

[Principal](#)[Normas Laboratorio Q.](#)[Preparación disoluciones](#)[Reacc.: ácidos-metales](#)[Precipitación-desplazamiento](#)[Obtención de gases](#)[Entalpías](#)[Cinética Química](#)[Ácidos y bases](#)[Disoluc.reguladoras](#)[Valoración ácido-base](#)[Óxido-reducción](#)[Electrolisis](#)[Solubilidad](#)[Filtración](#)

Práctica 8- Ácidos y bases

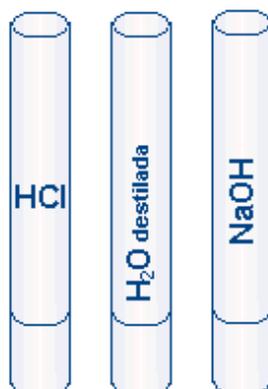
Objetivos específicos

- Hacer operativos y afianzar los conceptos de ácido, base, pH, disolución reguladora,..
- Emplear adecuadamente el material que necesita para la realización de la práctica.
- Resolver problemas sencillos sobre valoraciones de disoluciones que presentan estequiometrias diferentes.
- Saber que las valoraciones pueden requerir indicadores diferentes y relacionarlo con el problema de hidrólisis.
- Elaborar un informe sobre la experiencia realizada.



I) Comparación del pH de diversas disoluciones

Prepara 3 tubos de ensayo con las sustancias que se indican:



En un [vidrio de reloj](#), pon tres trozos de [papel indicador](#), sin que se toquen. Echa en uno unas gotas de ácido, en otro unas gotas de base y en el otro agua destilada (Utilizando una varilla de vidrio o una pipeta para cada tubo). ¿Qué pH tienen?.

Utilizando el pH-metro, mide el pH de cada disolución.

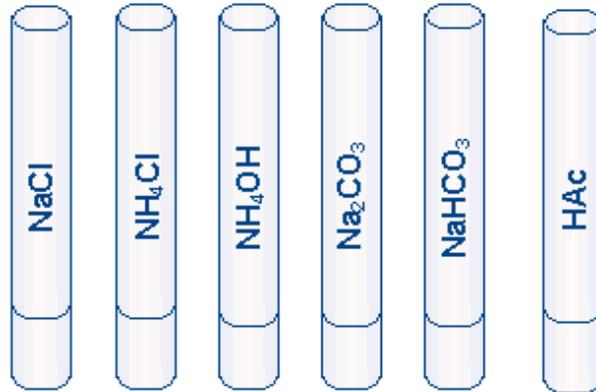
Prepara otros dos grupos de tubos de ensayo, como el anterior. Ahora echa un par de gotas de [fenolftaleína](#) en un tubo de ácido, en uno de agua y en uno de base y observa los colores. Haz lo mismo con el [anaranjado de metilo](#) (en otro trío de tubos). Repite el proceso con el [tornasol](#).

Rellena la siguiente tabla con los datos obtenidos:

	Ácido	Agua	Base
pH con papel indicador			
pH con pH-metro			

fenolftaleína			
anaranjado de metilo			
tornasol			

Prepara ahora los siguientes tubos de ensayo, con las disoluciones acuosas de las sustancias que se indican:



y mide el pH, con papel indicador y con pH-metro.

	NaCl	NH₄Cl	NH₄OH	Na₂CO₃	NaHCO₃	HAc
pH con papel indicador						
pH con pH-metro						

● Justifica el carácter ácido o básico de cada sustancia utilizando el concepto de hidrólisis y escribe la reacción correspondiente.

Principio

Siguiente