

NOMBRE:

FECHA:

CALIFICACIÓN:

- (1,5 pts)** Indica la composición de las siguientes sustancias y clasifícalas:
 - Ozono
 - Bronce
 - Agua mineral
 - Agua oxigenada
 - Hidrógeno
 - Acero
 - Plomo
 - Agua y arena
 - Latón
 - Agua y petróleo
- (0,75 pts)** Se prepara una disolución disolviendo 5 g de sal en 200 cm³ de agua. Calcula la concentración en masa de la disolución.
- (0,75 pts)** Comenta y dibuja el montaje de una filtración. Pon el nombre del material de laboratorio que dibujes.
- (1,25 pts)** Calcula el número de protones, neutrones y electrones de las siguientes especies químicas: a) ${}^{56}_{26}\text{Fe}^{2+}$ b) ${}^{23}_{11}\text{Na}$. Representa gráficamente el ${}^{23}_{11}\text{Na}$.
- (1 pts)** Define: a) Isótopo b) Disolución saturada c) Fisión nuclear d) Radiactividad.
- (1 pts)** ¿Cuánto alcohol en ml ingiere una persona que bebe medio litro de una cerveza de 8º?
- (1 pts)** Comenta el modelo atómico de Dalton e indica el porqué tuvo que ser abandonado. Representa una molécula de amoníaco (NH₃) según este modelo atómico.
- (0,75 pts)** Indica cómo separarías una mezcla de arena y sal.
- (1 pts)** Completa la tabla e indica cuales de las siguientes sustancias (A, B, C) son isótopos del mismo elemento. Razona.

Sustancia	Z	A	Protones	Neutrones
A	8	16		
B			7	8
C			8	7

- (1 pts)** En una disolución azucarada del 20% en masa hay 10 g de azúcar. Calcula la masa de agua que hay en la disolución.