

Exercice

On considère les bases de Bronsted suivantes: HCO_3^- , NO_3^- , S^{2-} , HS^- ; HSO_4^- , OH^- et CH_3NH_2 .

1. Donner la formule de l'acide conjugué de chaque base.
2. Ecrire l'équation chimique de la réaction de l'eau avec:
 - a) la base méthylamine CH_3NH_2 .
 - b) l'acide conjugué de la base HSO_4^- .
3. Peut-on dire que l'eau est un amphotère acide base?

1.

TAKIACADEMY.COM
"JAMAIS PLUS SIMPLE"

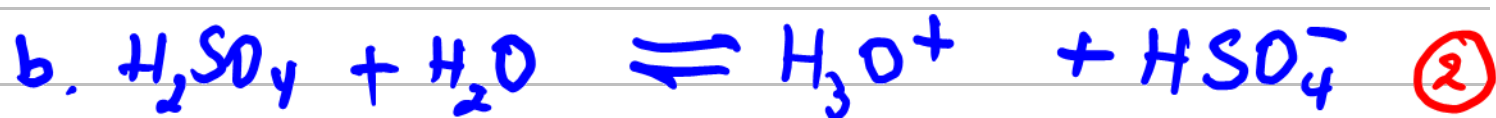
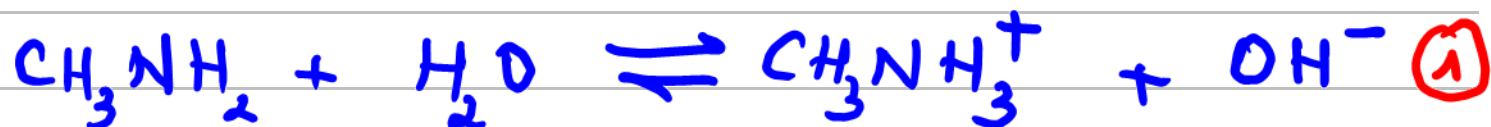
Acide	Base
H_2CO_3	HCO_3^-
HNO_3	NO_3^-
HS^-	S^{2-}
H_2S	HS^-
H_2SO_4	HSO_4^-
H_2O	OH^-
$CH_3NH_3^+$	CH_3NH_2

Tél : +216 23 39 02 48

Adresse : A22 rue 15 Octobre immeuble yesmine
près du Carrefour souk ahad SousseE-mail: contact@takiacademy.comWeb : www.takiacademy.com

Page :

2a.



3. L'eau est un amphotère car elle a joué le rôle d'un acide dans la réaction (1) et d'une base dans la réaction (2).