

ΘΕΩΡΙΑ ΚΑΥΣΗΣ

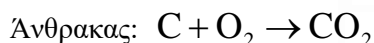
Καύση είναι η αντίδραση μιας ουσίας (ανόργανης ή οργανικής) με το οξυγόνο, που συνοδεύεται από παραγωγή θερμότητας και φωτός.

Καύσιμα είναι οι ουσίες που όταν αντιδρούν με το οξυγόνο, μετασχηματίζεται μέρος της χημικής ενέργειας που περιέχουν σε θερμική. Τα καύσιμα που παίρνουμε έτοιμα από τη φύση λέγονται **φυσικά**, ενώ αυτά που παρασκευάζουμε με κατάλληλες διεργασίες από φυσικές πρώτες ύλες λέγονται **τεχνητά**.

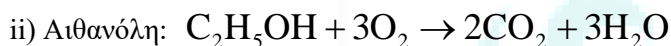
Τα καύσιμα διακρίνονται σε **στερεά (γαιάνθρακες)**, **υγρά (πετρέλαιο)** και **αέρια (φυσικό αέριο)**, ανάλογα με τη φυσική κατάσταση στην οποία βρίσκονται στις συνήθεις συνθήκες.

Αντιδράσεις τέλειας καύσης μερικών χαρακτηριστικών καυσίμων

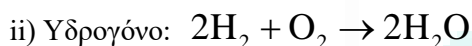
α) Καύση στερεού καυσίμου



β) Καύση υγρών καυσίμων



γ) Καύση αερίων καυσίμων



Σε περίπτωση ατελούς καύσης τα προϊόντα είναι CO ή C (αιθάλη) και νερό.

