

Série 4 CM (Chimie) – TP5 : Dosage de solutions commerciales (Suivi par pH-métrie)

Objectifs :

- Déterminer la nature et la quantité d'un acide ou d'une base dans les solutions
- Vérifier les données du fournisseur (sur les étiquettes)

Introduction :

Il a été vu au cours des TP précédents comment réaliser un dosage, et comment exploiter la courbe obtenue. On souhaite ici utiliser les techniques étudiées pour analyser plusieurs solutions commerciales :

	Dilution :
→ Destop : soude caustique pour déboucher les éviers	× 10
→ Acide Chlorhydrique (nettoyage)	× 10
→ Ammoniaque (produit d'entretien)	× 10
→ Vinaigre blanc	non dilué
→ Détartrant pour cafetière	1g pour 100mL
→ Vitamine C (Acide ascorbique)	1 cachet (500mg) pour 50mL
→ Coca-cola	non dilué

Questions :

Question préliminaire :

- Le fait de diluer change-t-il la quantité d'ions présents dans la solution ? Et la concentration ?

Pour chaque dosage identifier :

- La solution initiale est-elle acide ou basique ?
- La substance étudiée est-elle forte ou faible ?
- Quelle est la concentration de la substance étudiée ?
- Si il s'agit d'un acide ou d'une base faible, quel est son pK_A ?