

3. REACTION ENTRE L'ACIDE ETHANOÏQUE ET L'EAU

3.2. Questions

Compléter le tableau d'avancement ci-dessous associé à la solution S₁ :

Nom 1 :

Nom 2 :

		CH ₃ CO ₂ H _(aq)	+ H ₂ O _(l)	⇌	CH ₃ CO ₂ ⁻ _(aq)	+ H ₃ O ⁺ _(aq)
	Avancement					
EI	0	n ₀ (CH ₃ CO ₂ H _(aq)) =	Excès		n ₀ (CH ₃ CO ₂ ⁻ _(aq)) = 0	n ₀ (H ₃ O ⁺ _(aq)) = 0
EC	x	n(CH ₃ CO ₂ H _(aq)) =	Excès		n(CH ₃ CO ₂ ⁻ _(aq)) =	n(H ₃ O ⁺ _(aq)) =
EF	x _f	n _f (CH ₃ CO ₂ H _(aq)) =	Excès		n _f (CH ₃ CO ₂ ⁻ _(aq)) =	n _f (H ₃ O ⁺ _(aq)) =
EF si totale	x _{max}	n _{max} (CH ₃ CO ₂ H _(aq)) =	Excès		n _{max} (CH ₃ CO ₂ ⁻ _(aq)) =	n _{max} (H ₃ O ⁺ _(aq)) =

4. REACTION ENTRE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE ET L'EAU

4.2. Questions

Compléter le tableau d'avancement ci-dessous associé à la solution S₂ :

		HCl _(aq)	+ H ₂ O _(l)	⇌	Cl ⁻ _(aq)	+ H ₃ O ⁺ _(aq)
	Avancement					
EI	0	n ₀ (HCl _(aq)) =	Excès		n ₀ (Cl ⁻ _(aq)) = 0	n ₀ (H ₃ O ⁺ _(aq)) = 0
EC	x	n(HCl _(aq)) =	Excès		n(Cl ⁻ _(aq)) =	n(H ₃ O ⁺ _(aq)) =
EF	x _f	n _f (HCl _(aq)) =	Excès		n _f (Cl ⁻ _(aq)) =	n _f (H ₃ O ⁺ _(aq)) =
EF si totale	x _{max}	n _{max} (HCl _(aq)) =	Excès		n _{max} (Cl ⁻ _(aq)) =	n _{max} (H ₃ O ⁺ _(aq)) =

7. DEFINITION DU pH

e) Compléter les tableaux suivants.

[H ₃ O ⁺] (mol L ⁻¹)	10 ⁻²	5.10 ⁻²	10 ⁻³	4.10 ⁻⁴	10 ⁻⁷	2.10 ⁻⁸
pH						

pH	1,5	3	2,2	6	7,7	4
[H ₃ O ⁺] (mol L ⁻¹)						