datos pedidos.

### Ejercicio 3:

Determinar y representar el tipo de enlace entre:

a)  $^{12}_{\text{E.N.}=1,2}\text{Mg}$  y  $^8_{\text{E.N.}=3,5}\text{O}$       b)  $^{17}_{\text{E.N.}=3,0}\text{Cl}$  y  $^{17}_{\text{E.N.}=3,0}\text{Cl}$

### Ejercicio 4:

a) Formular: i) Óxido de hierro (III)    ii) Dióxido de carbono

b) Nombrar: i)  $\text{Na}_2\text{O}$     ii)  $\text{Cl}_2\text{O}$     iii)  $\text{Al}_2\text{O}_3$

c) Igualar la siguiente ecuación química:  $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{FeO}$