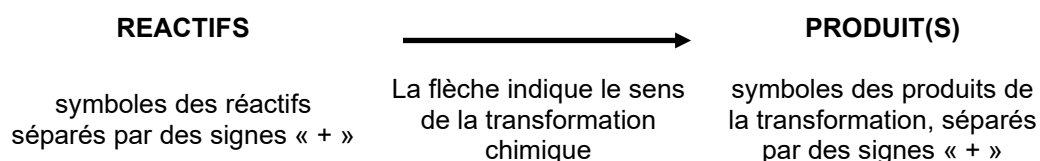


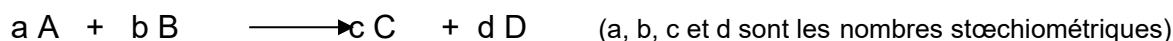
AD. 7A – Ajuster des équations

L'évolution d'un système chimique est représentée par une flèche. Le nom des réactifs se placent à gauche de la flèche et ceux des produits à droite.



L'équation de la réaction chimique est l'écriture symbolique d'une réaction chimique.

L'équation doit être **ajustée** avec des nombres stœchiométriques entiers, les plus petits possibles, devant les formules brutes, pour respecter les lois de conservation.



• **Loi de conservation des éléments chimiques :**

Le nombre de chaque élément chimique du côté des réactifs et du côté des produits est le même.

• **Loi de conservation de la charge électrique globale :**

La charge électrique globale des réactifs est identique à celle des produits.

Exemples : Ajuster les équations des réactions chimiques suivantes :

