

Les 2 réactifs sont limitants à l'équivalence donc

$$n(A) - ax_{\max} = 0$$

et

$$n(B) - bx_{\max} = 0$$

Alors

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

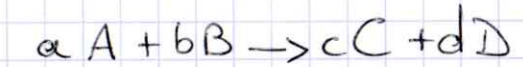
Concentration du réactif titré

Permet de déterminer une concentration, une masse ou une quantité de matière inconnue:

- agroalimentaire
- analyse sanguine

But

support de titrage



réaction chimique :

• totale

• rapide

• unique



Equivalence

Montage

On appelle **équivalence** le moment précis où se produit le **changement de réactif limitant**.

→ En 1ère c'est un changement de couleur qui indique que l'équivalence est atteinte.

dans l'entonnoir:

	Avant équivalence	Après équivalence
Réactif titrant	défaut	excès
Réactif titré	excès	défaut

Réactif titrant
C, V_E

Réactif titré
C inconnue

