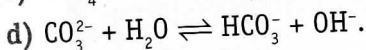
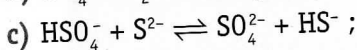
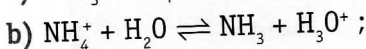
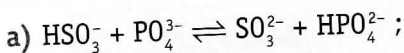


6 Les équations suivantes traduisent des réactions acide-base :



Dans chaque équation :

- identifier l'acide et la base de départ ;

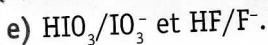
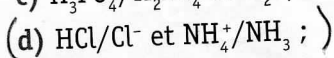
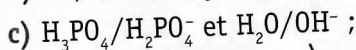
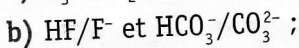
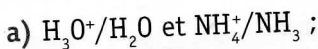
- identifier l'acide et la base formés ;

- identifier, à l'aide de flèches, la perte et la capture du proton H^+ ;

- écrire les deux couples acide-base présents.

*en les classant
de degré d'avancement*

7 Écrire l'équation traduisant la réaction entre l'acide du premier couple et la base du deuxième couple, pour chacune des paires de couples suivantes :



8 En supposant le transfert d'un seul proton entre l'acide et la base, compléter les équations suivantes :

