

Classe de seconde – Activité n°2 sur la transformation chimique

Objectifs :

- Utiliser les formules des entités chimiques pour représenter la transformation
- Équilibrer une équation de transformation ; coefficients stœchiométriques
- Calculer la quantité de matière d'un des réactifs

Sélection de vidéos :

fer et acide chlorhydrique https://youtu.be/31nvESQbbG8	Fer : 1,8g de fer au fond du tube à essais
diode https://youtu.be/K_yECslaN8A	iodure_de_potassium : 150mL d'une solution à 20g/L
arbre de diane https://youtu.be/j6vWJipXees	Cuivre : 25g de tournure de cuivre, neuve.
combustion carbone https://youtu.be/UsbbaL-xRq8	Carbone : 2,05 g de carbone
la pluie d'or https://youtu.be/NzOAUzteNaw	Nitrate de plomb : 200mL d'une solution à 50g.L ⁻¹
précipité https://youtu.be/KazovmTdres	« soude » : volume 1,5mL d'une solution à 1mol.L ⁻¹

Dans l'activité 1, nous avons écrit le principe de la transformation sur le modèle suivant
nom1 et nom2 et ... donnent nom3 et nom4 et

Il faut passer maintenant à la notation utilisée en chimie.

Travail à réaliser à partir de ces vidéos :

- Trouver la formule chimique des espèces chimiques (*certaines sont désignées par un nom d'usage courant, il faut trouver le nom utilisé en chimie*)
- Écrire l'équation de la transformation (*avec les formules*)
- A l'aide des connaissances du cours, calculer la **quantité de matière** initiale d'un des réactifs.