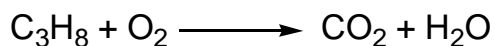
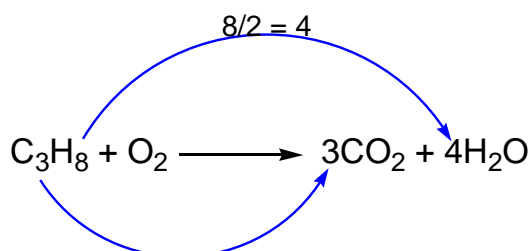


**ΜΕΘΟΔΙΚΗ ΑΝΤΙΜΕΤΩΠΙΣΗ ΑΝΑΓΡΑΦΗΣ ΧΗΜΙΚΩΝ ΕΞΙΣΩΣΕΩΝ ΚΑΥΣΗΣ  
ΟΡΓΑΝΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ**

Να συμπληρωθεί η χημική εξίσωση

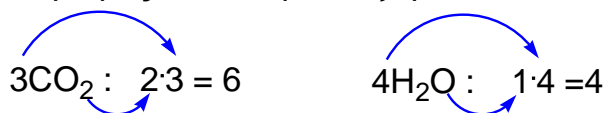


Πρώτο βήμα:



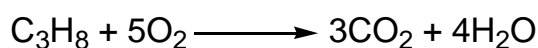
Δεύτερο βήμα:

Ο αριθμός των ατόμων οξυγόνου του δευτέρου μέλους είναι 10 διότι:



Σύνολο  $6 + 4 = 10$  άτομα οξυγόνου δηλαδή  $10/2 = 5$  ζευγάρια ( $\text{O}_2$ ).  
Άρα ο συντελεστής του  $\text{O}_2$  του πρώτου μέλους είναι 5

Τελική μορφή:



**ΘΕΜΑΤΑ ΓΙΑ ΕΞΑΣΚΗΣΗ**

Να συμπληρωθούν οι παρακάτω χημικές εξισώσεις

- |  |   |
|--|---|
| 1) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$             | 7) $\text{C}_5\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  |
| 2) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$    | 8) $\text{C}_5\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  |
| 3) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$    | 9) $\text{C}_6\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  |
| 4) $\text{C}_3\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$    | 10) $\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| 5) $\text{C}_4\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$    | 11) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$    |
| 6) $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | 12) $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$    |

Μερικές απαντήσεις:

- 5)  $\text{C}_4\text{H}_8 + 6\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$   
6)  $\text{C}_4\text{H}_{10} + 13/2\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$  ή  $2\text{C}_4\text{H}_{10} + 13\text{O}_2 \rightarrow 8\text{CO}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$   
10)  $\text{C}_7\text{H}_{16} + 11\text{O}_2 \rightarrow 7\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$