

LC20

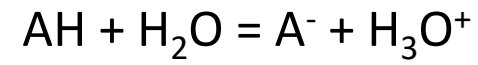
Détermination de constantes
d'équilibre

Activité d'une espèce

type	activité
solvant	1
solide	1
soluté	C/C^o
gaz	P/P^o

Exercice

On considère la réaction entre un acide faible AH et de l'eau :



On néglige l'autoprotolyse de l'eau.

On verse l'acide dans de l'eau initialement à pH=5 de telle sorte à ce que sa concentration soit de 0,01 mol/L. On précise que le pK_A de cet acide vaut 2.

Que veut le pH à l'équilibre ?

Mesure directe d'un K_A

Acide acétique



Mesure directe d'un K_s

Nitrate d'argent	
Nitrate de potassium	
Chlorure de potassium	

Mesure indirecte d'un K_i

Bleu de bromophénol	
Acide chlorhydrique	
Hydroxyde de sodium	

Mesure indirecte d'un coefficient de partage

Diode	 
Cyclohexane	   
Thiosulfate de sodium	