

# POUR RÉUSSIR LE CONTRÔLE . . .

## CE QU'IL FAUT CONNAITRE :

- Connaître la définition des réactifs, des produits et des espèces spectatrices d'une transformation
- Connaître la définition d'un réactif limitant

## CE QU'IL FAUT SAVOIR FAIRE :

- Savoir écrire l'équation d'une réaction à partir des formules des réactifs et des produits
- Savoir ajuster une équation grâce aux lois de conservation des atomes et des charges électriques
- Savoir identifier le réactif limitant d'une transformation à partir des quantités de matière des réactifs et de l'équation de réaction
- Savoir utiliser les coefficients stœchiométriques (coefficients devant les formules des réactifs et des produits dans une équation) pour déterminer les proportions dans lesquelles les réactifs sont consommés et les produits formés

### Méthode pour modéliser une transformation chimique

- 1) On fait tout d'abord l'inventaire des espèces chimiques présentes à l'état initial
- 2) On recherche les espèces chimiques qui se sont formées (produits) grâce à des tests d'identification
- 3) On en déduit la nature des réactifs (espèces chimiques ayant réagi) en comparant les espèces formées à celles présentes à l'état initial
- 4) On écrit l'équation de la réaction sous la forme : réactif 1 + réactif 2 --> produit 1 + produit 2
- 5) **On ajuste les coefficients pour que la loi de conservation des atomes et des charges soient respectées**