

Pour mardi 3 mars :

- lire la fin du poly redox-2
- TD redox-2 : Ex 0, 1, 2, 3 et 7
- S-11 : lire la fin du poly
- TD S-11 : Ex 2 et 3

Rétrosynthèses : A partir du composé **A** comme seule source de matière organique, proposer une méthode de synthèse des composés **B**

Jour 1 : Niveau 1

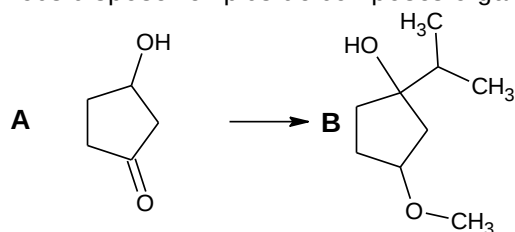
- 1) **A** : propan-2-ol **B** : propan-1-ol
- 2) **A** : propan-1-ol **B** : propan-2-ol

Jour 2 : Niveau 1

- 3) **A** : prop-1-ène **B** : propanoate de propyle
- 4) **A** : prop-1-ène **B** : butanoate de propyle

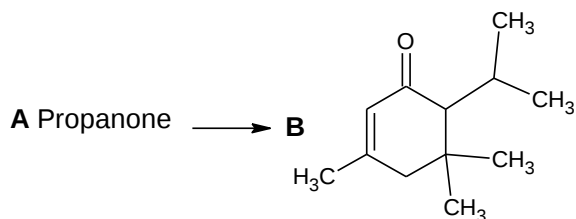
Jour 3 : Niveau 1

- 5) **A** : prop-1-ène **B** : 4-hydroxy-4-méthyl-pentan-2-one
- 6) Vous disposez en plus de composés organiques à **3 carbones au plus**.

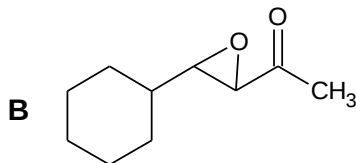


Jour 4 : Niveau 2

7)

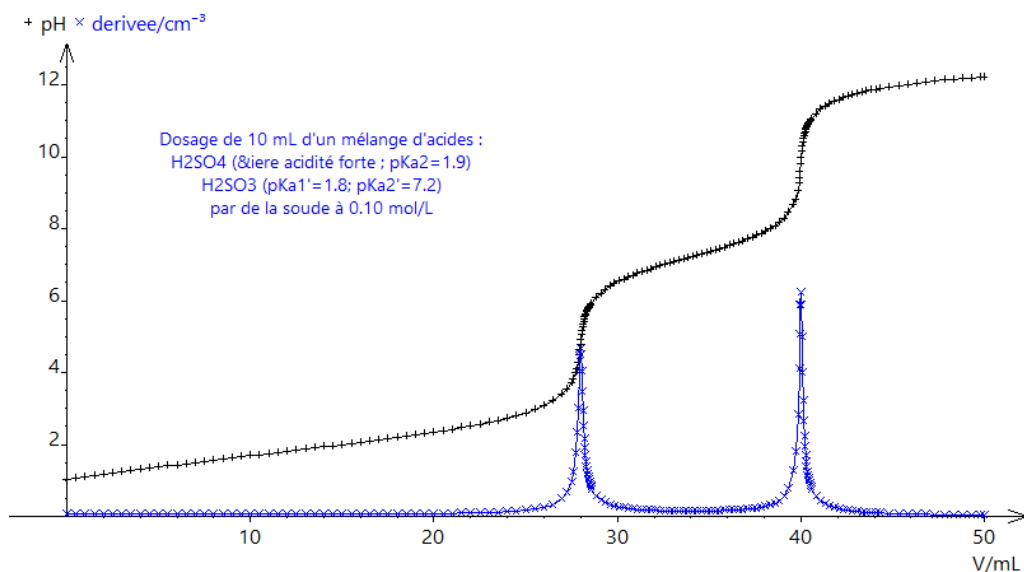


- 8) **A** composés organiques à **4 carbones au plus**

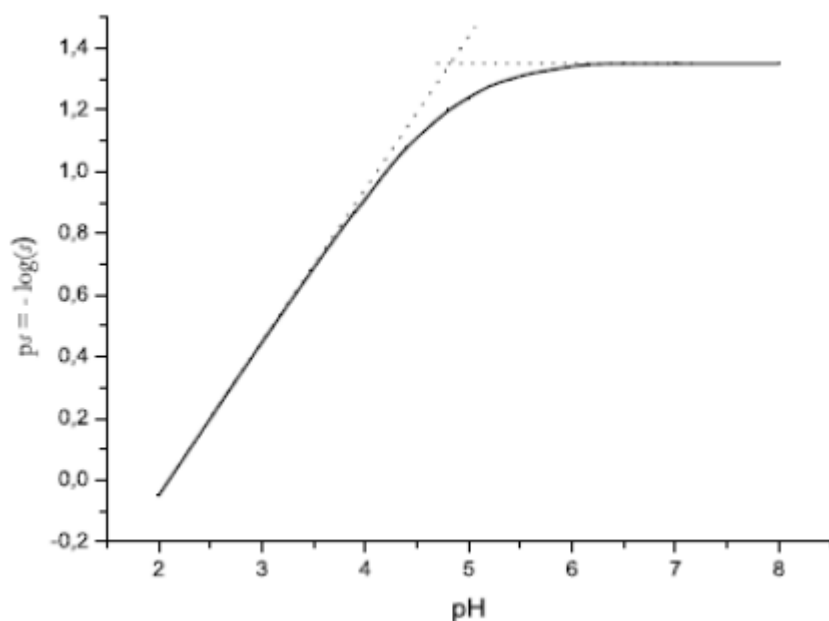


Jour 5 : Titrages A/B

- Calculer la concentration de chaque acide (pour cela donner les équations de dosage sur chaque portion de la courbe, et les relations à l'équivalence correspondante)
- Retrouver les pKa si possible.

**Jour 6 : Précipité**

On considère le précipité AgCH_3COO . La courbe $\text{ps} = f(\text{pH})$ est présenté ci-dessous.



- 1) D'après la courbe la solubilité augmente-t-elle avec l'ajout d'ion H_3O^+ ? Expliquer qualitativement ce résultat.
- 2) Trouver les équations des branches asymptotiques à l'aide des données $\text{pKs}(\text{AgCH}_3\text{COO})$ et du $\text{pK}_\text{a}(\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-)$
- 3) Grâce à la courbe, déterminer alors ces 2 grandeurs.

Jour 7 : repos !