

Ασκήσεις:

1. Να υπολογίσετε το υδρογόνο και το οξυγόνο που περιέχεται σε 36gr νερού.
2. Να υπολογίσετε τη μάζα του νερού που περιέχει 5 gr υδρογόνου.
3. Να υπολογίσετε την μάζα του οξυγόνου που περιέχεται σε 45gr νερού.
4. Να υπολογίσετε την ποσότητα του υδρογόνου που περιέχεται σε νερό το οποίο περιέχει 48gr οξυγόνου.
5. Να υπολογίσετε τα λίτρα υδρογόνου που παίρνουμε με την διάσπαση του νερού αν ο όγκος του οξυγόνου είναι 10 λίτρα.
6. Με τη διάσπαση του νερού πήραμε 4 λίτρα υδρογόνου. Πόσος είναι ο όγκος του οξυγόνου που προέκυψε;
7. Στο διοξείδιο του άνθρακα η αναλογία μαζών οξυγόνου και άνθρακα είναι $\frac{\text{μάζα Άνθρακα}}{\text{μάζα Οξυγόνου}} = \frac{3}{8}$. Να υπολογίσετε τη μάζα του οξυγόνου και του άνθρακα που βρίσκονται σε 44 gr διοξειδίου του άνθρακα.
8. Στο διοξείδιο του άνθρακα η αναλογία μαζών οξυγόνου και άνθρακα είναι $\frac{\text{μάζα Άνθρακα}}{\text{μάζα Οξυγόνου}} = \frac{3}{8}$. Να υπολογίσετε τη μάζα του οξυγόνου και του διοξειδίου του άνθρακα που περιέχει 12 gr άνθρακα.