

## ΔΙΑΣΠΑΣΗ ΤΟΥ ΝΕΡΟΥ

Το νερό είναι σύνθετη ουσία.

Το νερό διασπάται πάντα σε δύο απλές ουσίες  
το υδρογόνο (H) και το οξυγόνο (O)

Η αναλογία όγκων (H) - (O) είναι πάντα:

$$\frac{\text{όγκος υδρογόνου}}{\text{όγκος οξυγόνου}} = \frac{V_H}{V_O} = \frac{2}{1}$$

Η αναλογία μαζών (H) - (O) είναι πάντα:

$$\frac{\text{μάζα υδρογόνου}}{\text{μάζα οξυγόνου}} = \frac{m_H}{m_O} = \frac{1}{8}$$

Το νερό ( $H_2O$ ) έχει πάντα σταθερή σύνθεση

Το νερό είναι **χημική ένωση** και διασπάται σε  
απλούστερες ουσίες, το υδρογόνο και το οξυγόνο.

Το υδρογόνο και το οξυγόνο είναι **χημικά στοιχεία**  
και δεν μπορούν να διασπαστούν σε απλούστερες ουσίες.  
Τα περισσότερα χημικά στοιχεία είναι **μέταλλα** όπως ο  
σίδηρος, ο χαλκός, ο άργυρος, το αλουμίνιο (αρχίδιο) κ.λπ.  
Υπάρχουν και στοιχεία που ανήκουν στην κατηγορία των  
**αιμετάλλων** όπως το υδρογόνο, το οξυγόνο, το φωςφόρο  
**χημικές ενώσεις** είναι το νερό, το αλάτι (χλωριούχο νάτριο)  
η ζάχαρη, το οινόπνευμα, το διοξείδιο του άνθρακα κ.λ.π.