PHYSIQUE-CHIMIE · 4E / FICHE DE RÉVISION

Transformations chimiques

Astrolab Cours · astrolabcours.fr

L'image. Une anagramme : mêmes lettres, autre mot. Mêmes atomes, autres molécules. Rien ne se perd.

01 Combustions

$\mathrm{C} + \mathrm{O_2} \to \mathrm{CO_2}$; $\mathrm{CH_4} + 2\,\mathrm{O_2} \to \mathrm{CO_2} + 2\,\mathrm{H_2O}$.

- Test $\mathrm{CO_2}$: eau de chaux troublée. Test eau : sulfate de cuivre anhydre bleu.
- Manque de dioxygène : monoxyde de carbone CO, mortel.

02 Conservation

- Atomes conservés : équation ajustée avec les nombres devant les formules.
- Masse des réactifs consommés = masse des produits formés.

03 Les pièges

- Ne jamais changer les indices.

---

astrolabcours.fr/physique/4e/transformations-chimiques/ · vidéo, exercices corrigés et QCM gratuits

© Astrolab Cours · astrolabcours.fr/physique/4e/transformations-chimiques/ · Tous droits réservés : usage personnel uniquement, republication et usage commercial interdits