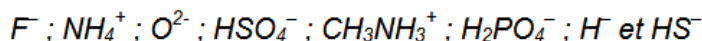


EXERCICES ACIDES-BASES

Ex1

Parmi les ions ci-dessous, indiquez :

- a) Ceux qui sont des acides selon Brønsted.
- b) Ceux qui sont des bases selon Brønsted.
- c) Ceux qui, selon les conditions, peuvent être des acides ou des bases selon Brønsted.



Ex2

Indiquez les équations des réactions des acides ci-dessous avec la base H_2O :

- a) HI b) HNO_3 c) HF

Ex3

Complétez la phrase suivante : "lorsqu'un acide réagit avec l'eau, il y a toujours formation"

Ex4

Indiquez les équations des réactions des bases ci-dessous avec l'acide H_2O :

- a) HS^- b) PH_2^- c) F^- d) CH_3NH_2 e) H^-

Ex5

Complétez la phrase suivante : "lorsqu'une base réagit avec l'eau, il y a toujours formation"

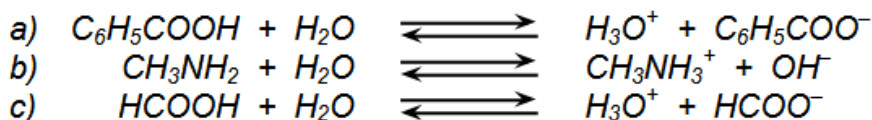
Ex6

Donnez la base conjuguée de chaque acide ci-dessous :

- a) HNO_2 c) H_3PO_4
b) CH_2ClCOOH d) H_2PO_4^-

Ex7

Indiquez le couple acide / base conjuguée dans les réactions suivantes :



Ex8

Donnez l'acide conjugué de chaque base ci-dessous :

- a) NH_3 c) NaOH
b) HSO_4^- d) $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$