

■ La combustione

La combustione è una **reazione chimica esotermica** che avviene tra un **combustibile** (un materiale che può bruciare) e un **comburente** (solitamente l'ossigeno dell'aria). Questa reazione produce calore e, spesso, luce sotto forma di fiamme.

I principali prodotti della combustione sono:

- l'**anidride carbonica (CO₂)** e il **vapore acqueo (H₂O)**, come prodotti principali della combustione completa cioè quando c'è una quantità sufficiente di ossigeno;
- il **monossido di carbonio (CO)**, la **fuliggine** e altri idrocarburi incombusti, come prodotti della combustione incompleta cioè quando l'ossigeno è insufficiente;
- il **calore**, una delle ragioni principali per cui la combustione è utilizzata in vari processi come la cottura dei cibi e il riscaldamento.

La reazione chimica tra il metano e l'ossigeno presente nell'aria è un esempio di reazione di combustione.

