

Exercice

On considère les bases de Bronsted suivantes: HCO_3^- , NO_3^- , S^{2-} , HS^- ; HSO_4^- , OH^- et CH_3NH_2 .

1. Donner la formule de l'acide conjugué de chaque base.
2. Ecrire l'équation chimique de la réaction de l'eau avec:
 - a) la base méthylamine CH_3NH_2 .
 - b) l'acide conjugué de la base HSO_4^- .
3. Peut-on dire que l'eau est un amphotère acide base?