



Primer Parcial para Practicar

Alumno:.....

DNI:.....

Email:.....

1. a. Coloque la letra que le corresponde sobre la línea de puntos.
A. Filtración, B. Centrifugación, C. Tamización, D. Destilación simple.
..... Dos sólidos de diferente tamaño
..... Un sólido y un líquido no solubles
..... Un sólido de un líquido a altas velocidades
..... un sólido de un líquido de diferentes puntos de ebullición lejanos
2. Indicar cuáles afirmaciones son falsas o verdaderas.
 - a. Un sistema que a simple vista está formado por un solo tipo de partículas, es homogéneo
 - b. Si el sistema tiene una sola sustancia, es homogéneo
 - c. Una suspensión es un sistema heterogéneo
 - d. El agua y el azúcar siempre forman un sistema homogéneo
 - e. Una solución está formada por una sola sustancia
 - f. Un ejemplo de sistema cerrado es un líquido colocado en un termo tapado
 - g. Pueden existir sistemas heterogéneos formados por una sola sustancia.
 - h. La leche es un sistema homogéneo
3. Que métodos emplearía para separar los componentes de cada uno de los siguientes sistemas materiales.
 - a. Arena; agua
 - b. Agua; aceite
 - c. Arena; azúcar
 - d. Hierro; cobre
 - e. Carbón en polvo; sal



4. Las siguientes propiedades han sido determinadas para un trozo de hierro. Indicar cuales son intensivas y cuales extensivas:
- Masa: 40 gr
 - Color: grisáceo brillante
 - Pto. De fusión: 1535° C
5. Según la Unidad de Estructura Atómica selecciona la opción correcta:
- ¿Qué indica el número masico?
 - El número de protones
 - El número de electrones
 - La suma de protones y neutrones
 - Ninguna es correcta
6. Marque la opción correcta:
- La notación isotópica es:
 - X_ZA
 - ${}_Z^AX$
 - ${}_A^XZ$
 - ¿Qué sucede si se cambia el número de electrones?
 - Se forman Aniones
 - Se forman Cationes
 - Se forman iones
 - Se forman isómeros
 - Todas son correctas
 - i, ii y iii son correctas
 - El elemento ${}_{17}X$ presenta en la naturaleza dos isotopos. La abundancia porcentual de uno de ellos (${}^{35}X$) es 75,4 %. El otro contiene 20 neutrones en su núcleo. Calcular la masa atómica relativa del elemento X.
7. Según la Unidad de Tabla Periódica:
- Complete el siguiente cuadro.



C.E.E.	Grupo	Periodo	Numero Masico	Numero Atómico	Elemento	e-	n	p+
4s ² 3d ³								
							14	13
4s ² 5d ³								
			9			4		
	13	6						
					Argón			

8. Marque verdadero o falso, justificando el último caso.
- Según Dalton el átomo está formado por partícula subatómicas más pequeñas: protones, neutrones y electrones.
 - Los experimentos de Thomson dieron como resultado el descubrimiento del protón.
 - 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.
 - Para Bohr las propiedades de los elementos no solo residen en el número de protones y electrones.
 - Bohr otorga gran importancia a la distribución de los electrones en la corteza.
 - Los protones se reparten en orbitas estacionarias donde adquieren niveles de energía según la teoría de Bohr.