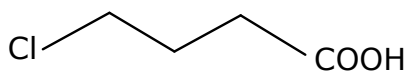
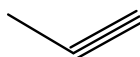
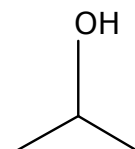
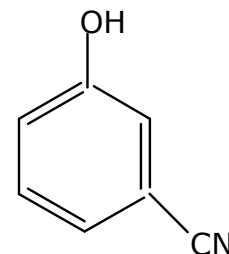


*Correction des Travaux dirigés (2012-2013)***Exercice n°1**

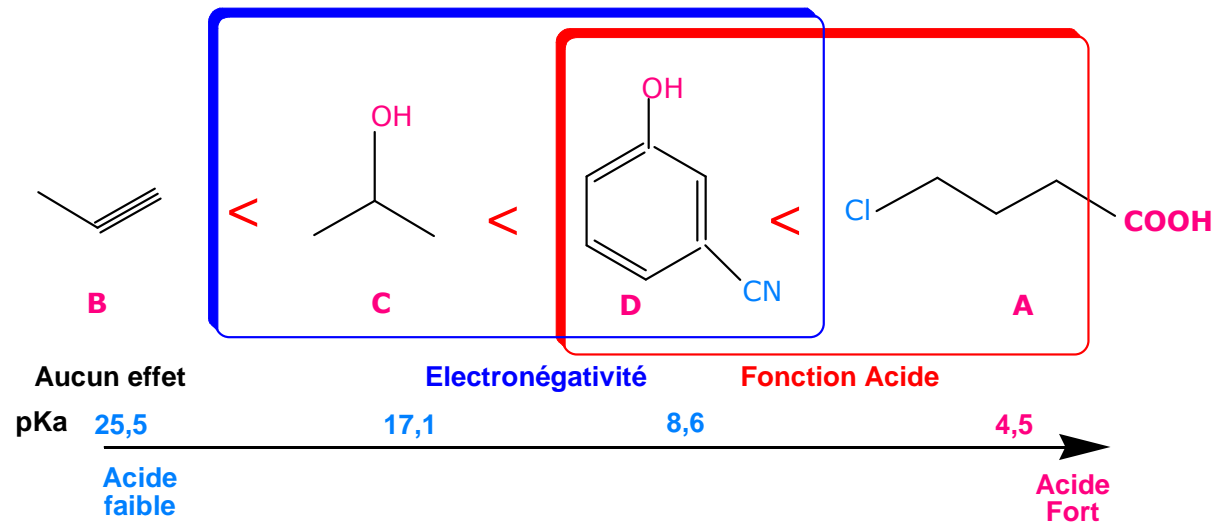
Mésomère donneur (+M)	Mésomère attracteur (-M)	Inductif attracteur (-I)	Inductif donneur (+I)
-OCH ₃	-COCH ₃	-CCl ₃	-CH ₃
-OCOCH ₃	-COOCH ₃	-N ⁺ (CH ₃) ₃	
-NHCOCH ₃	-NO ₂		
-NEt ₂	-COCl		
-NH ₂	-CN		

Exercice n°2

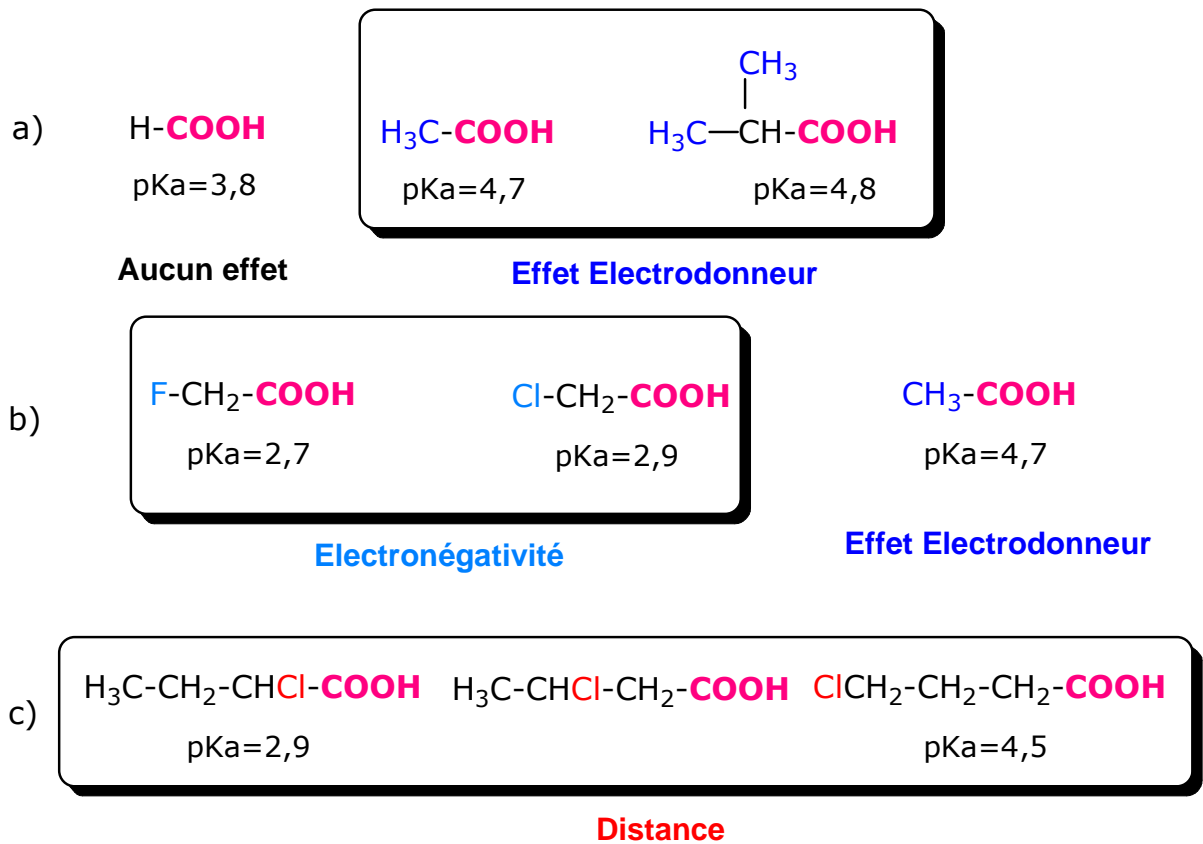
a) Formules topologiques :

**A****B****C****D**

b) Classement par ordre croissant d'acidité :

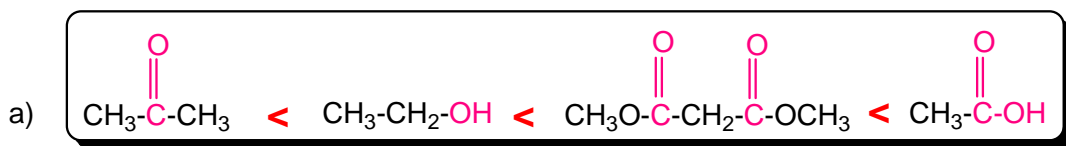


Exercice n°3

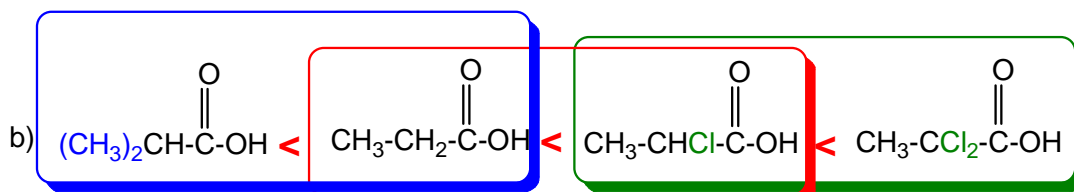


Exercice n°4

1) Classement par ordre croissant d'acidité :



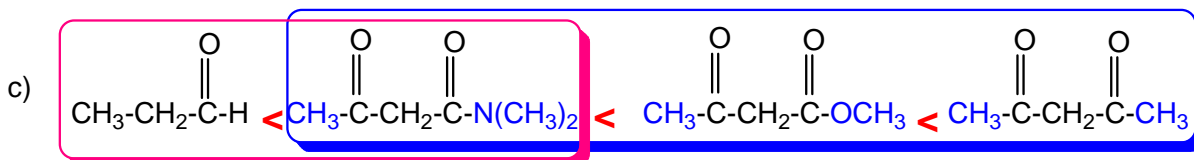
Fonction



Effet électrodonneur

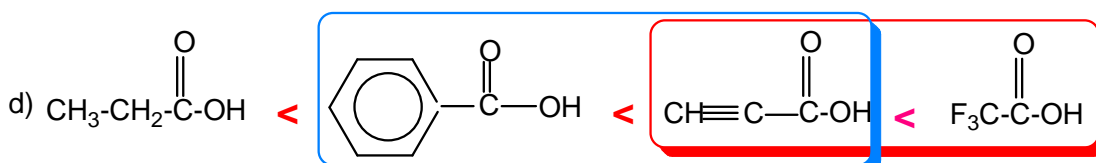
Effet électroattracteur

Distance



Fonction

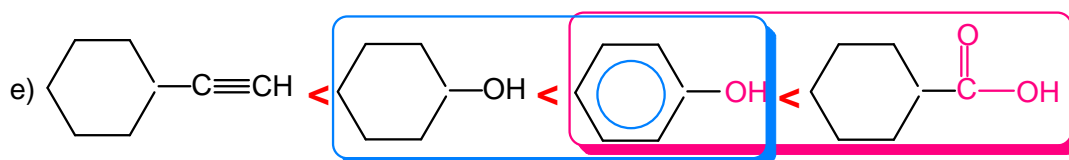
Effet électrodonneur



Effet électrodonneur

Effet mésomère

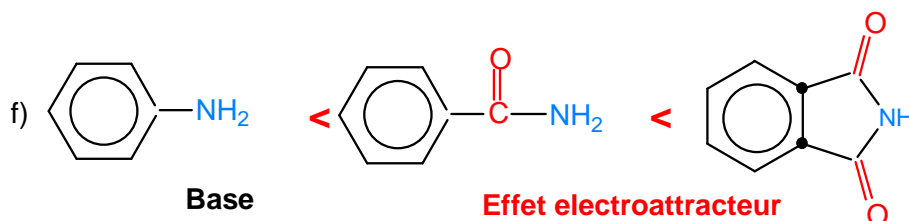
Effet électroattracteur



Effet nul

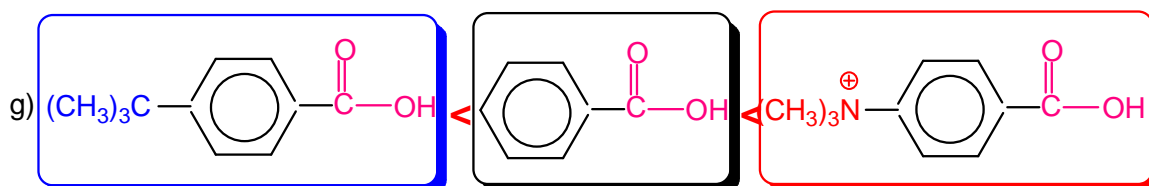
Effet mésomère

Fonction



Base

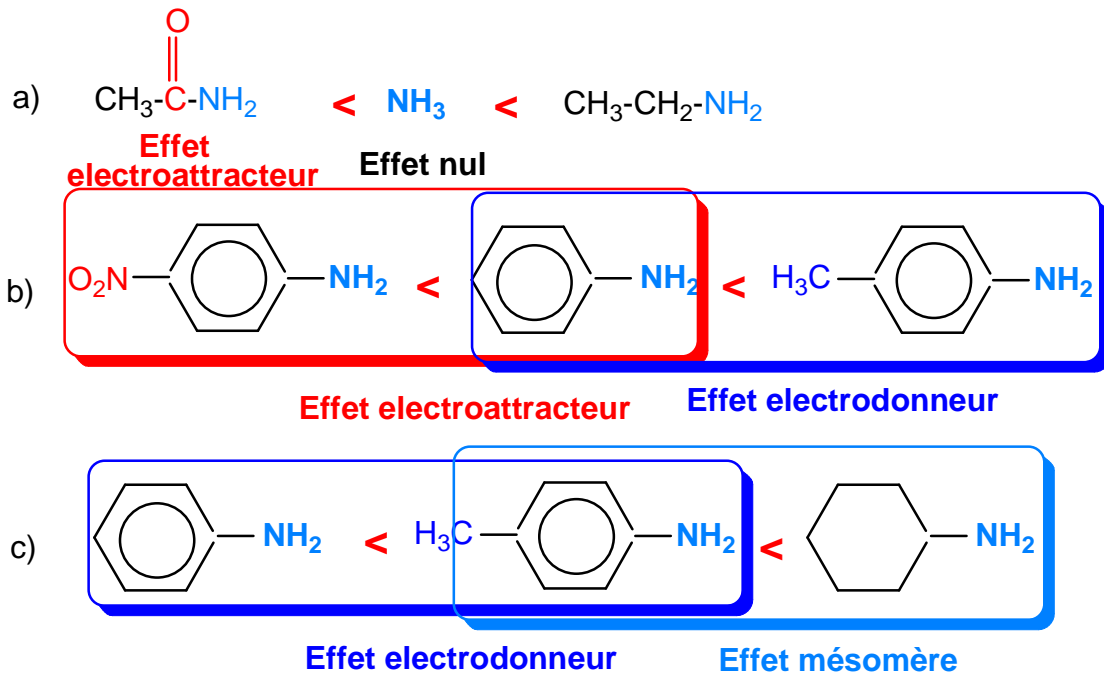
Effet électroattracteur



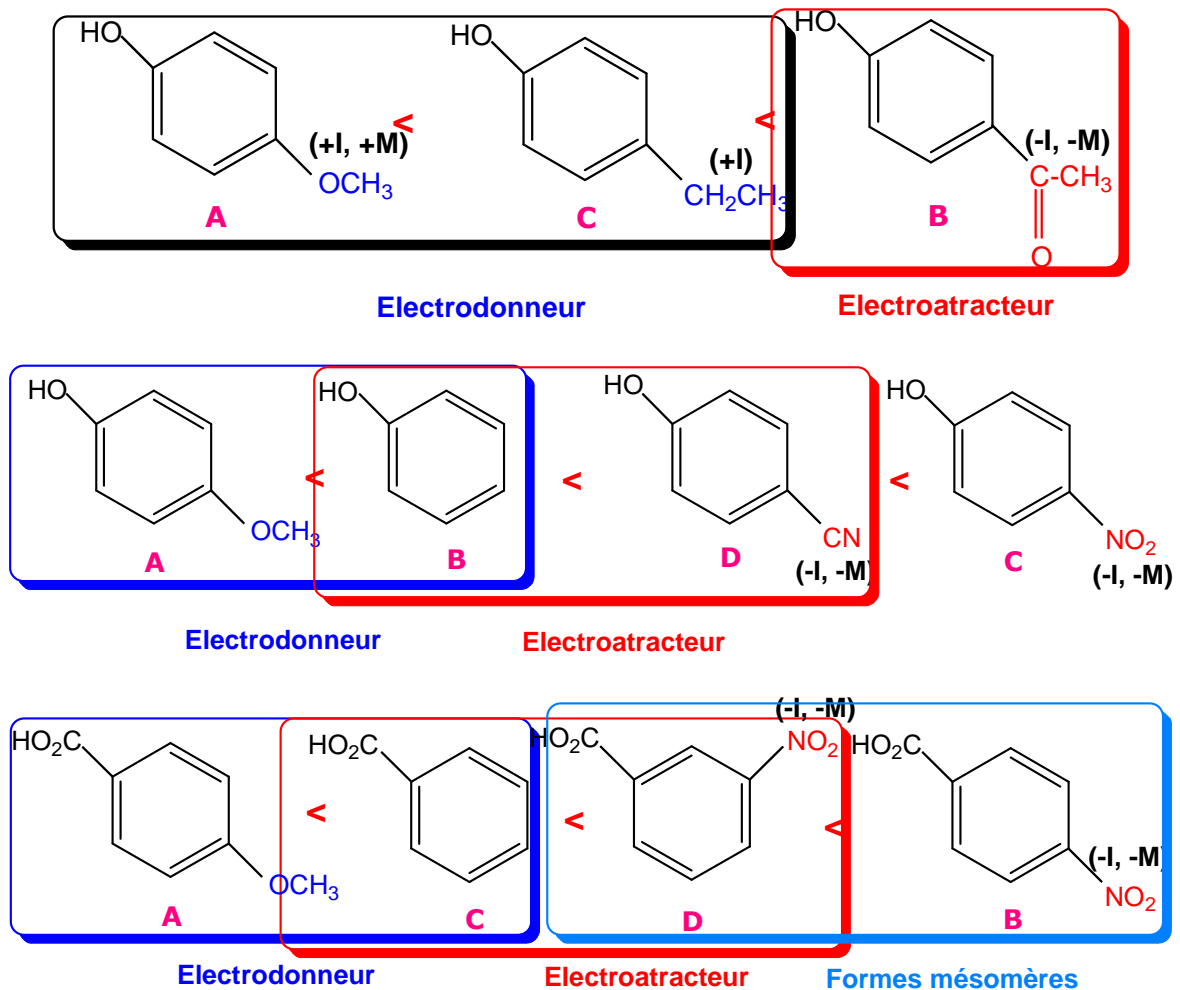
Effet électrodonneur

Effet électroattracteur

2) Classement par ordre croissant de basicité :



Exercice n°5



NO_2 exerce **un effet mésomère et inductif attracteur** (-M, -I) très important. La proximité de cet effet augmente la polarité de la liaison O-H et son acidité.

Exercice n°6

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

