

## Exercice

Les ions phosphate PO<sub>4</sub><sup>3</sup>-réagissent avec l'acide sulfureux H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> selon la réaction H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>+PO<sub>4</sub><sup>3</sup>- HSO<sub>3</sub>-+HPO<sub>4</sub><sup>2</sup>-.

- 1. Montrer qu'il s'agit d'une réaction acide base.
- 2. Donner le symbole et l'équation formelle de chacun des couples acide base mis en jeu.

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. C'est un	reaction acide-bose car
on com	cette hours for me tim il y a
traus ferl-	d'un in H+ de l'acide
H2503 3 l	bore 20y
	4503 - et 4204 - 1003 -
H <sub>2</sub> S D <sub>3</sub>	= HSO3 + H+
H 202-	$= P O_{+}^{3} + H^{+}$

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