Sistema de Gestión de la Calidad	REGIONAL DISTRITO CAPITAL CENTRO NACIONAL DE HOTELERIA TURISMO Y ALIMENTOS INDUSTRIAS ALIMENTARIAS – LABORATORIOS FISICOQUIMICA **TALLER N° 1 TPAN**	Fecha: 04-06-20 Versión: 2 Página: 1 de 2

1- Completar la siguiente tabla

CANTIDAD	CONVERTIR A	QUE SE HACE	RESULTADO
10 g	mg		
50 ml	L		
3 mol	mmol		
1,6 Kg	g		
2 L	ml		
10 cm^3	dm^3		
2.000 mg	g		
50 mmol	mol		
10 m^3	L		
20 dm^3	L		

Dadas las siguientes formulas:

°F = (9/5)°C + 32 °C = 5/9 (°F – 32) y °K = °C + 273

2- Convertir 37,23°C a °F
3- Convertir 212°F a °C
4- Convertir 100°C a °K
5- Convertir 300°F a °K
6- El ácido sulfúrico (H_2SO_4) tiene una densidad de 1,84 g/cc. Calcular el peso de 500 cc de esta sustancia
7- 50 ml de orina pesan 50,8 g. Cuál es la densidad de la orina.
8- Una sustancia tiene una densidad de 1,034 g/ml y ocupa un volumen de 350 ml. Cuál es la masa de dicha sustancia.
9- Un recipiente contiene 4,3 litros de ácido clorhídrico que posee una masa de 5,02 Kg. Calcular la densidad del ácido, reportándola en g/ml
10- Hallar la masa molecular de:
    a) $KMnO_4$ b) NH_4OH c) $K_4Fe(CN)_6$ d) $Zn(NO_3)_2$ e) $K_2Cr_2O_7$

EXITOS