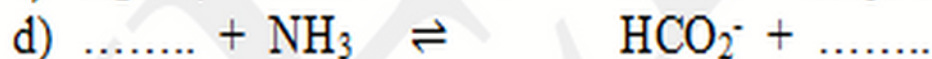
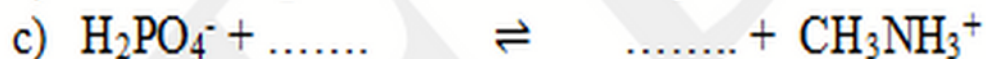
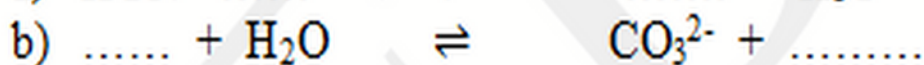
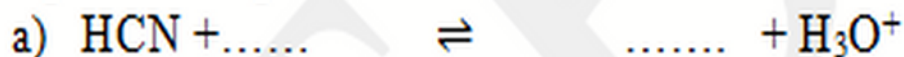


Exercice

- 1) Définir un acide et une base selon BRÖNSTED.
- 2) Qu'appelle-t-on réaction acide-base ?
- 3) Qu'appelle-t-on amphotère (ampholyte) acide-base ? Donner des exemples.
- 4) Compléter les équations des réactions acide-base suivantes :



1. Un acide est une entité chimique capable de libérer un ion hydrogène H^+

- Une base est une entité chimique capable de capter un ion hydrogène H^+ .

2. Une réaction acide-base est une transformation chimique au cours de laquelle il y a transfert d'un ion hydrogène H^+ .

3. Un ampholyte acide-base est une entité chimique qui joue le rôle d'un acide en présence d'une base et d'une base en présence d'un acide

Exemples : H_2O ; HS^- ; H_2PO_4^-

4 a.

