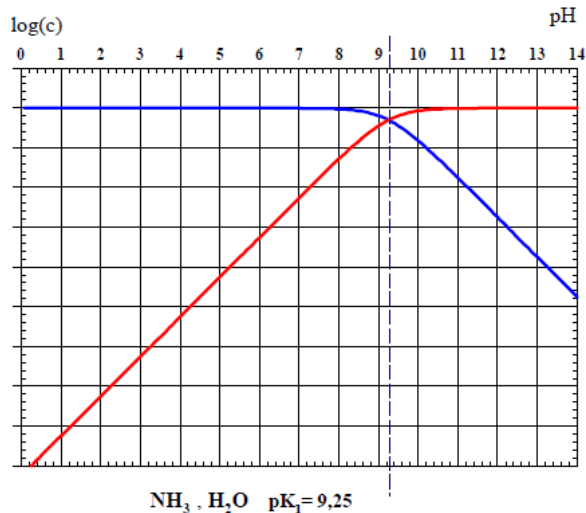
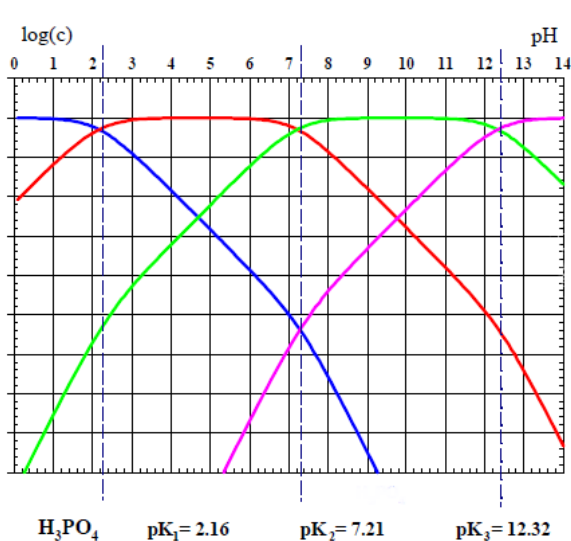


# pH d'un sel

a / Identifier les espèces et les courbes des 2 DLM fournis ; écrire les équilibres concernés



b / On dissout 6.85g du sel  $\text{NaNH}_4\text{HPO}_4$  ( $M=137.007\text{g}$ ) ans 500 ml d'eau.  
Déterminer graphiquement le pH de cette solution.

c / Que devient le pH de cette solution si on ajoute 0.2 mole de  $\text{NH}_4\text{Cl}$  (on négligera la variation de volume créée par cette addition).