QUÍMICA GENERAL I (CQ-121)

-15	***	
1.	HVn	10110
1.0	TUVAL	lique:

Ex	plique:	
	a.	¿Qué es una ley natural? ¿Cuántos experimentos son necesarios para
		corroborar una ley natural?
		Cual es la diferencia entre un modelo y una teoría
	C.	Cuales son las principales razones para que se acepte una teoría en lugar
		de otra.
	d.	La frase popular "la excepción confirma la regla" ¿es compatible o
		incompatible con el método científico?
2.		que como compuesto, elemento, mezcla homogénea ó heterogénea?
		Plata Quanto
	b.	Alcohol etílico Aluminio
		Platino Sal de mesa 11070 + 1
	f.	Azúcar
	g.	Azúcar Agua de mar.
	h.	Vino
		Vino Gasolina Grafito Piedras Vino Meada Nonconte
	j.	Grafito Meade 100.0000
	. k.	Piedras Hierro-azufre November Piedras Hierro-azufre
	l.	Pirita Manda 16 - mag
	n.	Hierro-azufre Pirita Mozale Hunoyara Masa para galletas de chocolate S cifras significativas tienen las signientes cantidades?
	11.	Marie De Paris de Chocolate
3.	Cuánta	s cifras significativas tienen las siguientes cantidades?
		0,136 m
	Ь.	0,0001050 g
	C.	$2,700 \times 10^3 \text{ nm}$
	d.	6 x 10 ⁻¹ L 1
	e.	56.003 cm ³
		12,7040 g 6
		200, 0 cm. 4
		276,2 ton 4
	i	$4.00 \times 10^3 \text{ mJ}$ 2

- 4. Indique el número de cifras significativas para cada una de las siguientes medidas de peso de una bagueta realizadas en balanzas diferentes y convierta cada una a la notación exponencial o científica.
 - a. 15,02 g
 - b. 15,0 g
 - c. 0.01502 Kg.

100°C

- Exprese las siguientes cantidades en notación científica.
 - a. 46633,2 mg
- b. 0,000473 L
- c. 127.000,0 cm³
- d. 4020,6 mL
- e. 1,006 g
- f. 100,1 °C
- 6. Exprese los resultados con la cantidad de cifras significativas que corresponda e indique dicha
 - a. Calcule la densidad del alcohol si se toma 5.00 mL con una pipeta y los introduce en un matraz vacío que pesa 15,246 g y conteniendo el alcohol pesa 19,1710 g.
 - b. El volumen de una esfera es de $4/3 \pi r^3$ donde r es el radio. Un estudiante mide el radio y resulta 4,30 cm., otro estudiante mide y resulta 4,33 cm. ¿Cuál es la diferencia de volúmenes entre las dos medidas?
 - c. Una probeta tiene una sección circular de 2,500 cm., de radio ¿cual es el volumen de agua en la probeta si se mide a una altura de 1,20 cm?
- 7. Cuantas cifras significativas tienen los valores de x obtenidos a partir de:
 - X = 34,0300 / 12,09
 - X = (0.00630 cm) (2.003 cm) (200.0 cm)
 - X = 32,647 cm 32,327 cm
 - $X = 236,45 \text{ g} 1,3 \text{ g} / (3,4561 \text{ cm}) (32,567 \text{ cm}^2)$
- 8. Mencione 5 propiedades extensivas y 5 propiedades intensivas.
- 9. Mencione 5 ejemplos de cambios físicos y 5 de cambios químicos.
- La siguiente ecuación puede utilizarse para calcular la densidad del agua líquida a una temperatura Celsius en el intervalo desde 0°C hasta aproximadamente 20°C: (2p)

$$d(g/cm^{3}) = \frac{0.99984 + (1.6945x10^{-2}t) - (7.987x10^{-6}t^{2})}{1 + (1.6880x10^{-2}t)}$$

- a. Determine la densidad del agua a 10°C con cuatro cifras significativas.
- b. Determine la densidad del agua a 10°C con seis cifras significativas.
- 11. Realice los siguientes cálculos, expresando el resultado con el número adecuado de cifras significativas
 - a. $38.4 \times 10^{-3} \times 6.36 \times 10^{5}$
 - b. 24.6 + 18.35 2.98

$$1.45 \times 10^{2} \times 8.76 \times 10^{-1}$$

 $\frac{1,45x10^2x8,76x10^{-4}}{\left(9,2x10^{-3}\right)^2}$

- d. $(1,646\times10^3) (2,18\times10^2) + (1,36\times10^4 \times 5,17\times10^{-2})$ 1, 423 $\times 10^3 + 7,0312 \times 10^2$
- e. $4,65 \times 10^4 \times 2,95 \times 10^{-2} \times 6,663 \times 10^{-3} \times 8,2$
 - $1912x(0,0077x10^4)x3,12x10^{-3}$
- 749,4775605210

 $(4,18x10^{-4})^3$

- 0,6239329 v 1013
- $(3,46\times10^3)\times0,087\times15,25\times1,0023$
- 4,60111 .103
- $(4,505\times10-2)2 \times 1,080 \times 1545,9$ 0.03203×10^{3}
- 4484857, 1614.10