

Feuille1

		3 C ₂ H ₆ O (aq) + 2 Cr ₂ O ₇ ²⁻ (aq) + 16 H ⁺ (aq) → 3 C ₂ H ₄ O ₂ (aq) + 4 Cr ³⁺ (aq) + 11 H ₂ O (l)					
Etat	x(mol)	Quantités de matière en mol					
Initial	x=0	n ₁ (C ₂ H ₆ O)	n ₂ (Cr ₂ O ₇ ²⁻)	excès	0	0	0
En cours	x	n ₁ (C ₂ H ₆ O) – 3x	n ₂ (Cr ₂ O ₇ ²⁻) – 2x	excès	3x	4x	11x
Final	x _{max}	n ₁ (C ₂ H ₆ O) – 3x _{max}	n ₂ (Cr ₂ O ₇ ²⁻) – 2x _{max}	excès	3x _{max}	4x _{max}	11x _{max}