

Asignatura: <b>Química II</b>		<b>GUIA</b>
Profesor : I.Q. Mauricio Vicente Ramírez Ayala		Fecha:
Alumno:	Grupo:	Calificación:

**INSTRUCCIONES:** Investiga cada una de las siguientes palabras.

- Numero de Avogadro
- Elemento
- Glucosa, Sacarosa y Fructosa

**INSTRUCCIONES:** Determina los siguientes pesos moleculares.

- AgNO<sub>3</sub>
- H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>
- Mg(OH)<sub>2</sub>

**INSTRUCCIONES:** Realiza los siguientes problemas

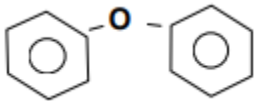
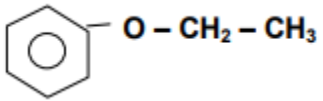
<b>Relación Mol-Mol</b> ¿Cuántos moles de Fosfato de Bario se producen cuando reaccionan 3.58 mol de Nitrato de Bario?		
$Ba(NO_3)_2 + H_3PO_4 \rightarrow Ba_3(PO_4)_2 + HNO_3$		
<b>DATOS</b>	<b>OPERACIONES</b>	<b>RESULTADOS</b>
<b>% Masa</b> Una disolución se ha preparado con 4g de azúcar y 70g de agua, ¿Cuál es su porcentaje en masa?		
<b>DATOS</b>	<b>OPERACIONES</b>	<b>RESULTADOS</b>

<b>% Volumen</b> ¿Qué % en volumen de alcohol tiene una botella de 675ml con 95ml de alcohol?		
<b>DATOS</b>	<b>OPERACIONES</b>	<b>RESULTADOS</b>
<b>Molaridad</b> ¿Qué concentración molar tiene una disolución con 135g de NaCl en 550ml de agua?		
<b>DATOS</b>	<b>OPERACIONES</b>	<b>RESULTADOS</b>
<b>Ppm</b> Calcular las ppm de una solución que tiene 640 mg de soluto y volumen de agua de 890ml.		
<b>DATOS</b>	<b>OPERACIONES</b>	<b>RESULTADOS</b>
<b>pH y pOH</b> Calcular el pH y pOH de una disolución de HCl con una concentración de $3 \times 10^{-4}$ M.		
<b>DATOS</b>	<b>OPERACIONES</b>	<b>RESULTADOS</b>

**INSTRUCCIONES:** Escribe las estructuras de las cadenas de carbono

<b>NOMBRE</b>	<b>ESTRUTURA</b>
<b>a) Tolueno</b>	
<b>b) 3-pentanona</b>	
<b>c) Ácido Butáico</b>	
<b>d) Metanal</b>	
<b>e) Ácido etanoico</b>	
<b>f) Fenol</b>	
<b>g) P-dihidroxilbenceno</b>	
<b>h) P-dimetilbenceno</b>	
<b>i) O-cloroanilina</b>	

**INSTRUCCIONES:** Escribe el nombre de las siguientes estructuras

ESTRUCTURA	NOMBRE
A) $\begin{array}{cccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{C} & = & \text{C} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & & & & & &   & &   & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_2 & & \text{CH}_2 & & & & & & \\ & & & & & &   & &   & & & & & & \\ & & & & & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & & & & & \end{array}$	
B) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2\text{OH}$	
C) 	
D) 	
E) $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CO} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH}_3 \\ & &   & & & & & & \\ & & \text{CH}_3 & & & & & & \end{array}$	

**Nota:** Se tiene que entregar formulario, y entregar guía completa para su revisión