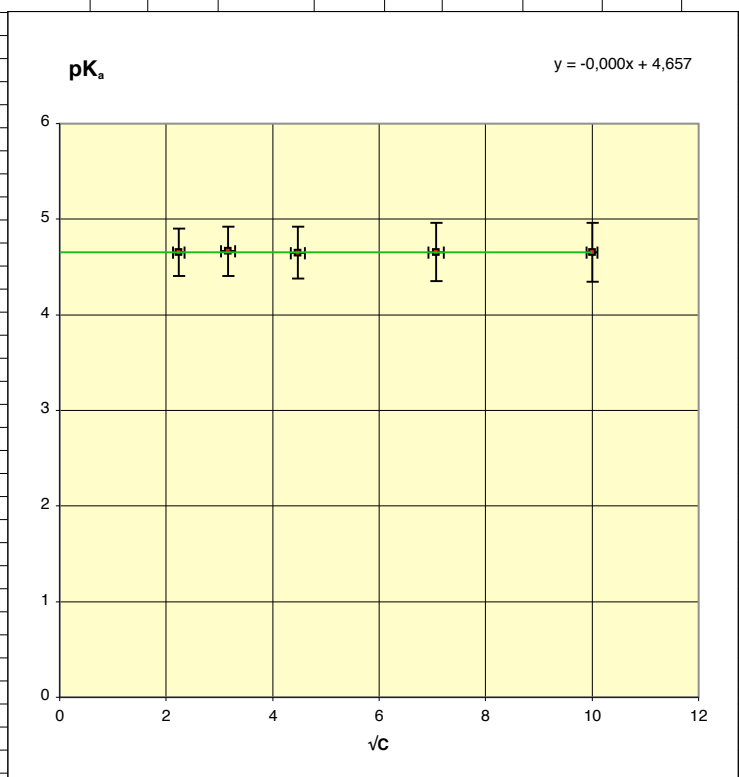
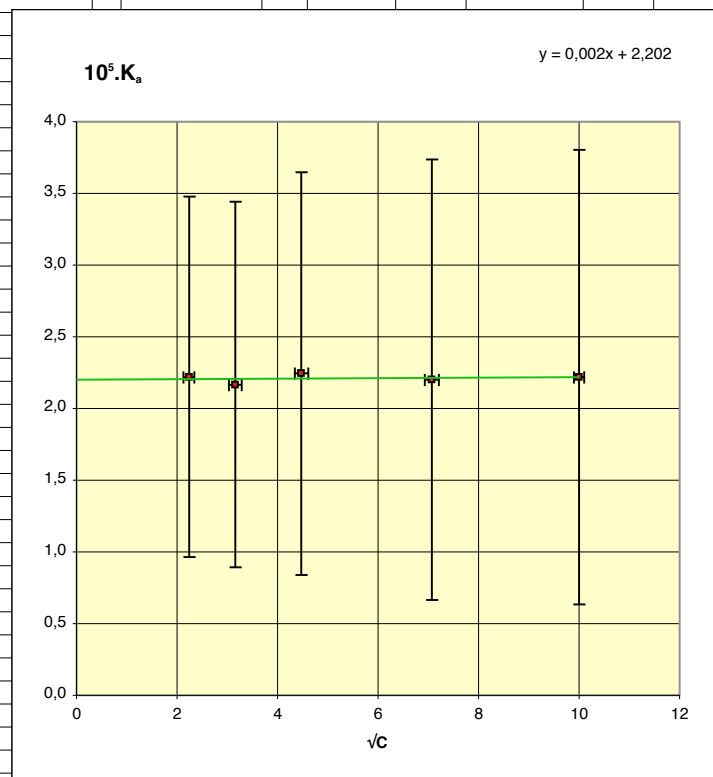
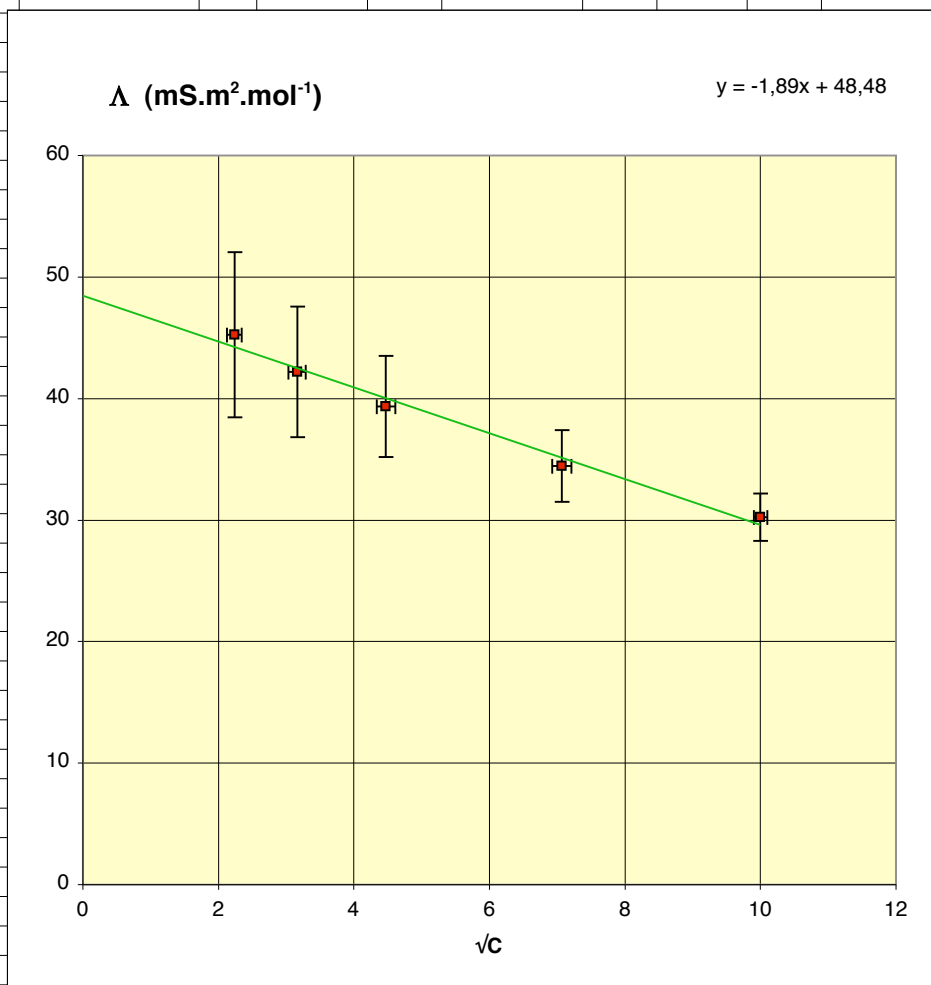


Conductivité de CH_3COOH et constante d'acidité																	
$k \text{ (m}^{-1}\text{)}$	n	$C \text{ (mol.m}^{-3}\text{)}$	$\pm$	$G \text{ (mS)}$	$\pm$	$\gamma \text{ (S.m}^{-1}\text{)}$	$\pm$	$\Lambda \text{ (mS.m}^2\text{.mol}^{-1}\text{)}$	$\pm$	α	$\pm$	$\sqrt{C}$	$\pm$	$10^5 \cdot K_a$	$\pm$	$\text{p}K_a$	$\pm$
140																	
$\pm$																	
5	1	100,0	2,0	0,413	0,004	0,058	0,004	0,58	0,20	0,015	0,005	10,00	0,10	2,2	1,6	4,65	0,31
	2	50,0	2,0	0,290	0,003	0,041	0,003	0,81	0,26	0,021	0,007	7,07	0,14	2,2	1,5	4,66	0,30
$G(\text{CO}_2)$	3	20,0	1,2	0,184	0,002	0,026	0,003	1,29	0,35	0,033	0,009	4,47	0,13	2,2	1,4	4,65	0,27
0,01	4	10,0	0,8	0,127	0,001	0,018	0,002	1,78	0,44	0,045	0,011	3,16	0,13	2,2	1,3	4,66	0,26
$\pm$	5	5,0	0,5	0,090	0,001	0,013	0,002	2,52	0,56	0,064	0,015	2,24	0,11	2,2	1,3	4,65	0,25
0,01						limite Λ_0 :		39,1	0,1		limite :	0,0		2,20	0,35	4,66	0,12
										à comparer à :				1,753	0,003	4,756	0,001



Approfondissement : Conductivité limite de HCl

k (m ⁻¹)	n	C (mol.m ⁻³)	±	G (mS)	±	γ (S.m ⁻¹)	±	√C	±	Λ (mS.m ² .mol ⁻¹)	±
146											
±											
5	1	100,0	2,0	20,70	0,21	3,02	0,14	10,00	0,10	30,2	2,0
	2	50,0	2,0	11,80	0,12	1,72	0,08	7,07	0,14	34,5	2,9
G(CO ₂)	3	20,0	1,2	5,39	0,05	0,79	0,04	4,47	0,13	39,3	4,2
0,01	4	10,0	0,8	2,89	0,03	0,42	0,02	3,16	0,13	42,2	5,4
±	5	5,0	0,5	1,55	0,02	0,23	0,01	2,24	0,11	45,3	6,8
0,01						limite :		0,0		48,5	3,9
						à comparer à λ(H ⁺) + λ(Cl ⁻) :				42,6	0,1



Approfondissement : Conductivité limite de HCl

k (m ⁻¹)	n	C (mol.m ⁻³)	±	G (mS)	±	γ (S.m ⁻¹)	±	√C	±	Λ (mS.m ² .mol ⁻¹)	±
91,7											
±											
3,0	1	100,0	2,0	30,90	0,31	2,83	0,12	10,00	0,10	28,3	1,8
	2	50,0	2,0	17,55	0,18	1,61	0,07	7,07	0,14	32,2	2,7
G(CO ₂)	3	20,0	1,2	7,65	0,08	0,70	0,03	4,47	0,13	35,1	3,6
0,01	4	10,0	0,8	4,05	0,04	0,37	0,02	3,16	0,13	37,1	4,6
±	5	5,0	0,5	2,10	0,02	0,19	0,01	2,24	0,11	38,5	5,7
0,01						limite :		0,0		41,2	3,4
						à comparer à λ(H ⁺) + λ(Cl ⁻) :				42,6	0,1

