



GUÍA ELECTIVO QUÍMICA 3° MEDIO		Autorización CA.
FECHA*	UNIDAD Reacciones ácido-base	N° de Guía 2
NOMBRE DEL ALUMNO O ALUMNA		curso
OBJETIVOS 1. Identificar el pH de diferentes compuestos. 2. Identificar si una solución es ácida o básica.		
INSTRUCCIONES GENERALES Lea atentamente cada pregunta y responda lo que se indica. Responda con apoyo de su cuaderno. Resuelva la guía en su cuaderno, al volver a clases el cuaderno será revisado y evaluado.		

Calcula el pH de los siguientes ACIDOS y BASES FUERTES.

1. Calcula el pH de una disolución de HCl que presenta una concentración de 0,003 M.
2. Calcula el pH de una disolución de HBr que presenta una concentración de 0,01 M.
3. Calcula el pH de una disolución de LiOH que presenta una concentración de 0,2 M.

Calcula el pH de los siguientes ACIDOS DÉBILES:

1. ¿Cuál es el pH de un 0,04 M de ácido propanoico ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$), si su K_a : $1,8 \cdot 10^{-4}$?
2. Calcula el pH de una disolución de ácido cianhídrico (HCN), que presenta una concentración de 0,01 M si su K_a : $1,8 \cdot 10^{-6}$.
3. Calcula el pH de una disolución de ácido benzoico ($\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$) de concentración 0,1 M si su K_a : $1,8 \cdot 10^{-5}$.
4. ¿En cuál(es) de las siguientes reacciones ácido-base el agua se comporta como una base?

