



Primer Parcial

Alumno:.....

DNI:.....

Email:.....

1. Ana María, a partir del estudio de los métodos de separación de mezclas, debía decidir cuál de los métodos era el más adecuado para separar los componentes de una mezcla sólida y seca formada por sal de mesa y lentejas. Aprendió que no todas las mezclas se pueden separar usando una única técnica, y que la separación depende, entre otras variables, del tamaño de las partículas que componen la mezcla. Responda:
 - a. ¿Qué componente de la mezcla presenta mayor tamaño?
 - i. Sal de mesa
 - ii. Lentejas
 - b. ¿Qué método/s de separación utilizaría?
 - i. Filtración
 - ii. Tamización
 - iii. Decantación
 - iv. Centrifugación
 - v. Evaporación
 - vi. i, ii y v son correctas
 - vii. i y iv son correctas
 - viii. iii, iv y v son correctas
2. Indicar cuáles afirmaciones son falsas o verdaderas.
 - a. Si el sistema tiene una sola sustancia, es homogéneo
 - b. Una suspensión es un sistema heterogéneo
 - c. El agua y el azúcar siempre forman un sistema homogéneo
 - d. Una solución está formada por una sola sustancia
 - e. Pueden existir sistemas heterogéneos formados por una sola sustancia.
 - f. La leche es un sistema homogéneo
3. Que métodos emplearía para separar los componentes de cada uno de los siguientes sistemas materiales.

a. Aceite y vinagre	c. Hierro; cobre
b. Sal parcialmente disuelta en agua	d. Arena; agua





Configuración electrónica	Grupo	Periodo	Numero Masico	Numero Atómico	Elemento	e-	n	p+
2s ² 3p ²								
							16	15
4s ² 5d ³								
			7			3		
	2	4						
					Neón			

8. Marque verdadero o falso.
- Según Dalton, al ser la partícula más pequeña que existe, todos los átomos son iguales.
 - El modelo de Thomson representa el átomo como una masa de carga positiva, en la que los neutrones están incrustados.
 - Los experimentos de Rutherford demostraron que modelo de átomo macizo no era consistente.
 - Bohr otorga gran importancia a la distribución de los electrones en la corteza.
 - Los modelos atómicos fueron propuestos por: Dalton, Thompson, Rutherford, Bohr y científicos mecano-cuánticos (Ejemplos: Schrödinger y Heisenberg).