Données :Concentration de l'espèce titrante C_B Volume prélevé de l'espèce titrée V_A Résultat du titrage : $V_{B \text{ éq}}$ Quantité du réactif titrant **versé** à l'équivalence (*):

$$n_{B \text{ versé éq}} = C_B \times V_{B \text{ éq}}$$

Tableau d'avancement
 Réactif
Titré A Réactif
Titrant B

Etat	Avancement	→			
Etat initial (mol)	0	n_{iA} inconnu	0	0	0
Etat intermédiaire (mol)	X				
Etat final à l'équivalence : $X_f = X_{\text{éq}}$	$X_{\text{éq}}$	① =0	②* 0		

A l'équivalence, les réactifs ont été introduits dans les proportions stœchiométriques :

$$X_{\text{éq}} = \frac{n_{iA}}{\text{coefficient } a} = \frac{n_{B \text{ versé éq}}}{\text{coefficient } b}$$

Détermination de n_{iA}
Détermination de C_A (avec $C_A = \frac{n_{iA}}{V_A}$)

Eventuellement retrouver la concentration initiale s'il y a eu une dilution