EXERCICES

# Transformation chimique : équation, réactif limitant, bilan

2de

Nom : _____
Classe : _____

> Au contrôle, une réponse juste sans calcul ne rapporte presque rien : chaque problème se rédige en quatre temps — **justifier**, **poser** l'égalité, **mener le calcul** jusqu'au bout, **conclure** par une phrase avec l'unité. La place réservée est dimensionnée pour ces quatre temps.

## 1 Classer

●○○

**a.** Fonte de la glace
**b.** Combustion du bois
**c.** Fission de l'uranium

## 2 Ajuster

●○○

**a.** $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$

## 3 Ajuster

●●○

**a.** $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

## 4 Réactif limitant

●●○

**a.** Avec 4 $H_2$ et 3 $O_2$ (réaction $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$), quel est le réactif limitant ?

## 5 Stœchiométrie

●●○

**a.** Que signifie un mélange stœchiométrique ?

## 6 Conservation

**a.** Pourquoi la masse totale se conserve-t-elle lors d'une transformation chimique ?

Corrigé détaillé sur **progresschool.fr** — chapitre « Transformation chimique : équation, réactif limitant, bilan ».