

## Exercice

Les ions hydrogénosulfure HS- et borate B02- 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.

h) 1'ion horata

o) i foir borace.		

Tél: +216 23 39 02 48

Adresse: A22 rue 15 Octobre immeuble yesmine près du Carrefour souk ahad Sousse

E-mail: contact@takiacademy.com

Web: www.takiacademy.com



1. + HS /HS

 $H_{2}S$ 

7

Hs -

+ H +

\* H 80/80\_

H80,

≠ 80<sub>2</sub>

+ H+

2.

a. HF+ HS

-> 4,5 + F

Acide

Bare

b. HF + 80,

---> HBO2 + F

Tél: +216 23 39 02 48

Adresse : A22 rue 15 Octobre immeuble yesmine près du Carrefour souk ahad Sousse

E-mail: contact@takiacademy.com

Web: www.takiacademy.com