















Lámina 7.1. – INDICADORES.

Tornasol

color rojo		pH < 7	solución ácida
violeta		≈ 7	neutra
azul cielo		> 7	básica

Indicador universal

púrpura		pH = 1	ácidos fuertes ácidos fuertes diluidos
purpurina		2	
rojo		3	ácidos débiles
anaranjado		4	
amarillo		5	tampón $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$
marrón		6	
tierra		7	solución neutra
verde		8	
azul cielo		9	tampón $\text{NH}_4\text{OH} + \text{NH}_4\text{Cl}$
azul		10	bases débiles
violeta		11	bases fuertes diluidas

Metil violeta





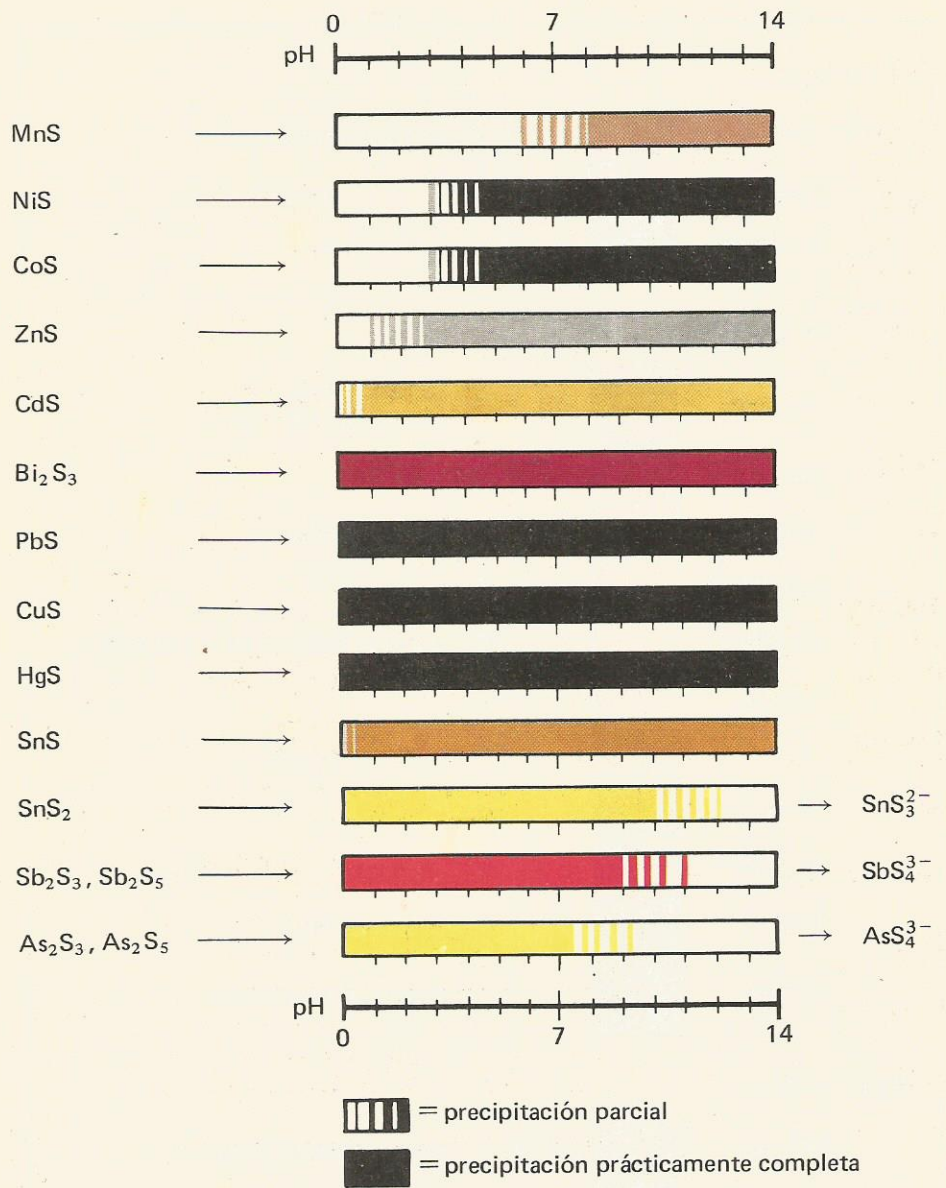
violeta		pH ≥ 7	solución básica o neutra
azul cielo		= 1	HCl 0,1 N
verde		~ 0,5	HCl 0,3 N
amarillo		~ 0,3	HCl 0,5 N

Lámina 9.1. — pH DE PRECIPITACION DE LOS SULFUROS.



Nota. — La temperatura, la fuerza iónica y la concentración de la solución pueden modificar los valores indicados.