

Term
spé

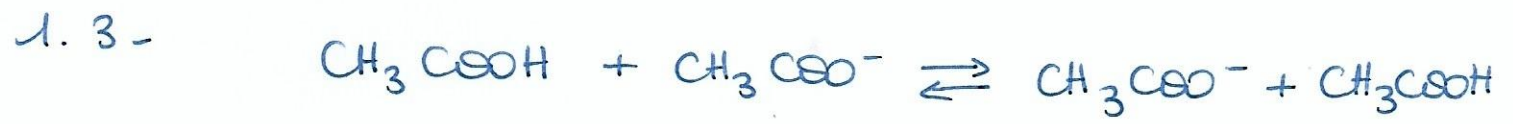
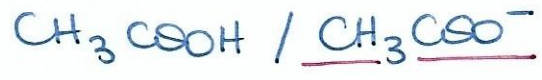
TR 1
Ch 8
①

CORRECTION TP n°2 - On n'attape pas les fines mouches ...

1.1. acide éthanique CH_3-COOH



1.2. ion acétate CH_3COO^-

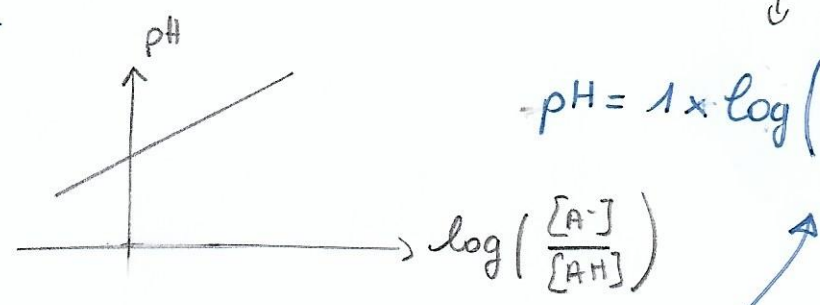


1.4 - Voir tableau

2. voir tableau

3.1 - tableau

3.2 - régressi



Trouvé avec régressi

$pH = 1 \times \log\left(\frac{[A^-]}{[AH]}\right) + 4,7$

3.3. fonction affine

3.4.

$y = ax + b$

$a = 1$ coeff directeur

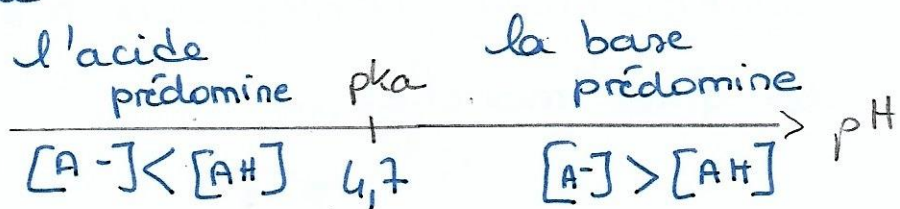
$b = 4,7$ ordonnée à l'origine

3.4. $pH = pka + \log\left(\frac{[A^-]}{[AH]}\right)$

$pka = 4,7$

3.5. tableau

3-6-



ANNEXE

	Mélange 1	Mélange 2	Mélange 3	Mélange 4	Verrerie utilisée	
Solution acide	V _{AH} (mL)	25,0	25,0	5,0	5,0	burette
Solution basique	V _{A-} (mL)	5,0	10,0	10,0	20,0	pipette graduée 20 mL
Eau distillée	V _{eau distillée} (mL)	20	20	20	20	éprouvette graduée 20 mL
	pH	4,0	4,3	5,0	5,3	
	$\frac{[A^-]_f}{[AH]_f}$	0,2	0,4	2	4	
	$\log\left(\frac{[A^-]_f}{[AH]_f}\right)$	-0,70	-0,40	0,30	0,60	
	[A] ⁻ < ou > [AH] _f	[A ⁻] < [AH]	[A ⁻] < [AH]	[A ⁻] > [AH]	[A ⁻] > [AH]	

Tutoriel : comment mesurer un pH ?



<https://youtu.be/BsEXpISIVAI>

Tutoriel : comment utiliser une burette graduée ?



<https://youtu.be/VWUjptuqmCM>