Regional Distrito Capital *Sistema de Gestión de la Calidad y Ambiental*	Centro Nacional de Hotelería, Turismo y Alimentos **TALLER 2** **SOLUCIONES**		
Código:	Pág.:- 1 -	Versión: 3	Fecha: Abril del 2019

EJERCICIOS QUIMICA SOLUCIONES

1- Cuantos gramos de KOH son necesarios para preparar 2500 ml de solución 0,5 N. R=70g

2- Cuantos gramos de KI son necesarios para preparar 500 ml de solución al 25 %. R=125g

3- Cuantas ppm de yodo tienen 500 ml de solución que contiene 0,125 g de yodo. R=250ppm

4- Cuál es la normalidad de una solución de K_2SO_4 si se pesaron 84,0365 g y se llevaron a un volumen de 2000 ml. R=0.483

5- Se disuelven 250 g de KNO_3 en 1250 g de agua; calcular la concentración de la solución en tanto por ciento en peso. R=16.66%

6- Cuantos gramos de NaCl son necesarios parta preparar 1,5 litros de solución al 10%. R=150g

7- Calcular la normalidad de una solución de HNO_3 si se tomaron 3,15 g y se llevaron a un volumen de 750 ml. R=0.066N

8- Cuantos gramos de Na_3PO_4 son necesarios para preparar 2,0 litros de solución al 5,47%. R=109.4g

9- Cuál es la molaridad de la solución anterior. R=0.333M

10- Cuál es la normalidad de la solución anterior. R=1N

11- Cuantas ppm de P hay en la solución anterior. R=10339.63ppm

12- Cuantos gramos de NaOH son necesarios para preparar 500 ml de solución 0,1N. R=2g

13- Cuantos gramos de Ácido bórico son necesarios para preparar 500 ml de solución al 4 %. R=20g

14- Cuantos gramos de NaOH son necesarios para preparar 5 litros de solución 0,2M. R=40g

15- Cuantos gramos de $Cu(OH)_2$ son necesarios para obtener 670 ml de una solución 0,075N. R=2.45g

16- Cuantos ml de solución de NaOH 0,5N son necesarios para preparar 2 L de solución 0,1N. R=400 ml

17- Cuál es la concentración porcentual de una solución que se preparó tomando 15 ml de solución al 10 % y se completó a un volumen de 500 ml. R=0.3%

18- Cuantos ml de solución de desinfectante al 10% son necesarios para preparar 10 L de solución que contenga 200 ppm R=20 ml

19- Se toman 20 ml de solución de hipoclorito al 5% y se llevan a un volumen de 20 L. Cuantas ppm tiene la solución resultante. R=50 ppm

20- Se tienen 2000 ml de solución que contiene 2000 ppm de hipoclorito, que cantidad en ml de esta solución debo tomar para preparar 1 L de solución que contenga 100 ppm. R=50 ml