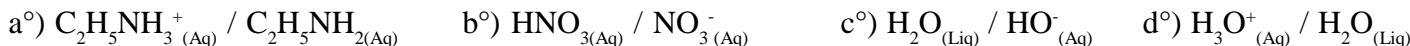
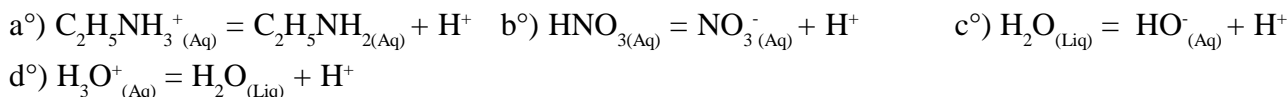


Exercice 1.Etablir les $1/2$ équations acido-basique correspondant aux couples suivants:

Réponse

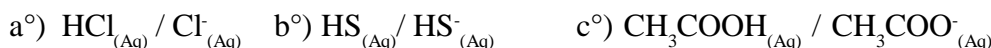
**Exercice 2.**

Soit les demi-équations acido-basiques d'écriture formelle:

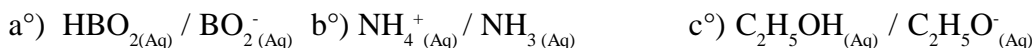


Ecrire le couple acido-basique associé à chacune de ces demi-équations.

Réponse

**Exercice 3.**

On donne les couples acido-basiques suivants:

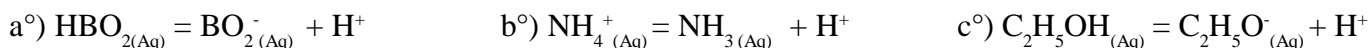


1. Etablir les demi-équations acido-basiques.

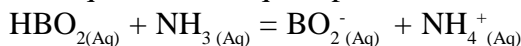
2. En déduire l'équation-bilan qui se produit entre l'acide du couple a et la base du couple b. Puis entre l'acide du couple a et la base du couple c. Puis entre l'acide du couple b et la base du couple c.

Réponse

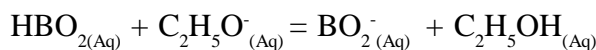
1. Les demi-équations acido-basiques.



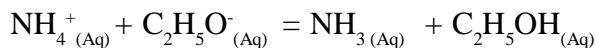
2. L'équation-bilan qui se produit entre l'acide du couple a et la base du couple b:



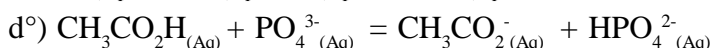
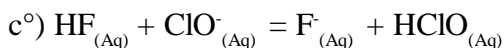
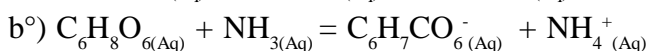
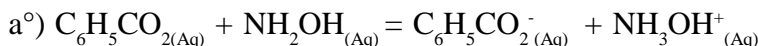
Puis entre l'acide du couple a et la base du couple c.



Puis entre l'acide du couple b et la base du couple c.

**Exercice 4.**

On donne les équations des réactions suivantes:



1. Pourquoi ces réactions sont-elles des réactions acido-basiques ?

2. Donner les couples acide/base mis en jeu et les demi-équations acideo-basiques correspondantes.

Réponse

1. Ces réactions sont des réactions acido-basiques car il y a un échange de proton entre un acide d'un couple 1 et une base d'un couple 2.

2. On en déduit:

