

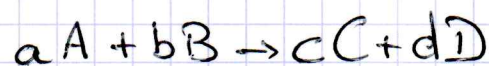
À l'équivalence les réactifs ont été introduits dans les proportions stoechiométriques.

$$\frac{m(A)}{a} = \frac{m(B)}{b}$$

Le CALCUL

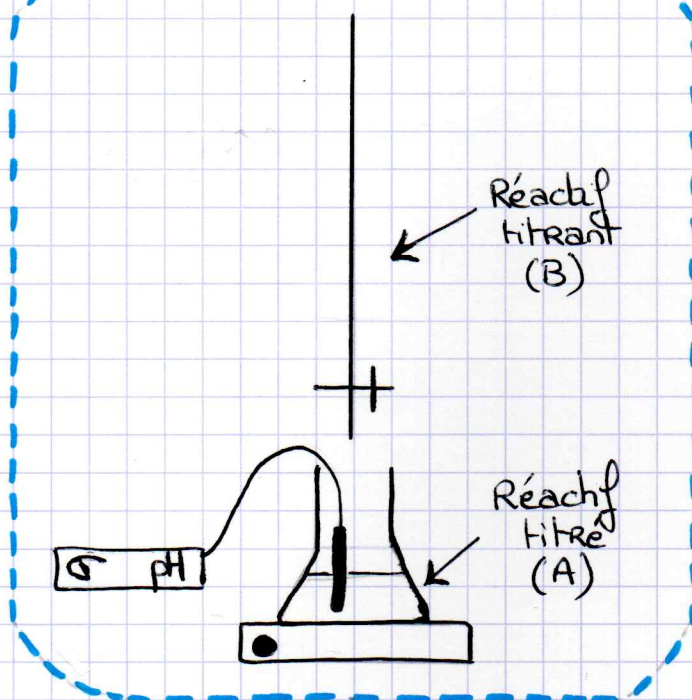
Définition

Méthode chimique destructive permettant de déterminer la quantité de matière de A (réactif titré) à partir de sa réaction avec B (titrant)



- totale
- rapide
- unique

Titrages



Repérer l'équivalence

En théorie

→ Changement de réactif limitant

	Avant	Après
Limitant	B	A
Excès	A	B

En pratique

pH-métrie
→ saut de pH

- méthode des tangentes
- pic de $d\text{pH}/dV$

Conductimétrie
 $\sigma = f(V)$

→ changement de pente

@lapommedisaac