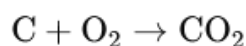


A feladat megoldásához a **szén és az oxigén reakcióegyenletét** kell figyelembe venni:



Ez azt jelenti, hogy **1 mol szén (C)** reagál **1 mol oxigénmolekulával (O₂)**.

Lépések:

1. 2 mol oxigén tömege: 64 g
2. Moláris tömeg (O₂): 32 g/mol
3. Mol oxigén:

$$\frac{64 \text{ g}}{32 \text{ g/mol}} = 2 \text{ mol O}_2$$

4. **A reakció szerint** 1 mol O₂-hez 1 mol C kell, tehát **2 mol O₂-hez 2 mol C** szükséges.
5. Szén moláris tömege: 12 g/mol
6. Tömeg szénből:

$$2 \text{ mol} \times 12 \text{ g/mol} = 24 \text{ gramm}$$

✓ Válasz: 64 g oxigén elégetéséhez 24 g  szén szükséges.