



TALLER DE QUÍMICA: ÁCIDOS Y BASES

Metodología

1. Colocar diferentes sustancias en un vaso de precipitados en disolución 0,5 M.
2. Con la ayuda del PH metro mediremos cada sustancia.
3. A continuación rellenamos las tablas con los valores marcados.
4. Encontramos la identidad de cada sustancia respecto a su acidez o basicidad.

Resultados Medición de PH

1-Determina el pH de las disoluciones 0,5 M de las siguientes disoluciones:

HCl	CH ₃ COOH	NaOH	NaCl	HNO ₃	NH ₃	KCl

2- Clasifica cada disolución como ácida, básica o neutra. 3- Pon una x en la casilla correspondiente.

TIPO	Ácido fuerte	Ácido débil	Base Fuerte	Base débil	Neutro
HCl					
CH ₃ COOH					
NaOH					
NaCl					
HNO ₃					
NH ₃					
KCl					

Conclusiones