

Exercice

Les ions hydrogénosulfure HS^- et borate BO_2^- sont des bases.

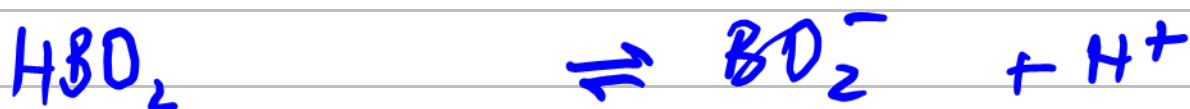
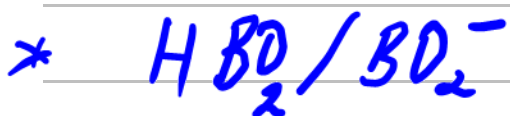
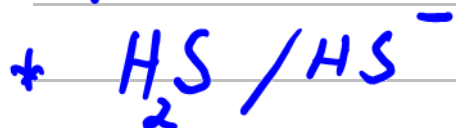
1. Ecrire le symbole et l'équation formelle des couples acide base mettant en jeu ces bases.

2. En déduire l'équation de la réaction acide base qui peut se produire entre l'acide fluorhydrique HF et:

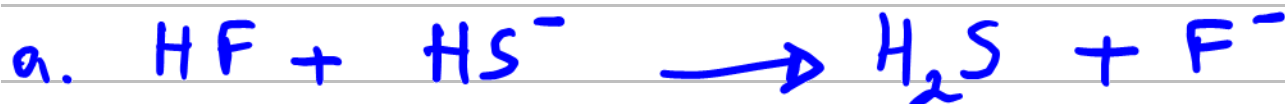
a) l'ion hydrogénosulfure.

b) l'ion borate.

1.



2.



Acide

Base

