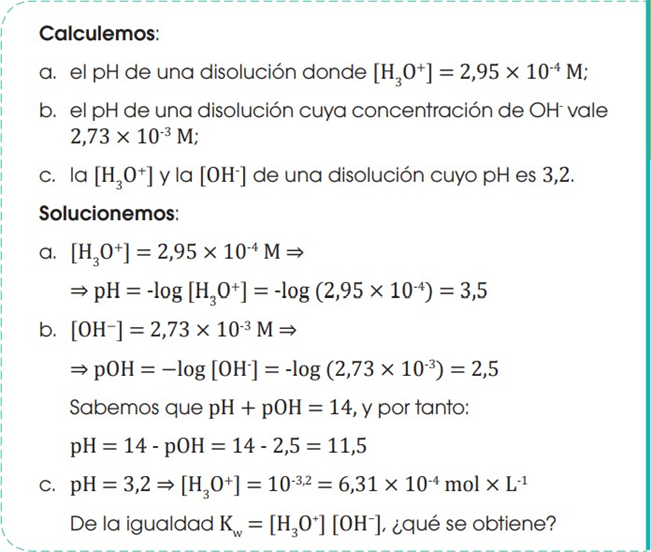
 **LICEO JUAN RUSQUE PORTAL 2020**

“Comprometidos con la calidad, integralidad e inclusión…”

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **AGOSTO** | **ASIGNATURA: Química 4 Medio** | |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE**  **Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** | | |
| **Nombre Estudiante:** | | **Curso: 4 Medio** |
| **Unidad: ACIDO BASE** | | |
| **Objetivo de Aprendizaje: Comprender los conceptos sobre Acido y base y su contextualización.** | | |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar: libro ,internet , apuntes.** | | |
| **Instrucciones :Responda la siguiente tabla de pH ,pOH,ka ,disociar.** | | |



|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **SOLUCIÓN** | **[H3O+]** | **[OH- ]** | **pH** | **pOH** |
| Ácido estomacal | 0,032 |  |  |  |
| Jugo de limón |  | 2,51 x 10-12 |  |  |
| Vinagre | 1,99 x 10-3 |  |  |  |
| Vino |  |  |  | 10,5 |
| Soda |  |  | 4,20 |  |
| Lluvia ácida |  |  |  | 8,40 |
| Leche |  | 3,98 x 10-8 |  |  |
| Sangre |  |  | 7,40 |  |
| Bicarbonato de sodio |  |  |  | 4,80 |
| Jabón | 1,58 x 10-10 |  |  |  |
| Limpiador amoniacal |  |  | 12,1 |  |
| Destapa cañerías |  | 0,158 |  |  |

2.-Ordena de mayor a menor la fuerza de los siguientes ácidos considerando su Ka

a) Ka = 6,7 x 10-16

b) Ka = 5.5 x 10-10

c) Ka = 1,8 x 10 -5

d) Ka = 7,2 x 10-8

e) Ka = 9,76 x 10-36

3.-Realiza la disociación de los siguientes ácidos polipróticos

a) Ácido oxálico H2C2O4

b) Ácido bórico H3BO3



4.-Desde el punto de vista químico, ¿Cuál es la utilidad de los antiácidos? Explique