

# Fiche de révision Comment décrire l'évolution d'un système chimique ? 1<sup>ère</sup>S

- ✓ Savoir équilibrer une réaction chimique
- ✓ Savoir définir l'avancement d'une réaction chimique ainsi que son unité
- ✓ Savoir décrire l'évolution d'un système chimique à l'aide d'un tableau d'avancement
- ✓ Savoir définir et identifier le réactif limitant et le(s) réactif(s) en excès
- ✓ Savoir à quelle condition un réactif B d'une réaction chimique modélisée par l'équation  $aA + bB \rightarrow cC + dD$  est limitant
- ✓ Savoir si le mélange de réactifs A et B est stœchiométrique, quelle relation vérifient les quantités de matière initiales des réactifs A et B.
- ✓ Savoir que si tous les réactifs ont été consommés, on dit qu'ils ont été introduits dans les proportions stœchiométriques
- ✓ Savoir calculer l'avancement maximal d'une réaction chimique
- ✓ Savoir décrire quantitativement l'état final d'un système chimique
- ✓ Savoir de quoi dépend la composition finale d'un système chimique ayant subi une transformation chimique
- ✓ Savoir respecter les chiffres significatifs dans un calcul



**LES FORMULES DE LA FEUILLE DE RAPPELS  
SONT A CONNAITRE**