Regional Distrito Capital *Centro Nacional de Hotelería* *turismo y alimentos*	Centro Nacional de Hotelería, Turismo y Alimentos	
	EVALUACIÓN DE QUÍMICA **Tecnólogo en servicios Hoteleros**	
APRENDIZ	DOCUMENTO	Fecha:
		24/05/2023

1- Realizar las siguientes conversiones

a) 3 kg a g b) 2 moles a mmoles c) 10 Lt a ml d) 400 g a Kg e) 700 ml a Lt

2- Aplicando la formula de ºF = (9/5) ºC + 32 convertir
a) 30 ºC a ºF b) 170 ºF a ºC

3- Teniendo en cuenta que densidad es igual a masa sobre volumen (d = m/v), calcular el volumen en ml que ocupa un cuerpo que tiene una masa de 0.350 Kg y una densidad de 1.0175 g/ml

4- Coloque en la flecha correspondiente los nombres de los diferentes cambios de estado

SÓLIDO LÍQUIDO GASEOSO

5- Relacionar

a- Mol ___ composición, estructura y propiedades de la materia
b- Reacción química ___ unión de dos o más átomos
c- Molécula ___ representación de los elementos de un compuesto
d- Formula ___ procesos que transforman la materia
e- Química ___ masa atómica o molecular expresada en gramos
f- Ecuación química ___ representación de una reacción química

6- Cuantos gramos hay en:
a) 0.5 moles de NaCl (cloruro de sodio)
b) 1.5 moles de $NaHCO_3$

7- Realice el mapa conceptual de la materia, que incluya definición, estados, clasificación y propiedades

8- Balancear las siguientes ecuaciones:

a) $ZnCl_2 + Na_2CO_3 \rightarrow ZnCO_3 + NaCl$

b) H_2SO_4 + $Ca_3(PO_4)_2$ $CaSO_4$ + H_3PO_4

9- Cuanta moles hay en:
a) 80 g de NaOH (soda caustica) b) 30 g de CH_3COOH (acido acético)

10- Pregunta con su respectiva respuesta sobre lo visto

Na=23 O=16 H=1 C=12 Cl=35.5

EXITOS

Regional Distrito Capital *Centro Nacional de Hotelería* *turismo y alimentos*	Centro Nacional de Hotelería, Turismo y Alimentos		
	EVALUACIÓN DE QUÍMICA **Tecnólogo en servicios Hoteleros**		
APRENDIZ		DOCUMENTO	Fecha:
			24/05/2023