acido-basicité en solvant non aqueux

publié le 15.05.03 |par hagop demirdjian

dans cet article, les concepts fondamentaux sur l'acido-basicité 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-basicite_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'ecole 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.