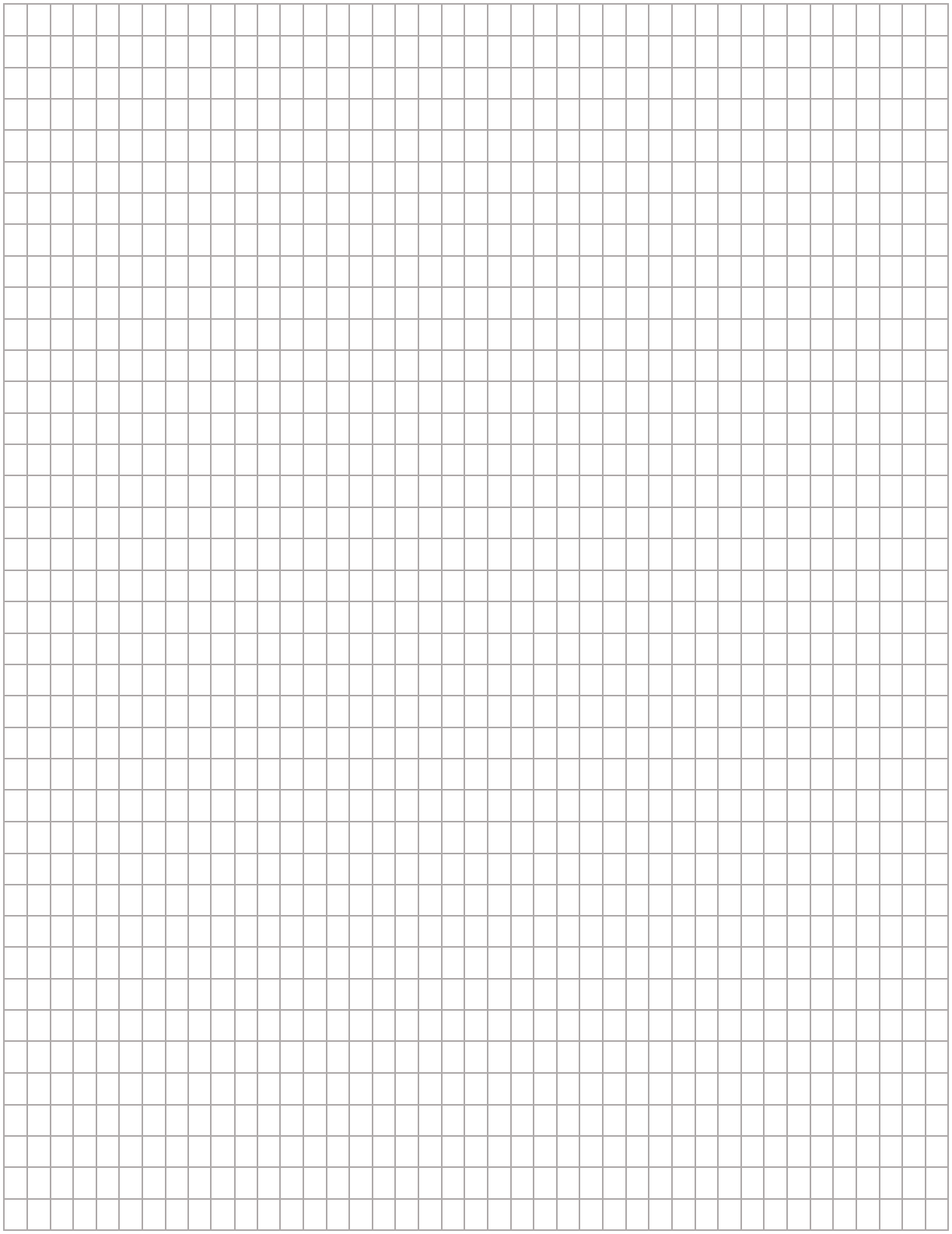
Zadanie 1.
Spalono w tlenie 11,4 g węglowodoru i otrzymano 17,92 dm^3 tlenku węgla(IV) odmierzonego w warunkach normalnych.
Oblicz wzór sumaryczny tego węglowodoru.

Zadanie 2.

Do spalenia 2 dm^3 pewnego węglowodoru użyto 8 dm^3 tlenu, otrzymując 8 dm^3 tlenku węgla(II) i 8 dm^3 pary wodnej. Gazy zostały odmierzone w tych samych warunkach ciśnienia i temperatury.

Oblicz wzór sumaryczny tego węglowodoru.



Zadanie 3.
Oblicz wzór sumaryczny alkoholu, który zawiera 64,9% masowych węgla i 13,5% masowych wodoru.



Zadanie 4.

W reakcji 3,7 g alkoholu monohydroksylowego z sodem otrzymano 560 cm^3 wodoru odmierzonego w warunkach normalnych.

Oblicz wzór sumaryczny tego alkoholu.

Zadanie 5.
W wyniku spalenia 4,5 g pewnego związku organicznego otrzymano 4,48 dm^3 tlenku węgla(IV) odmierzonego w warunkach normalnych i 4,5 g wody.
Oblicz wzór sumaryczny tego związku organicznego.

Zadanie 6.
Dwa związki sąsiadują w szeregu homologicznym aldehydów. Stosunek mas molowych tych związków jest równy 1,241.
Oblicz wzory sumaryczne tych aldehydów.

