

INDICADOR ÁCIDO-BASE CASERO

nivel	escuela primaria
Ciil	Química
Tiempo de realización	Experiencia casera: 1 h
Material	<ul style="list-style-type: none">- Una col lombarda.- Papel de filtro.- Embudo.- Un cuentagotas.- Una jeringa de 50 mL.- Una jeringa de 5 o 10 mL.- Ácido fuerte (HCl)- Ácido débil: $\text{CH}_3\text{-COOH}$- Neutro: H_2O- Base débil: NH_3- Base fuerte: NaOH
Procedimiento	<ul style="list-style-type: none">● El procedimiento más sencillo consiste en hervir, durante unos cinco minutos, unas hojas de col lombarda en 1 litro de agua. Tras dejar que se enfríe el líquido, hay que filtrarlo.● Toma cinco vasos y pon en cada uno de ellos unos 20 ml del indicador que has preparado.● Añade a cada vaso las sustancias anota el color que adquiere:<ul style="list-style-type: none">a) Ácido fuerte (HCl)b) Ácido débil: $\text{CH}_3\text{-COOH}$c) Neutro: H_2Od) Base débil: NH_3e) Base fuerte: NaOH● ¿entre qué límites de pH se encuentra comprendida cada una de las disoluciones obtenidas?