

	SECRETARIA DE EDUCACION MUNICIPIO DE MEDELLIN		CODIGO: GA-FEP-018
	FORMACION INTEGRAL PARA UNA MEJOR CALIDAD DE VIDA		VERSION: 1
INSTITUCION EDUCATIVA MARISCAL ROBLEDO	ACTIVIDADES DE RECUPERACION	AREA:QUIMICA	FECHA: 18/5/2016
GESTION ACADEMICA	PROCESO DE EVALUACION	FECHA: Noviembre de 2019	GRADO:11°1,11°2 Y 11°3
NOMBRE ESTUDIANTE:		DOCENTE:IVAN DARIO MURILLO OTALVARO	

- Cuántos gramos de HBr se necesitan para preparar 275gr una solución acuosa al 2% p/p.
- Hallar la concentración molar para 5lt de solución que se prepara con 250 gr de hidróxido de sodio
- Una solución se prepara adicionando 0.25 mol de soluto a 100 gr de agua. Cuál será la concentración molal y la fracción molar de esta solución.
- Cuántos gramos de azúcar ($C_{12}H_{22}O_{11}$) se deben adicionar a 2.5 lt de agua para preparar una solución 2.5 M.
- Si se disuelven 45 gr de KBr en 180 gr de agua, cuál será la concentración p/p de esta solución y su fracción molar.
- Cuántos gramos de una solución de H_3PO_4 se requieren para preparar una solución 1.5 N, si disponemos de 500ml.
- Una muestra de un gas ideal ocupa un volumen de 68.1ml a 945 torr y $18^{\circ}C$. Que volumen ocupara a $118^{\circ}C$ y 745 torr???
- 3.5 gr de cloro se encuentran en un recipiente de 3.8 lt a $12^{\circ}C$. Cuál será la presión ejercida por el cloro???
- La presión total de una mezcla de gases es de 2.2 atm. La mezcla contiene 20 gr de nitrógeno y 10gr de oxígeno. Cuál es la presión parcial de cada gas.
- Halla el volumen ocupado por 35 gr de NH_3 a $40^{\circ}C$ y 3atm.
- Si la velocidad de difusión del NH_3 es 3 veces mayor que la del SO_2 , halla la relación entre sus velocidades.
- Cuál es la masa de los siguientes compuestos a condiciones normales
 - 2lt de NO_2
 - 3lt de SO_3
 - 2.5 lt de He
- El volumen de una muestra de gas es 900ml a $85^{\circ}C$ y 0.75atm. A que temperatura se encuentra el gas si se lleva a un recipiente de 2lt y 1.5atm de presión.
- Cuál es la densidad del N_2O a $35^{\circ}C$ y 0.96atm.
- En el suelo un globo aerostático tiene un volumen de 100lt a una temperatura de $27^{\circ}C$ y presión atmosférica. Que volumen ocupara el globo cuando alcanza un altura donde la temperatura es $-10^{\circ}C$ y presión de 300torr.

NOTA: RECUERDE QUE DEBE REALIZAR TODOS LOS PROCEDIMIENTOS PARA RESOLVER LOS EJERCICIOS. MUCHOS ÉXITOS!!!!

	FORMACIÓN INTEGRAL PARA UNA MEJOR CALIDAD DE VIDA			
	Elaboro:	Reviso:	Aprobó:	
		<i>Olaya Cecilia Galeano M.</i>	<i>Jorge</i>	