

_					•		
н	v	Λ	•	r	1/	•	١
1	А	e	r	L	и		3

On considère les bases de Bronsted suivantes: HCO₃-, NO₃-, S²- HS-; HSO₄-,0H- et CH₃NH₂.

- 1. Donner la formule de l'acide conjugué de chaque base.
- 2. Ecrire l'équation chimique de la réaction de l'eau avec:

3 Peut-on dire que l'eau est un amphotère acide hase?

- a) la base méthylamine CH3NH2.
- b)1'acide conjugué de la base HSO₄⁻.

2.1 car on ane que i caa cor an amprovere acrae oute.								

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