

Degré avancement	H ₂ A	HA ⁻	HA ⁻	A ²⁻	couple	pH
0	Ca	ε	0	0	H ₂ A/ HA ⁻	pH = ½ (pK_{a1} - log C_a)
0 < x < 1	Ca - xCa = Ca (1-x)	x Ca	0	0	H ₂ A/ HA ⁻	pH = pK_a + log [AH⁻] / [H₂A] = pK_{a1} + log x C_a / C_a (1-x)
x = x_{eq1} = 1	ε	Ca	Ca	ε	H ₂ A/ HA HA ⁻ / A ²⁻	pH = ½ (pK_{a1} + pK_{a2})
1 < x < 2	ε	Ca	Ca	Ca (x-1)	HA/A ²⁻	pH = pK_{a2} + log (x- 1) On ne considère que le couple HA ⁻ / A ²⁻ car ΔpK = 4
x = x_{eq2} = 2	0	0	0	Ca	HA ⁻ / A ²⁻	pH = ½ (14 + pK_a + log C_b) Avec Ca = cb Tout AH ⁻ est transformé en A ²⁻