Práctica de pH

M.C. Luz Cecilia Pérez Velázquez

Ve al laboratorio

I. Determina el pH de los siguientes productos y determina si son ácidos (A) o bases (B).

Producto	Orina	Vinagre	Agua jabonosa	Jugo de limón	Jugo gástrico	Amoniaco	Agua de mar	Leche de magnesia	Café
pH									
Clasf.									

Vuelve al laboratorio

II. Determina el pH de las disoluciones según su concentración

Ácidos

Disolución	HCl	HCl	HCl	HCl	HNO_3	HNO_2	CH_3COOH
[ ]	0.5M	0.005M	0.1M	1M	1M	1M	1M
pH							

Bases

Disolución	NaOH	NaOH	NaOH	NaOH	KOH	NH_3	CH_3NH_2
[ ]	0.5M	0.005M	0.1M	1M	1M	1M	1M
pH							

Sales

Disolución	NaCl	NaCl	NaCl	NaCl	KCl	CH_3COONa	NH_4Cl
[ ]	0.5M	0.005M	0.1	1M	1M	1M	1M
pH							

Soluciones problema

Disolución				
[ ] M				
pH	10.46	2.52	7.72	5.13