



3) Déroulement d'un dosage direct :

- On verse à l'aide de la burette la **solution titrante** dans la **solution à titrer**.
.....
.....

- Pour qu'une réaction chimique soit utilisée comme réaction de dosage, il faut qu'elle soit :

- **Univoque :**
.....
.....

- **Totale :**
.....
.....

- **Rapide.**

- Jusqu'à quand faut-il verser la solution titrante ?

On verse la solution titrante jusqu'à ce que le réactif titré est totalement réagi.

On atteint alors l'équivalence.

Au cours du dosage, les réactifs réagissent

Avant l'équivalence, le réactif titrant est (à chaque fois que l'on en verse, il disparaît).

A l'équivalence, les réactifs sont

Après l'équivalence, le réactif titrant est (il n'y a plus de réactif titré donc plus de réaction).

- Que se passe-t-il au niveau de l'avancement de la réaction ?

A chaque ajout de réactif titrant, **l'avancement est** A l'équivalence, les deux réactifs sontest l'avancement prend la valeur x_{eq} .

- Repérage de l'équivalence :

C'est le **but** de chaque dosage, **repérer l'équivalence et noter le volume de solution titrante** que nous avons introduit. On peut effectuer ce repérage soit par :

-(fréquent en oxydoréduction).
- Il a été introduit préalablement au dosage dans la solution à titrer.
- Le tracé d'une courbe