

Indicadores de pH

Elaborado por:
Gustavo Gomez Sosa
Facultad de Quimica UNAM

QUÍMICA ANALÍTICA I CLAVE 1402
Grupo 13, semestre 2010-1

INDICADORES ACIDO-BASE

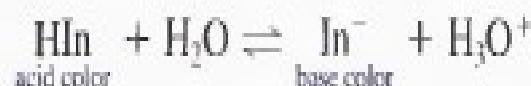
Definicion de indicador acido-base:

Acido o base organicos debiles cuya forma sin disociar difiere del correspondiente acido o base conjugados. El cambio de color se debe a un cambio estructural inducido por la protonación o desprotonación de la especie. Los indicadores ácido-base tienen un intervalo de viraje de unas dos unidades de pH, en la que cambian la disolución en la que se encuentran de un color a otro, o de una disolución incolora, a una coloreada.

Indicador para base



Indicador para acido



Tomando en cuenta solo un indicador “acido”.

$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{In}^-]}{[\text{HIn}]} \quad [\text{H}_3\text{O}^+] = K_a \frac{[\text{HIn}]}{[\text{In}^-]}$$

Intervalo de viraje para que sea visible al ojo humano:

Predominio del
acido

$$\frac{[\text{HIn}]}{[\text{In}^-]} \geq \frac{10}{1}$$

Predominio de la
base

$$\frac{[\text{HIn}]}{[\text{In}^-]} \leq \frac{1}{10}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10K_a$$

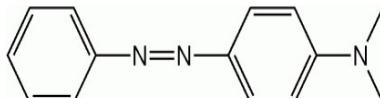
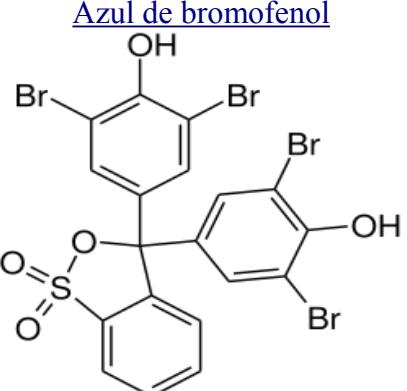
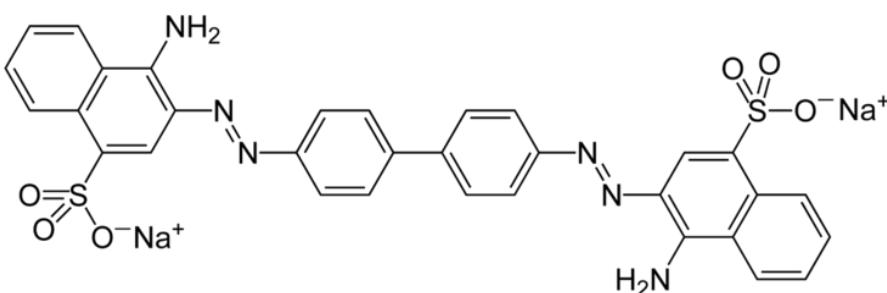
$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 0.1K_a$$

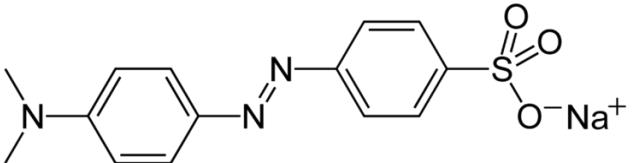
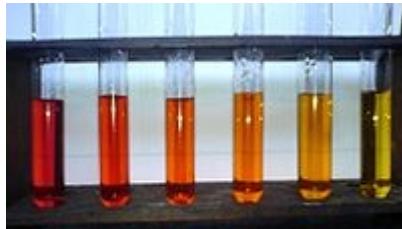
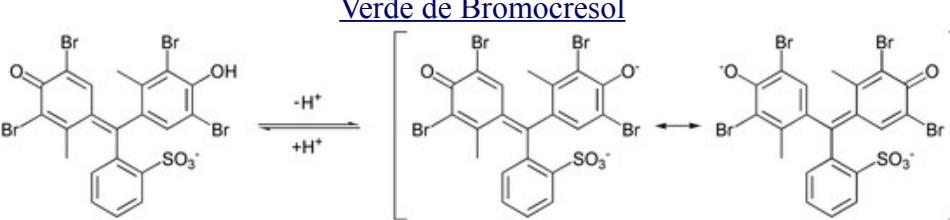
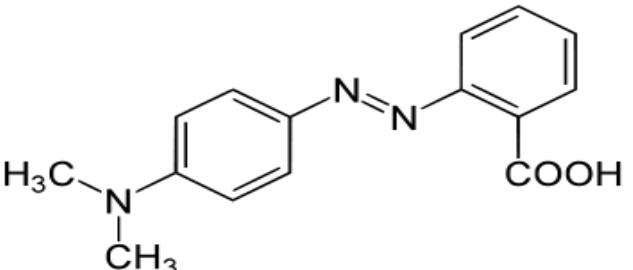
$$\text{pH}(\text{acid color}) = -\log(10K_a) = pK_a + 1$$

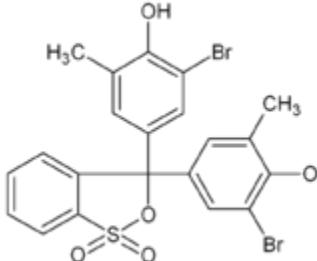
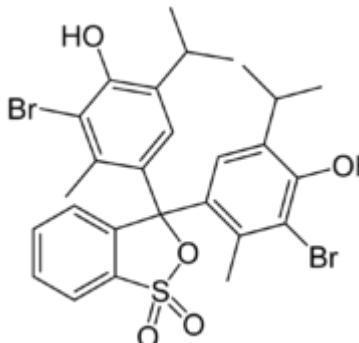
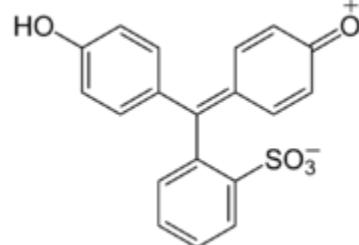
$$\text{pH}(\text{basic color}) = -\log(0.1K_a) = pK_a - 1$$

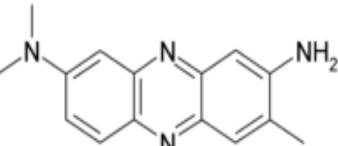
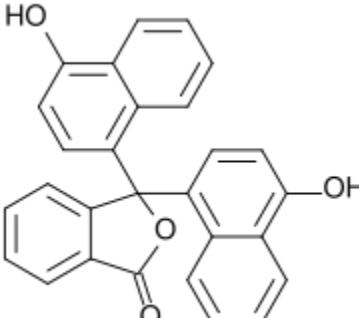
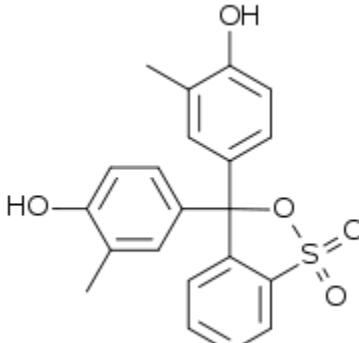
$$\text{indicator pH range} = pK_a \pm 1$$

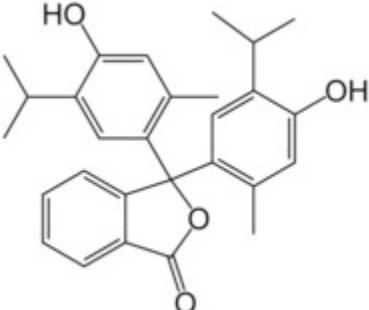
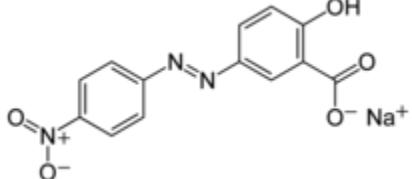
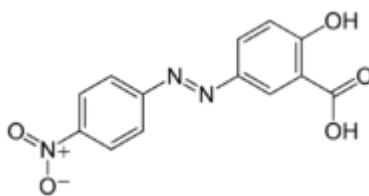
Indicador	Color a pH bajo	Intervalo de transicion de pH	Color a pH alto
Violeta de Genciana (Metil violeta)	Amarillo	0.0–2.0	Azul-violeta
Verde de Leucomalaquita (Primera transicion)	Amarillo	0.0–2.0	Verde
Verde de Leucomalaquita Segunda transicion)	Verde	11.6–14	Incoloro
Azul de Timol (Primera transicion)	Rojo	1.2–2.8	Amarillo
Azul de Timol (Segunda transicion)	Amarillo	8.0–9.6	Azul

<u>Amarillo de metilo</u>		Rojo	2.9–4.0	Amarillo
<u>Azul de bromofenol</u>		Amarillo	3.0–4.6	Purpura
<u>Rojo del Congo</u>		Azul-violeta	3.0–5.0	Rojo

<p><u>Naranja de Metilo</u></p>  	Rojo	3.1–4.4	Naranja
<p><u>Verde de Bromocresol</u></p> 	Amarillo	3.8–5.4	Azul-verdoso
<p><u>Rojo de Metilo</u></p> 	Rojo	4.4–6.2	Amarillo
<p><u>Rojo de Metilo / Verde de Bromocresol</u></p>	Rojo	4.5–5.2	Verde

Azolitmina	Rojo	4.5–8.3	Azul
<u>Purpura de Bromocresol</u> 	Amarillo	5.2–6.8	Purpura
<u>Azul de Bromotimol</u>  	Amarillo	6.0–7.6	Azul
<u>Rojo Fenol</u>  zwwitterion: $\text{H}_2^+\text{PS}^- \rightarrow \text{HPS}^-$	Amarillo	6.8–8.4	Rojo

<u>Rojo Neutro</u>		Rojo	6.8–8.0	Amarillo
<u>Naftolftaleína</u>		Incoloro a rojizo	7.3–8.7	Verde azulado
<u>Rojo Cresol</u>		Amarillo	7.2–8.8	Purpura rojizo

<u>Fenolftaleína</u>	Incoloro	8.3–10.0	Violeta
<u>Timolftaleína</u> 	Incoloro	9.3–10.5	Azul
<u>Amarillo Alizarina R</u>  	Amarillo	10.2–12.0	Rojo

Fenolftaleína		Incoloro	8.3–10.0	Violeta
Especie	In	H ₂ In	In ²⁻	In(OH) ³⁻
Estructura				
Modelo				
pH	< 0	0–8.2	8.2–12.0	>12.0
Condiciones	Muy acido	Poco acido-casi neutro	basico	Muy basico
Color	Naranja	Incoloro	Rosa-violeta	Incoloro
Imagen				

