

Autorización
CA.**GUÍA REPASO 4° MEDIO**

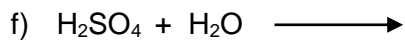
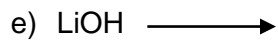
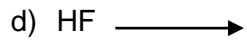
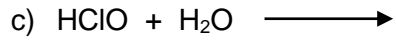
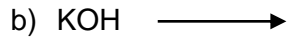
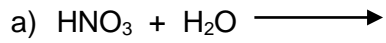
FECHA*	UNIDAD Reacciones ácido-base	N° de Guía 1
NOMBRE DEL ALUMNO O ALUMNA		curso
OBJETIVOS 1. Identificar el pH de diferentes compuestos. 2. Identificar si una solución es ácida o básica.		
INSTRUCCIONES GENERALES Lea atentamente cada pregunta y responda lo que se indica. Responda con apoyo de su cuaderno.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

l) Calcular:

- Si la $[H^+]$ de una disolución es $2 \cdot 10^{-4}$. ¿Cuál es la $[OH^-]$?
- Una disolución tiene una $[OH^-] = 3 \cdot 10^{-4}$. ¿Cuál es su $[H^+]$?
- El pH de un producto es 13 ¿Cuál es la $[OH^-]$?
- Si se tiene una disolución amoniacal cuya $[OH^-]$ es 0,0025, ¿Cuál es la $[H^+]$?
- El pH de un producto es 11, ¿Cuál es la concentración de iones OH^- ?
- ¿Cuál de las siguientes concentraciones originará mayor acidez? :
 - $[OH^-] = 10^{-5} M$
 - $[H^+] = 10^{-4} M$
 - $[OH^-] = 10^{-12} M$
 - $[OH^-] = 10^{-1} M$
 - $[H^+] = 10^{-3} M$



I) Para las siguientes reacciones químicas, indica ácidos, bases y especies conjugadas si es necesario.



II) Completa los datos de la siguiente tabla

[H ⁺]	[OH ⁻]	pH	pOH	Sustancia
		3		Acida
	10 ⁻⁴		2	
10 ⁻¹²				
		7		
	10 ⁻¹			
10 ⁻⁶				