



Olympiades de la chimie 2012, Région Aquitaine
Épreuve pratique 1^{er} février 2012 :

FICHE DE DONNÉES

Couple acide/base ArOH/ArO⁻ : pK_A = 7,2

Vanilline ArOH :

masse molaire : 152,15 g.mol⁻¹

T_{éb} = 285 °C ; T_{fus} = 77-79 °C

soluble dans l'éthanoate d'éthyle

soluble dans l'éthanol

peu soluble dans l'eau (quelques g/L)

Vanillinate ArO⁻ :

Très peu soluble dans l'éthanoate d'éthyle et dans l'éthanol.

Très soluble dans l'eau.

Éthanol :

densité 0,82

miscible avec l'eau en toutes proportions

Éthanoate d'éthyle :

densité 0,90

Non miscible avec l'eau

Spectre d'absorption dans le domaine UV-visible pour l'ion vanillinate ArO⁻ :

