

# Indicateurs colorés acido-basiques

[http://chimie.scola.ac-paris.fr/sitedechimie/chi\\_exp/acid\\_base/ind\\_color\\_ac\\_bas.htm](http://chimie.scola.ac-paris.fr/sitedechimie/chi_exp/acid_base/ind_color_ac_bas.htm)

## Les indicateurs colorés acido-basiques

Un indicateur coloré une solution préparée à l'aide d'un produit dont la molécule présente différentes colorations selon le pH.

Les indicateurs colorés virent non pas à un pH précis mais au contraire dans une zone de virage.

Au choix :

- 🕒 Les indicateurs référencés
- 🕒 Les zones de virage

Les indicateurs référencés	Classement par zone de virage
<a href="#">Bleu de bromothymol</a>	
Bleu de thymol	pH ~ 2
Hélianthine ou méthylorange	pH ~ 3
Jaune de méthyle	pH ~ 4
Jaune d'alizarine	pH ~ 5
Phénolphtaléine	pH ~ 6
Orange de méthyle ou hélianthine	<u>pH ~ 7</u>
Rouge de bromophénol	pH ~ 8
Rouge de crésol	pH ~ 9
Rouge de méthyle	pH ~ 10
Thymolphtaléine	pH ~ 11
Vert de bromocrésol	pH ~ 12

Le bleu de bromothymol

Voici ses les couleurs de cet indicateur, en fonction du pH.

Zone de pH	$0 < \text{pH} < 6$	$6 < \text{pH} < 7,6$	$7,6 < \text{pH} < 14$
Couleur	Jaune	Vert	Bleu

