

## Indicateurs de réussite

- 1- Pensez à équilibrer les atomes de chaque espèce et les charges. Les électrons ne doivent pas apparaître dans l'équation.
- 2- Pour calculer les quantités de matière, suivant l'état physique, on utilise l'une ou l'autre de ces relations.
  - Solide :  $n = \text{masse} / \text{masse molaire}$
  - Gazeux :  $n = \text{volume} / \text{volume molaire}$
  - En solution :  $n = \text{concentration en quantité} * \text{volume de la solution}$

3-

Équation de la réaction		→			
État du système	Avancement de la réaction (en mol)	Quantités de matière présentes dans le système (en mol)			
initial	$x = 0$				
en cours de transformation	$x$				
final	$x_{\text{max}}$				

- 4- Pour déterminer le réactif limitant, il faut faire deux hypothèses. Soit l'un des réactifs est entièrement consommé, soit l'autre. On résout l'équation du premier degré où  $x$  est l'avancement. La valeur retenue est la plus petite des deux, l'autre produisant une valeur négative de quantité de matière, ce qui est bien sûr impossible.
- 5- Une réaction est totale lorsqu'un réactif est entièrement consommé.

**Comment peut-on définir une réaction totale ? Comment vérifier si elle est bien totale ?**

