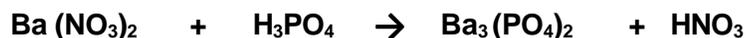


Asignatura: QUIMICA II	Guía extraordinario
Profesor: I.Q. Mauricio Vicente Ramírez Ayala/ I.Q. Gladiola I. Ramirez Peralta	FECHA:
Alumno: _____	Grupo: _____

INSTRUCCIONES: Resuelve los siguientes problemas.

Relación Mol-Mol

¿Cuántos moles de Fosfato de Bario se producen cuando reaccionan 5.78 mol de Nitrato de bario?



DATOS	PROCEDIMIENTO	RESULTADO

% Masa

Una disolución se ha preparado con 12 g de azúcar y 134 g de agua, ¿Cuál es su porcentaje en masa?

DATOS	FORMULA	PROCEDIMIENTO	RESULTADO

% Volumen

¿Qué % en volumen de alcohol tiene una botella de 950 ml con 88 ml de alcohol?

DATOS	FORMULA	PROCEDIMIENTO	RESULTADO

Molaridad

¿Qué concentración molar tiene una disolución con 245 g de KBr en 2560 ml de agua?

DATOS	FORMULA	PROCEDIMIENTO	RESULTADO

PPM

Calcular las ppm de una solución que tiene 500 mg de soluto y volumen de agua de 2100ml

DATOS	FORMULA	PROCEDIMIENTO	RESULTADO

pH y pOH

Calcular el pH y pOH de una disolución de HBr con una concentración de $6.5 \times 10^{-6} \text{ M}$.

DATOS	FORMULA	PROCEDIMIENTO	RESULTADO

INSTRUCCIONES: Coloca el nombre o la estructura de los siguientes compuestos

a) Anilina

b) 3-pentanona

c) Ácido Butáico

d) Etanal

e) Ácido propanoico

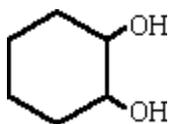
f) Etoxi Etano

g) P-diclorobenceno

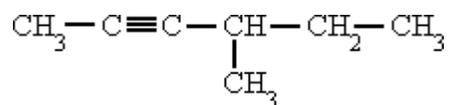
h) Etanato de Etilo

i) Butanoamida

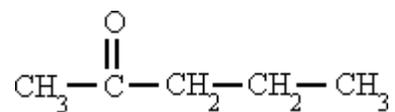
j)



k)



l)



INSTRUCCIONES: Investiga los siguientes conceptos.

- A) Carbohidratos
- B) Lípidos
- C) Proteínas
- D) Ácidos Nucleicos

INSTRUCCIONES: Contesta las siguientes preguntas.

1.- Menciona tres tipos de carbohidratos.

2.- Menciona los tipos de ácidos nucleicos más importantes.

3.- ¿Qué son las macromoléculas sintéticas?