

Exercice

- 1) Définir un acide et une base selon BRÖNSTED.
- 2) Qu'appelle- t- on réaction acide- base ?
- 3) Qu'appelle- t- on amphotère (ampholyte) acide -base ? Donner des exemples.
- 4) Compléter les équations des réactions acide-base suivantes :
 - a) $HCN + \dots \Rightarrow \dots + H_3O^+$
 - b) + H_2O \rightleftharpoons CO_3^{2-} +

 - d) + $NH_3 \rightleftharpoons HCO_2^- + \dots$

Tél: +216 23 39 02 48 E-mail: contact@takiacademy.com

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



1. Un acide est une entité chimique Cojoisle de libérer un von hydrogène H+ _ Une base est une entité chimique capable de capter un von hydrogene Ht.

2. Une réaction acide-bose est une transformation chimique au cours de lapuelle il ga transfert d'un von hydropère Ht.

9. Un ampholyte acide-base est une entité chimipue pui jour le rôle d'un acide en Tél: +216 23 39 02 48 près en ce d'un qui E-mail: contact@takia.

Adresso: A22 rue 15 Octobre immeuble yesmine

Web: many takiacador

près du Carrefour souk ahad Sousse

Web: www.takiacademy.com



Exemples: Hol	· HS - · H ₂ P D ₄ ····
y a .	
HCN+H2O	~ CN- + 430+
A ciale Box	Acide
b. HCO ₃ + 40	= CO3-+ HO+
Acide fore	Par Acide
H 207 + CH, NH	= H10" + CH NH3
A ci de Pare	Acide

ا.	H ₂ CO ₂	+ NH3	= H W_ +	NH4	
	A	Bux	<u> </u>	Ac	

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