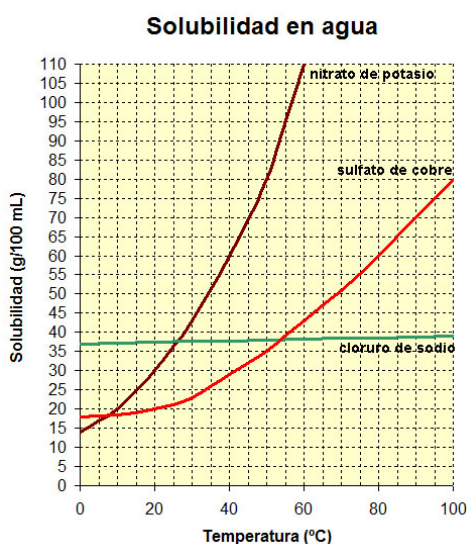


NOMBRE:

CURSO:

FECHA:

1. En la etiqueta de una bebida alcohólica leemos: 13,5 % vol. b) Si la botella contiene 700 ml de la bebida ¿Qué volumen de alcohol contiene?
2. Tienes una mezcla de serrín, sal y limaduras de hierro. Explica detalladamente todos los procesos que seguirías hasta separarlos.
3. ¿Cómo podemos hacer una cromatografía? ¿Cuáles son sus aplicaciones?
4. ¿A qué sustancia le afecta más el aumento de temperatura? ¿Cuál es más soluble a 0 °C? ¿Cuál es la solubilidad de cada una a 40 °C? ¿podríamos disolver 50g de sulfato de cobre en 100 ml de agua a 60 °C? Y en 200ml cuánto podríamos disolver?



- 5) El cobre existe en la naturaleza en dos isótopos de masa 63 u y 65 u. La abundancia relativa de cada uno es 69.09 % y 30.91 % respectivamente. Calcula la masa atómica del cobre.
- 6) Señala las diferencias entre el modelo atómico de Thomson y el de Rutherford.
- 7)) Completa la siguiente tabla:

ELEMENTO	SÍMBOLO	A	Z	nºelectrones	nºprotones	nºneutrones
Carbono		12		6	6	
	$^{31}_{15}P$					
Hierro			26	26		30
Plata				47	47	61
	$^{40}_{20}Ca$					

- 8) Explica la fusión nuclear. ¿Por qué no la usamos como fuente de energía?