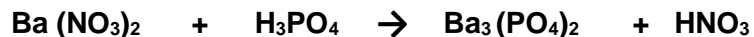


Asignatura: <b>QUIMICA II</b>	<b>Guía de examen</b>
Profesor: I.Q. Mauricio Vicente Ramírez Ayala/ I.Q. Gladiola I. Ramirez Peralta	FECHA:
Alumno: _____	Grupo: _____

**I. INSTRUCCIONES: Coloca la letra correcta dentro del paréntesis. (6 puntos)**

**Relación Mol-Mol**

¿Cuántos moles de Fosfato de Bario se producen cuando reaccionan 6.878 mol de Nitrato de bario?



**% Masa**

Una disolución se ha preparado con 9 g de azúcar y 97 g de agua, ¿Cuál es su porcentaje en masa?

**% Volumen**

¿Qué % en volumen de alcohol tiene una botella de 765 ml con 78 ml de alcohol?

**Molaridad**

¿Qué concentración molar tiene una disolución con 341 g de NaCl en 1020 ml de agua?

**Ppm**

Calcular las ppm de una solución que tiene 671 mg de soluto y volumen de agua de 1100ml

**pH y pOH**

Calcular el pH y pOH de una disolución de HCl con una concentración de  $7.5 \times 10^{-5} \text{ M}$ .

**II. INSTRUCCIONES: Coloca la letra correcta dentro del paréntesis. (6 puntos)**

**a) Anilina**

**b) 3-pentanona**

**c) Ácido Butánoico**

**d) Etanal**

**e) Ácido propanoico**

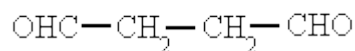
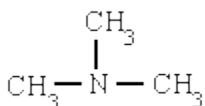
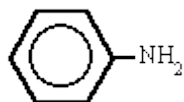
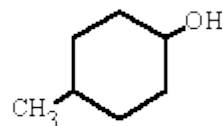
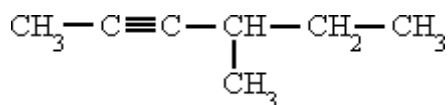
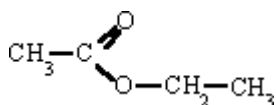
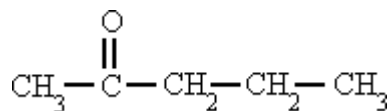
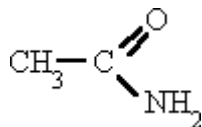
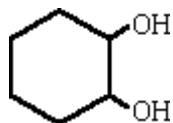
**f) Etoxi Etano**

**g) P-diclorobenceno**

**h) Etanato de Etilo**

**i) Butanoamida**

**III. INSTRUCCIONES: Coloca la letra correcta dentro del paréntesis. (6 puntos)**



**IV. INSTRUCCIONES: Investiga los siguientes conceptos.**

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

**V. 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?**