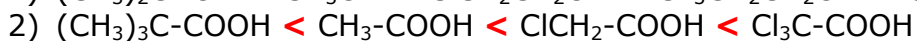
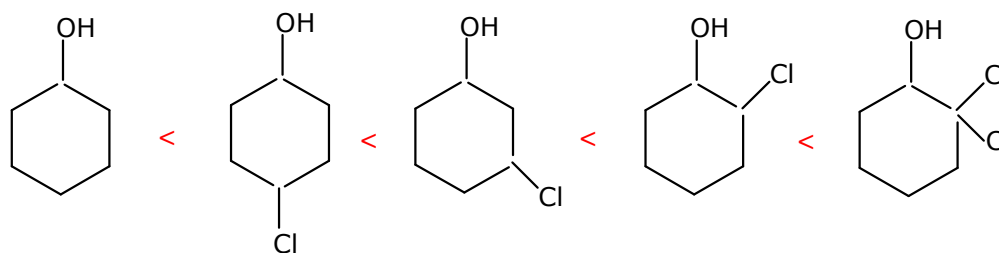


*Correction des Travaux dirigés (2010-2011)***Exercice n°1****-OCH₃** : mésomère donneur**-NO₂** : mésomère attracteur**-COCH₃** : mésomère attracteur**-NHCOCH₃** : mésomère donneur**-COOCH₃** : mésomère attracteur**-NEt₂** : mésomère donneur**-OCOCH₃** : mésomère donneur**-N⁺(CH₃)₃** : inductif attracteur**-NH₂** : mésomère donneur**Exercice n°2**

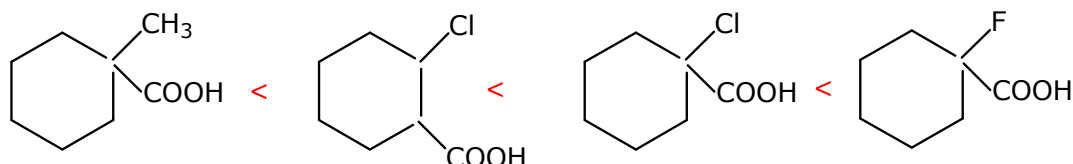
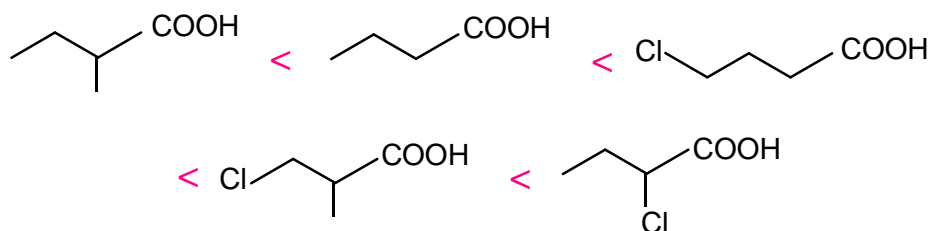
Classement par ordre d'acidité croissante :



3)

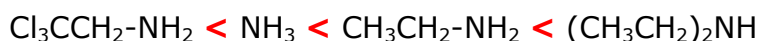


4)

**Exercice n°3**Classement des molécules organiques par ordre de **pKa décroissants** (acidité croissante) :Les groupements **attracteurs** augmentent l'acidité et **diminuent le pKa**.Les groupements **donneurs** diminuent l'acidité et **augmentent le pKa**.

Exercice n°4

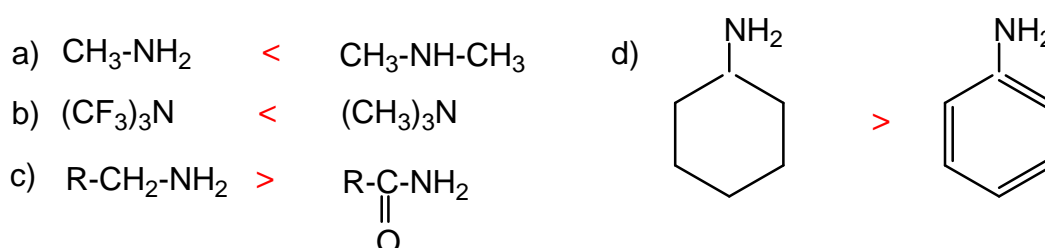
1) Classement par ordre de basicité croissante :



2) L'aniline est moins basique que la méthanimine CH_3NH_2 car dans l'aniline, le doublet de l'azote est engagé dans la conjugaison ; alors que dans la méthanimine, ce doublet est libre et l'effet (+I) du CH_3 renforce la disponibilité du doublet.

Exercice n°5

Les bases les plus fortes dans les couples suivants sont :

**Exercice n°6**

D'après la règle de Hückel, les composés suivants sont aromatiques :

