

Quelques pistes de réponses :

La dissolution de la forme solide de l'acide acétyl salicylique est lente et difficile

Tandis que l'acétyl salicylate est un composé ionique et très soluble dans l'eau

Pour ce qui concerne la détermination du pKa

$\text{pH} = \text{pKa}$  lorsque  $R=1$  (exploiter le graphe)

pour  $R=1$  on retrouve  $\text{cb.Vb} = m / 2M \Rightarrow$  pour cette valeur on a  $n(\text{AH}) = n(\text{A}^-)$  dans le mélange

le pKa du couple étant 3,5 la forme AH prédomine dans l'estomac lorsque le pH est inférieur à cette valeur et les cristaux non dissous de AH « attaquent » les muqueuses de la paroi de l'estomac .  
lorsque le pH de l'estomac est voisin de 5 la forme  $\text{A}^-$  devient prédominante les cristaux de AH ne sont alors plus présents : l'estomac est protégé.