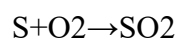


Számítsd ki, hogy 80 g kén-dioxid (SO₂) keletkezéséhez hány gramm ként (S) kell elégetni!

1. Kémiai egyenlet felírása:

Az égés reakciója:



Mutatja, hogy 1 mol kénből 1 mol kén-dioxid keletkezik.

2. Moláris tömegek meghatározása:

- Kén (S): 32 g/mol
- Kén-dioxid (SO₂):
S = 32 g/mol
O₂ = 2 × 16 = 32 g/mol
SO₂ = 32 + 32 = 64 g/mol
- Ha 32g O₂ 64g SO₂
- Akkor Xg O₂ 80g SO₂

$$80/64 = X/32$$

$$X = 40\text{g}$$