

- Lors d'un dosage colorimétrique :
- comment choisir l'indicateur coloré adapté au dosage ?

<i>Hélianthine</i>	pH < 3,1	3,1 < pH < 4,4	pH > 4,4
	rouge	orange	jaune
<i>Vert de Bromocrésol</i>	pH < 3,8	3,8 < pH < 5,3	pH > 5,3
	jaune	vert	bleu
<i>Bleu de Bromothymol</i>	pH < 6,0	6,0 < pH < 7,6	pH > 7,6
	jaune	vert	bleu
<i>Phénolphtaléine</i>	pH < 8,2	8,2 < pH < 10,0	pH > 10,0
	incolore	rose pale	rose violet

A/ Dosages colorimétriques

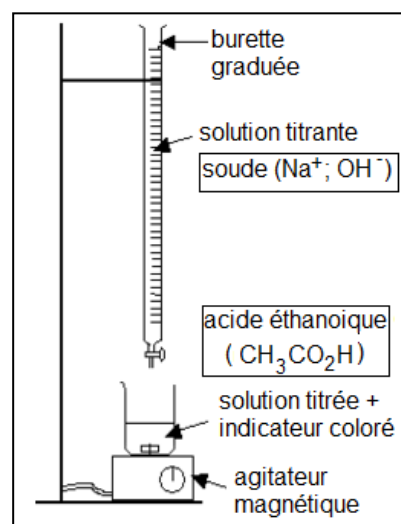
- On désire réaliser le dosage d'une solution d'acide éthanóique ($\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$) de concentration C_A , par de la soude (Na^+ ; OH^-) de concentration C_B en utilisant plusieurs indicateurs colorés différents
- On dose un volume V_A d'acide et on note $V_{B(\text{eq})}$, le volume de soude versé à l'équivalence du dosage.

→ Ecrire l'équation du dosage sachant que les couples qui interviennent sont : $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}/\text{CH}_3\text{CO}_2^-$ et $\text{H}_2\text{O}/\text{OH}^-$

→ Quelle relation peut-on écrire à l'équivalence entre n_A , la quantité d'acide éthanóique initialement présente dans le bécher et $n_{B(\text{eq})}$, la quantité d'ions OH^- versée ?

→ Quelle relation peut-on écrire, à l'équivalence, entre les grandeurs C_A , V_A , C_B et $V_{B(\text{eq})}$?

→ Exprimer C_A , en fonction de V_A , C_B et $V_{B(\text{eq})}$



- Remplir la burette de soude de concentration $C_B = 1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$
- Verser $V_A = 10,0 \text{ mL}$ de la solution d'acide éthanóique dans un erlenmeyer ; rajouter quelques gouttes de l'un des 4 indicateurs colorés.
- Mettre le turbulent dans l'erlenmeyer. Placer l'erlenmeyer sur l'agitateur magnétique.
- Verser la soude dans l'erlenmeyer jusqu'au changement de couleur de l'indicateur coloré.

→ Noter $V_{B(\text{eq})}$, le volume versé de soude versé au changement de couleur de l'indicateur coloré.

- Refaire le même dosage avec les 3 autres indicateurs colorés

→ Pour chaque indicateur coloré, déterminer la concentration C_A de l'acide éthanóique.

→ Sachant que la concentration réelle de l'acide éthanóique est $C_A = 1,5 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$, calculer l'erreur relative de chaque dosage.

→ Quel est indicateur coloré qui semble le plus adapté au dosage de l'acide éthanóique par la soude

B/ Comment choisir un indicateur coloré ?

- Remplir la burette de soude de concentration $C_B = 1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$
- Verser $V_A = 10,0 \text{ mL}$ de la solution d'acide éthanóïque dans un bécher; rajouter de l'eau distillée afin que l'extrémité de la sonde du pH-mètre soit totalement immergée.
- Réaliser le dosage pH-métrique de la solution d'acide éthanóïque par la soude :
Verser la soude dans le bécher mL par mL jusqu'à 13 mL, puis de 0,5 en 0,5 mL jusqu'à 17 mL, puis de mL en mL jusqu'à 20 mL. Noter la valeur du pH pour chaque ajout de soude.

- Tracer la courbe $\text{pH} = f(V_B)$ et déterminer graphiquement le point d'équivalence du dosage.
- A l'aide de la courbe, déterminer le pH de la solution à l'équivalence
- A l'aide de la courbe, déterminer la valeur du pKa du couple $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}/\text{CH}_3\text{CO}_2^-$
- Tracer sur la courbe les zones de virage des 4 indicateurs colorés.
- **Comment doit-on choisir un indicateur coloré pour effectuer un dosage colorimétrique ?**