

**Contrôle continu CC-2
Chimie Organique**

Toutes les réponses doivent être justifiées.

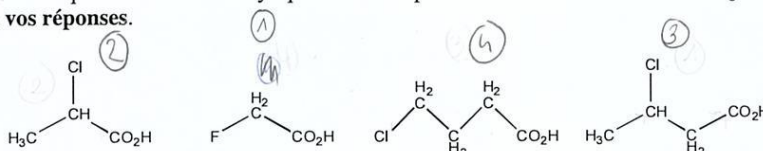
Electronégativités : H (2,2) ; C(2,4) ; O (3,44) ; F (4,0) ; Cl (3,16)

Exercice I :

Pourquoi l'eau et l'éthanol sont-ils miscibles ? (Faire un petit schéma explicatif). Pourquoi l'eau bout à 100°C et l'éthanol à 78°C ? Pourquoi le CCl₄ ne dissout-il pas le sel de cuisine (NaCl) ?

Exercice II :

Classer les quatre acides carboxyliques suivants par ordre d'acidité croissante, **en justifiant bien vos réponses**.

**Exercice III :**

Pour chacune des deux espèces suivantes :

- Rajouter les doublets non liants manquants.
- Combien y a-t-il d'électrons délocalisés ? Lesquels ?
- Donner la forme limite mésomère engageant le plus d'électrons. Représenter l'hybride de résonance. Préciser s'il y a effet mésomère et le cas échéant, donner l'atome ou le groupement qui en est responsable.

