



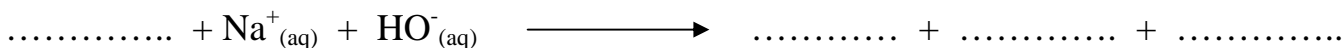
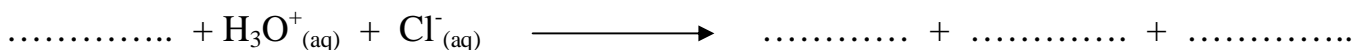
TP N°6 : UTILISEZ VOS BASES POUR BIEN CHOISIR...

But de la séance :

- Prévoir une méthode expérimentale pour répondre aux questions.
- Demander le matériel nécessaire, en présentant votre projet au professeur.
- Après autorisation, réaliser votre projet.
- Rédiger un compte-rendu comportant la méthode utilisée, des schémas et vos résultats.

Partie A :

Retrouver, après expériences les couples mis en jeu dans chacune des réactions acido-basiques suivantes :



Les réactifs peuvent être les espèces chimiques suivantes :

$\text{HIn}_{(\text{aq})}$ (jaune) et $\text{In}^-_{(\text{aq})}$ (bleu)

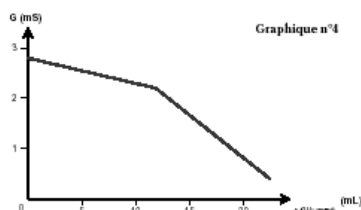
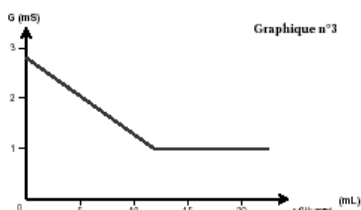
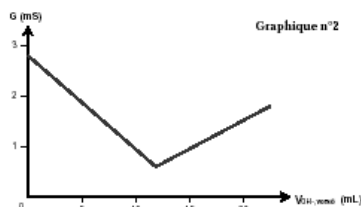
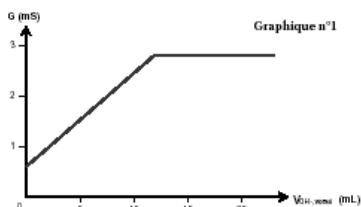
Les produits peuvent être les espèces chimiques suivantes :

$\text{HIn}_{(\text{aq})}$, $\text{In}^-_{(\text{aq})}$, H_2O , $\text{Na}^+_{(\text{aq})}$ et $\text{Cl}^-_{(\text{aq})}$

Partie B :

Utilisez vos connaissances pour **choisir parmi les graphiques ci-dessous** celui dont l'allure correspond à :
« L'évolution de la conductance d'une solution d'acide chlorhydrique à laquelle on ajoute (mL par mL) une solution d'hydroxyde de sodium »

Vérifier votre choix en **traçant expérimentalement le graphique et expliquez son allure.**



Renseignements : Conductivités molaires ioniques :

Ion	H_3O^+	HO^-	Cl^-	Na^+
λ ($\text{S}\cdot\text{m}^2\cdot\text{mol}^{-1}$)	$35,0\cdot 10^{-3}$	$19,9\cdot 10^{-3}$	$7,6\cdot 10^{-3}$	$5,0\cdot 10^{-3}$