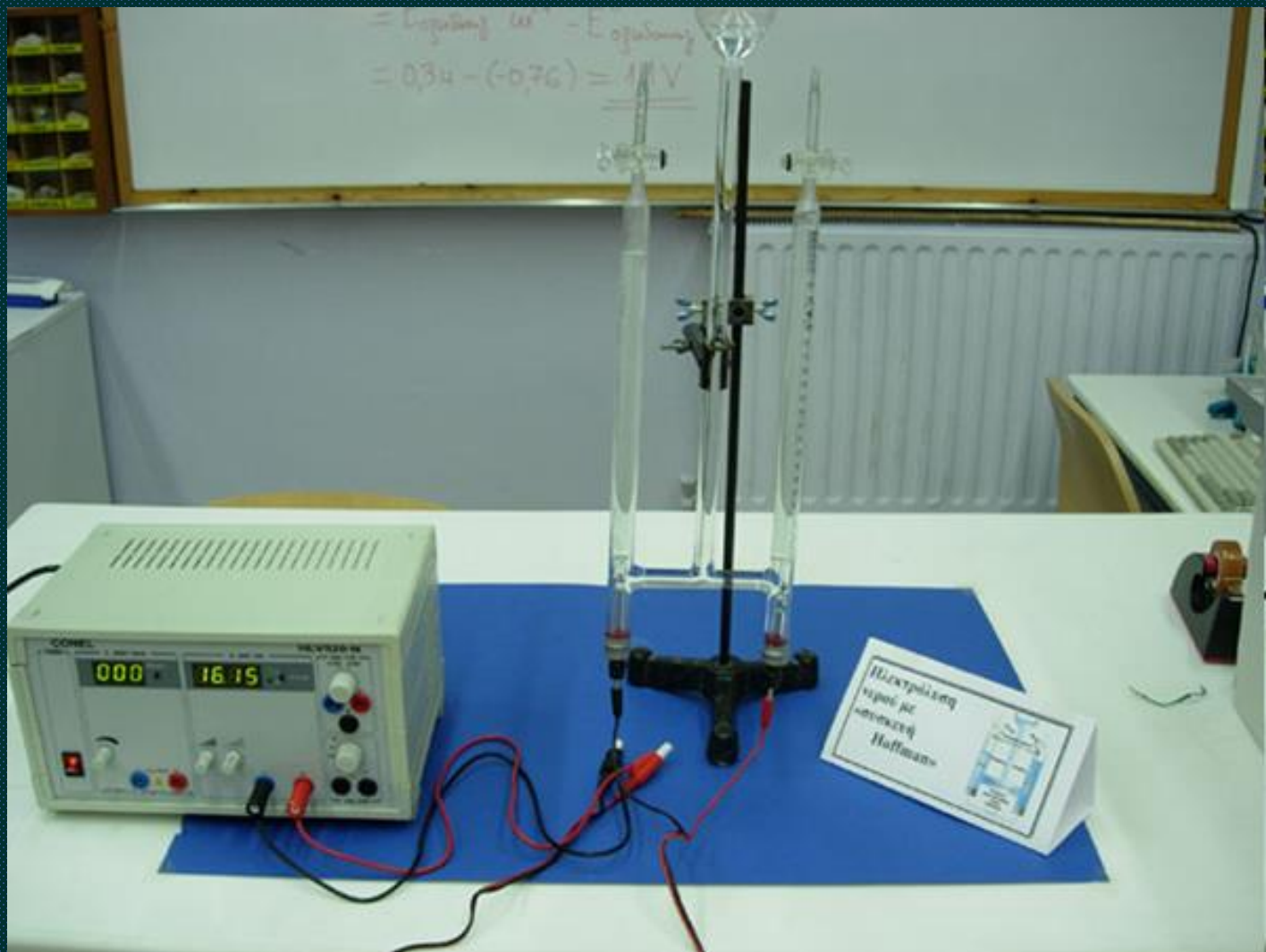
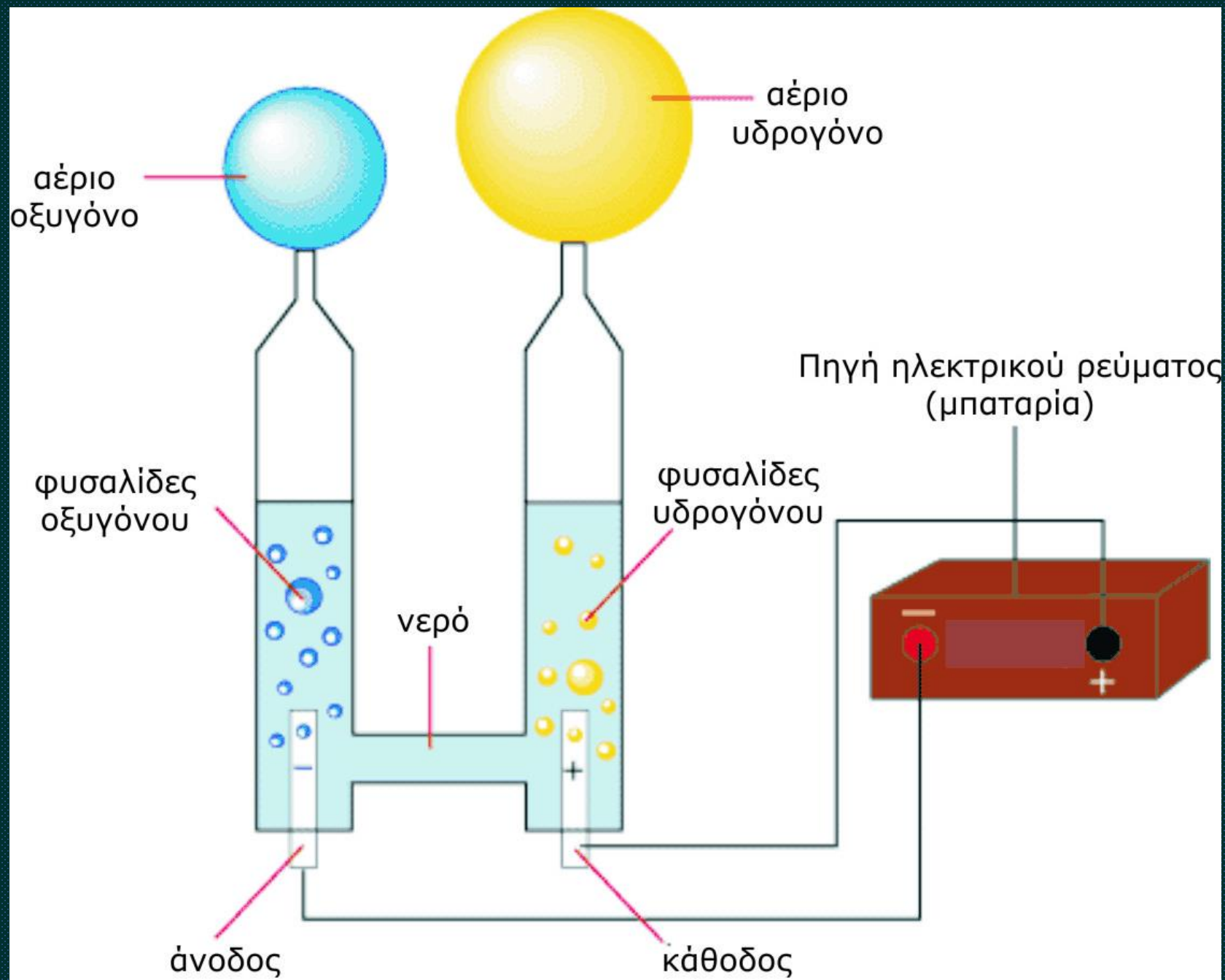


Διάσπαση του νερού



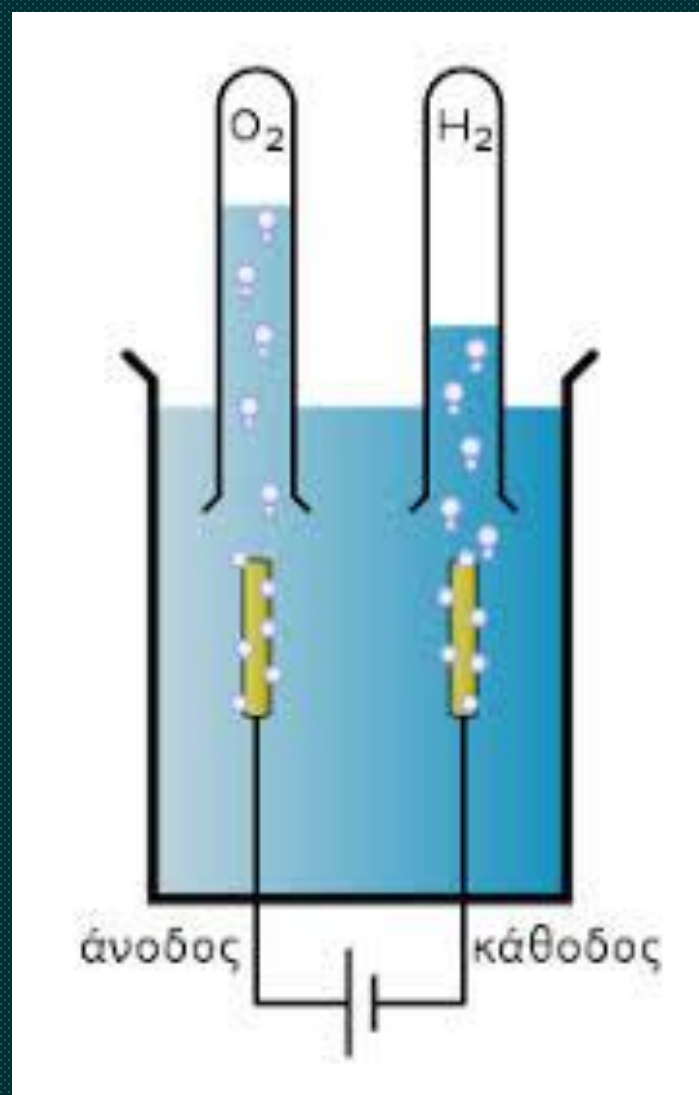
Συσκευή Hoffman



Ηλεκτρολυτική διάσπαση του νερού

ή

Ηλεκτρόλυση του νερού



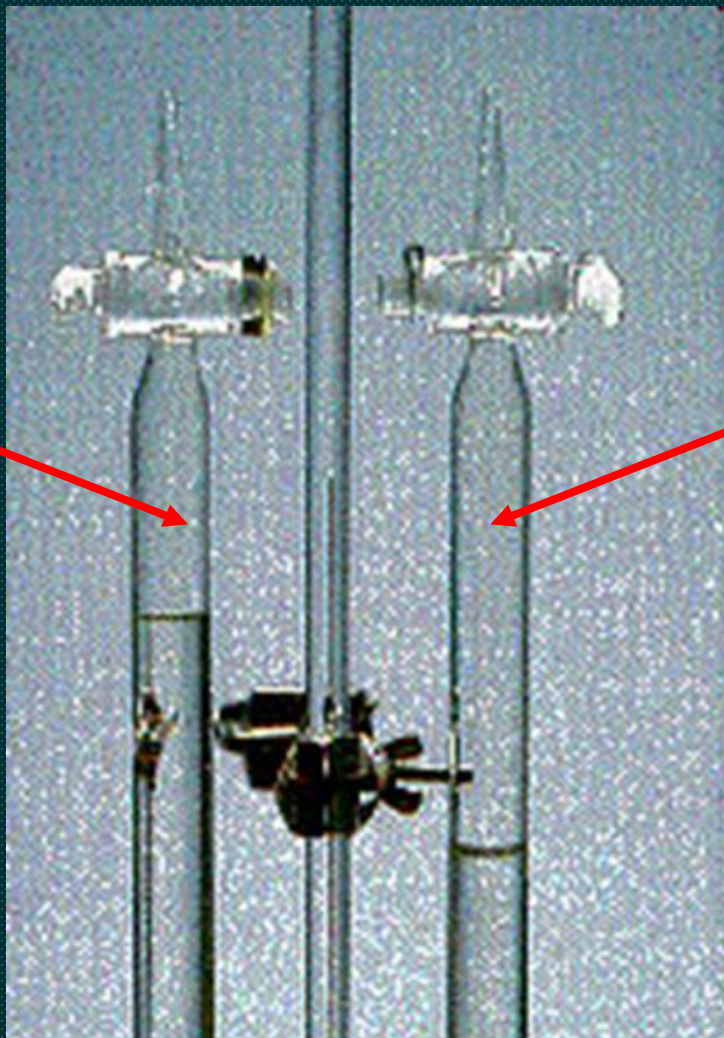
Συμπεράσματα

Το νερό (H_2O):

α) είναι σύνθετη ουσία

β) μπορεί να διασπαστεί σε δύο πιο απλές ουσίες, το υδρογόνο (H_2) και το οξυγόνο (O_2)

O_2



H_2

γ) ο όγκος του υδρογόνου είναι

διπλάσιος από τον όγκο του οξυγόνου:

$$V_H = 2 V_O$$



αναλογία όγκων:

$$\frac{V_H}{V_O} = \frac{2}{1}$$

δ) η μάζα του οξυγόνου είναι οκταπλάσια
από τη μάζα του υδρογόνου:

$$m_O = 8 m_H$$



αναλογία μαζών (ποσοτική σύσταση)

$$\frac{m_H}{m_O} = \frac{1}{8}$$