

Adsorption des cations par interaction électrostatique

	Na ⁺ en solution	NH ₄ ⁺ en solution	Na ⁺ ads	NH ₄ ⁺ ads
Nb mol initialement				
Nb mol à l'équilibre	22×10 ⁻⁴ mol	8×10 ⁻⁴ mol		
Fraction ionique équivalente				

Correction :

	Na ⁺ en solution	NH ₄ ⁺ en solution	Na ⁺ ads	NH ₄ ⁺ ads
Nb mol initialement	0,1(3×10 ⁻²) = 3×10 ⁻³ mol	0	0	1(2×10 ⁻³) = 2×10 ⁻³ mol
Nb mol à l'équilibre	22×10 ⁻⁴ mol	8×10 ⁻⁴ mol	8×10 ⁻⁴ mol	2×10 ⁻³ - 8×10 ⁻⁴ = 12×10 ⁻⁴ mol
Fraction ionique équivalente	22×10 ⁻⁴ /3×10 ⁻³ = 0,73	8×10 ⁻⁴ /2×10 ⁻³ = 0,4	8×10 ⁻⁴ /2×10 ⁻³ = 0,4	12×10 ⁻⁴ /2×10 ⁻³ = 0,6