

Test en Chimie Organique
(20 mn)

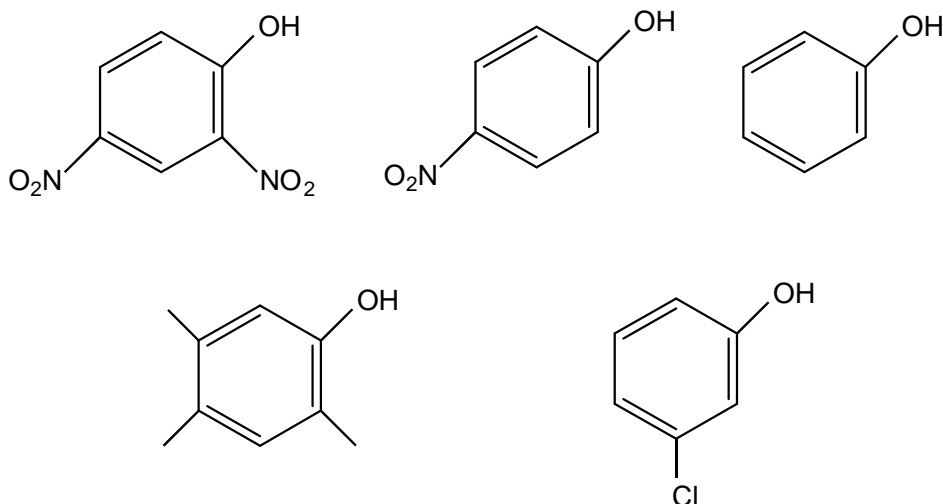
Exercice n°1 (05 pts)

A l'aide du tableau suivant, associer chaque acide carboxylique au pKa qui lui correspond : 2,70 ; 2,85 ; 2,96 ; 3,12 ; 3,70 ; 3,80 ; 4,75 ; 4,87 ; 5,40 ; 6,00. Justifier.

Acide carboxylique	pKa
CH ₃ -COOH	
ICH ₂ -COOH	
BrCH ₂ -COOH	
ClCH ₂ -COOH	
FCH ₂ -COOH	
H-COOH	
CH ₃ CH ₂ -COOH	
(CH ₃) ₂ CH-COOH	
(CH ₃) ₃ C-COOH	
HOCH ₂ -COOH	

Exercice n°2 (05 pts)

Les valeurs des pKa des phénols représentés ci-dessous sont approximativement 4, 7, 9, 10 et 11. Attribuer à chaque phénol, le pKa correspondant en justifiant votre choix :



Il est interdit d'écrire au stylo rouge