

Φύλλο Εργασίας
ΧΗΜΙΚΕΣ ΕΝΩΣΕΙΣ

Κατ' όγκον σύσταση του νερού

$$\frac{\text{ογκοσυδρογόνου}}{\text{ογκοσολυγόνου}} = \frac{2}{1} = \frac{V_H}{V_O}$$

Αυτό σημαίνει ότι **3 ml νερού** (σε αέρια κατάσταση) αποτελούνται **2 ml υδρογόνου** και

1 ml οξυγόνου

Επίσης **3 lt νερού** (σε αέρια κατάσταση) αποτελούνται **2 lt υδρογόνου** και

1 lt οξυγόνου

Η αναλογία αυτή είναι σταθερή για όλους τους όγκους νερού

Παράδειγμα :

9 lt νερού σε αέρια κατάσταση



6 lt υδρογόνου 3 lt οξυγόνου

Εφαρμογή :

27 lt νερού σε αέρια κατάσταση από πόσα lt υδρογόνου και πόσα lt οξυγόνου αποτελούνται;

Κατά μάζα σύσταση του νερού

$$\frac{\text{μαζασυδρογόνου}}{\text{μάζασολυγόνου}} = \frac{m_H}{m_O} = \frac{1}{8}$$

Αυτό σημαίνει ότι **9 gr νερού** αποτελούνται από **1 gr υδρογόνου** και

8 gr οξυγόνου

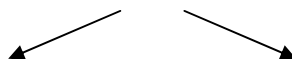
Επίσης **9 Kgr νερού** (σε αέρια κατάσταση) αποτελούνται **1 Kgr υδρογόνου** και

8 Kgr οξυγόνου

Η αναλογία αυτή είναι σταθερή για όλες τις μάζες νερού

Παράδειγμα :

18 gr νερού



2 gr υδρογόνου 16 gr οξυγόνου

Εφαρμογή :

360 Kgr νερού σε αέρια κατάσταση από πόσα Kgr υδρογόνου και πόσα Kgr οξυγόνου αποτελούνται;