

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 ₃ COOH
[]	0.5M	0.005M	0.1M	1M	1M	1M	1M
pH							

Bases

Disolución	NaOH	NaOH	NaOH	NaOH	KOH	NH ₃	CH ₃ NH ₂
[]	0.5M	0.005M	0.1M	1M	1M	1M	1M
pH							

Sales

Disolución	NaCl	NaCl	NaCl	NaCl	KCl	CH ₃ COONa	NH ₄ Cl
[]	0.5M	0.005M	0.1	1M	1M	1M	1M
pH							

Soluciones problema

Disolución				
[] M				
pH	10.46	2.52	7.72	5.13