

# Acido-basité en solvant non aqueux

Publié le 15.05.03 | Par [Hagop Demirdjian](#)

**Dans cet article, les concepts fondamentaux sur l'acido-basité en solvant non aqueux sont rappelés, comme les équilibres observés lors de la mise en solution d'un acide, la définition du pH, le domaine de pH accessible ainsi que l'échelle de pH... Ces différents concepts sont illustrés par le biais de courbes de titrage.**

Cet article est accessible en version PDF:

## 1. Documents à télécharger

[acido-basite\\_solvant\\_non-aqueux.pdf](#)

### CRÉDITS

#### AUTEUR(S)/AUTRICE(S)

[Hagop Demirdjian](#)

Docteur en chimie théorique, ancien élève de l'École Normale Supérieure Lyon, responsable éditorial du site CultureSciences-Chimie de 2004 à 2008.

#### RELECTURE SCIENTIFIQUE

[Jean-François Le Maréchal](#)

Maître de conférence à l'École Normale Supérieure de Lyon, Chercheur de l'UMR GRIC-COAST

#### MISE EN LIGNE

[Edith Thummen](#)

Professeure agrégée de chimie, conceptrice et responsable éditoriale du site CultureSciences-Chimie de 2002 à 2004 en collaboration avec D. Jaouen et J.B. Baudin, et avec le soutien des membres du département de chimie de l'ENS. Enseignante en CPGE depuis 2004.