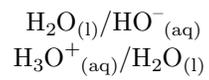


<p>COURS</p> <p>Quelle est la définition d'un acide dans la théorie de Brønsted ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Comment calcule-t-on un pH ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Donner les deux couples acide-base de l'eau.</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la définition d'une base dans la théorie de Brønsted ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>
<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Quel est le schéma de Lewis de l'acide éthanoïque ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Quel est le schéma de Lewis de l'ion éthanoate ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce qu'une espèce chimique amphotère ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la formule de l'ion oxonium ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>
<p>COURS</p> <p>Quelle est la formule de l'ion hydroxyde ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Quel est le schéma de Lewis d'un ion s'écrivant sous la forme RNH_3^+ ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Quel est le schéma de Lewis de la base conjuguée de RNH_3^+ ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la formule de la solution d'acide chlorhydrique ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>
<p>COURS</p> <p>Quelle est la formule de la solution d'hydroxyde de sodium ou soude ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Comment calcule-t-on la concentration en ions oxonium H_3O^+ d'une solution aqueuse dont on connaît le pH ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la formule de l'ion ammonium ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Quelle est la formule de la solution d'acide éthanoïque ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>

Une base est une espèce capable de capter au moins un ion hydrogène H^+ (proton).

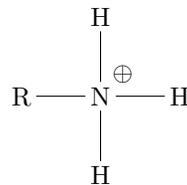
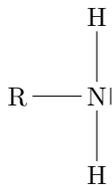
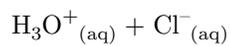
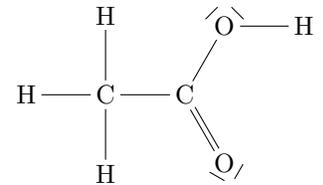
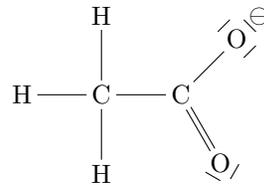


$$pH = -\log \left(\frac{[H_3O^+_{(aq)}]}{C^0} \right)$$

Un acide est une espèce capable de céder au moins un ion hydrogène H^+ (proton).



Il s'agit d'une espèce chimique qui est à la fois un acide et une base.



La fonction 10^x est la fonction réciproque de la fonction $\log(x)$. En l'appliquant à la définition du pH on obtient:

$$[H_3O^+_{(aq)}] = C^0 \times 10^{-pH}$$

