

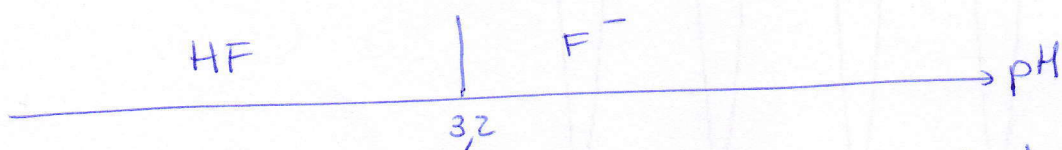
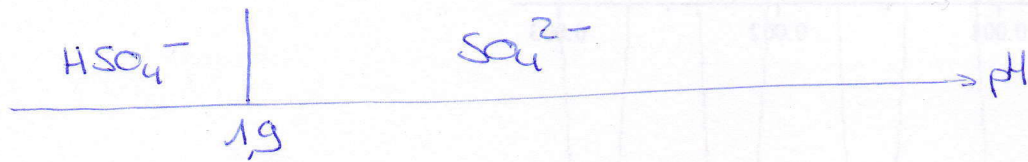
## Exemple 8.11

Point d'intersection de  $[H_3A]$  et  $[H_2A^-]$ :  $pH = pK_{a1} = 3,1$

" "  $[H_2A^-]$  et  $[HA^{2-}]$ :  $pH = pK_{a2} = 4,8$

" "  $[HA^{2-}]$  et  $[A^{3-}]$ :  $pH = pK_{a3} = 6,4$

## Exemple 8.12



$HSO_4^-$  et  $F^-$  sont incompatibles donc la réaction est favorable

(  $HSO_4^-$  est present si  $pH < 1,9$

c'est incompatible avec  $pH > 3,2$ , conditions de presence de  $F^-$ )