

1	2	3	4	5	Total

1- a) Completar la siguiente tabla:

Elemento	Protones	Electrones	Neutrones	Número másico	Número Atómico
$^{127}_{52}\text{Te}$					
$^{36}_{17}\text{Cl}$					
$^{40}_{20}\text{Ca}$					

b) Realizar la distribución electrónica para el átomo de cloro.

2- Responder las siguientes preguntas:

- a) ¿Cuál es la diferencia entre una solución y una sustancia pura?
b) ¿Cuál es la diferencia entre una sustancia simple y una compuesta?

3- Dados los siguientes sistemas: i) Arena y limaduras de hierro
ii) Agua con sal disuelta
iii) Azúcar

- a) Clasificarlos en Homogéneos y Heterogéneos. Explicar.
b) Para el/los sistema/s heterogéneos indique el/los métodos que utilizaría para separar sus fases. Explicar.

4- a) Formular los siguientes compuestos:

i) Óxido de sodio ii) Ácido Clorhídrico

b) Nombrar los siguientes compuestos:

i) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ii) CO_2

5- Indicar el tipo de enlace que se forma entre los átomos de Hidrógeno y Oxígeno para formar la molécula de agua y representarlo mediante la estructura de Lewis.