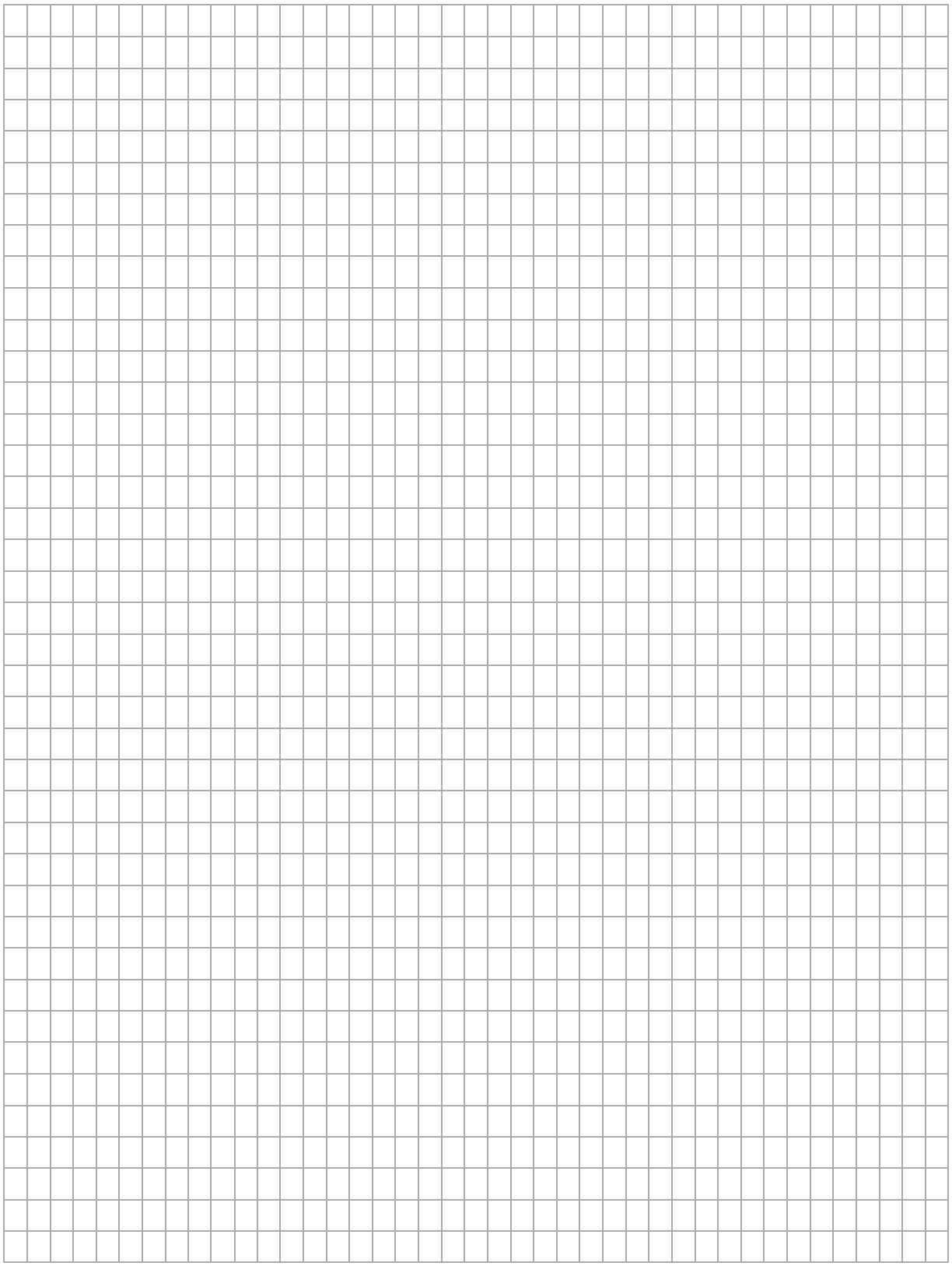
Zadanie 1.
Oblicz wzór elementarny związku o następującym masowym składzie procentowym: 40% węgla, 6,67% wodoru i 53,33% tlenu.



Zadanie 2.

Pewien węglowodór zawiera 85,6% mas. węgla i 14,4% mas. wodoru. Gęstość względna węglowodoru w stosunku do powietrza wynosi 0,975.

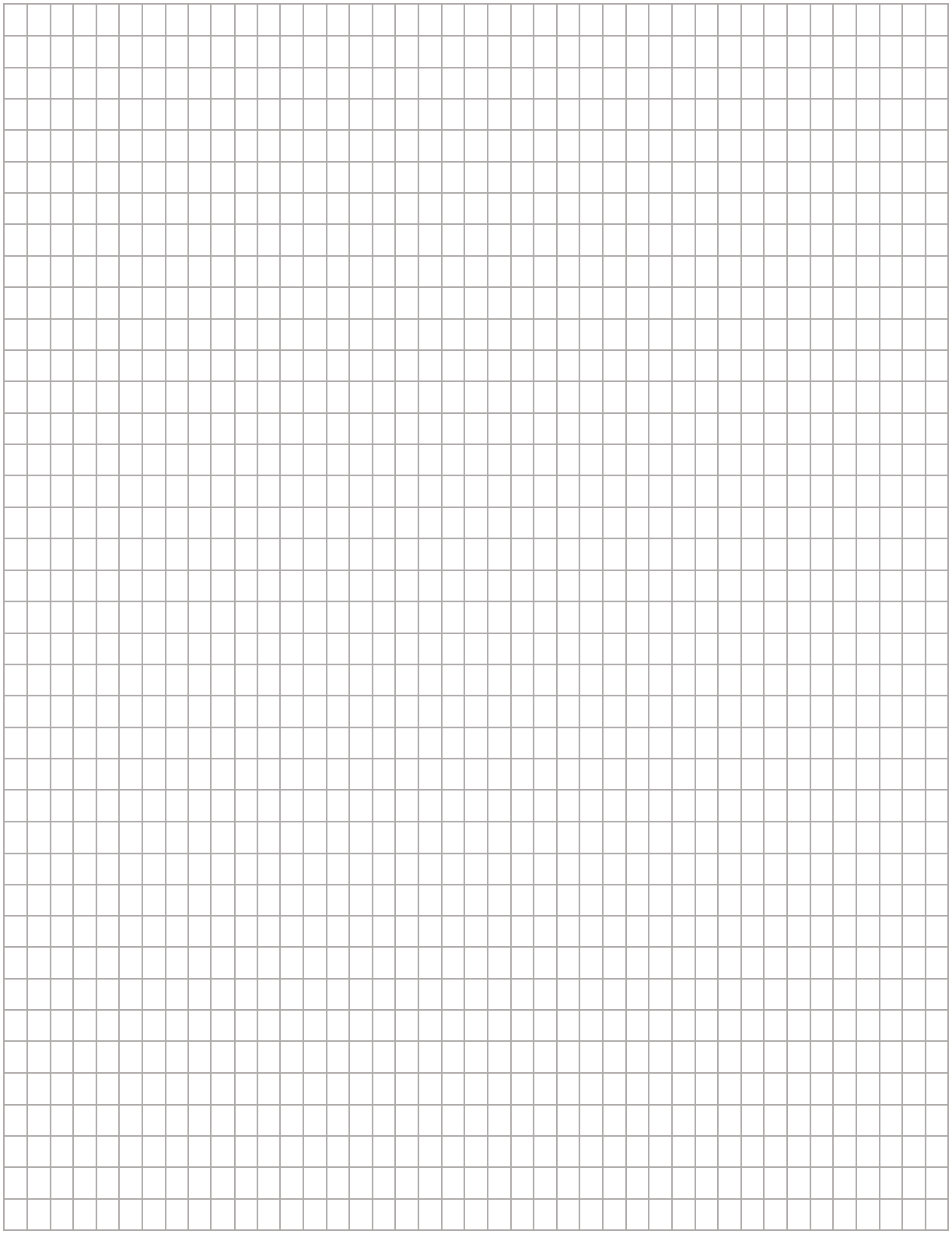
Oblicz wzór empiryczny i rzeczywisty węglowodoru.



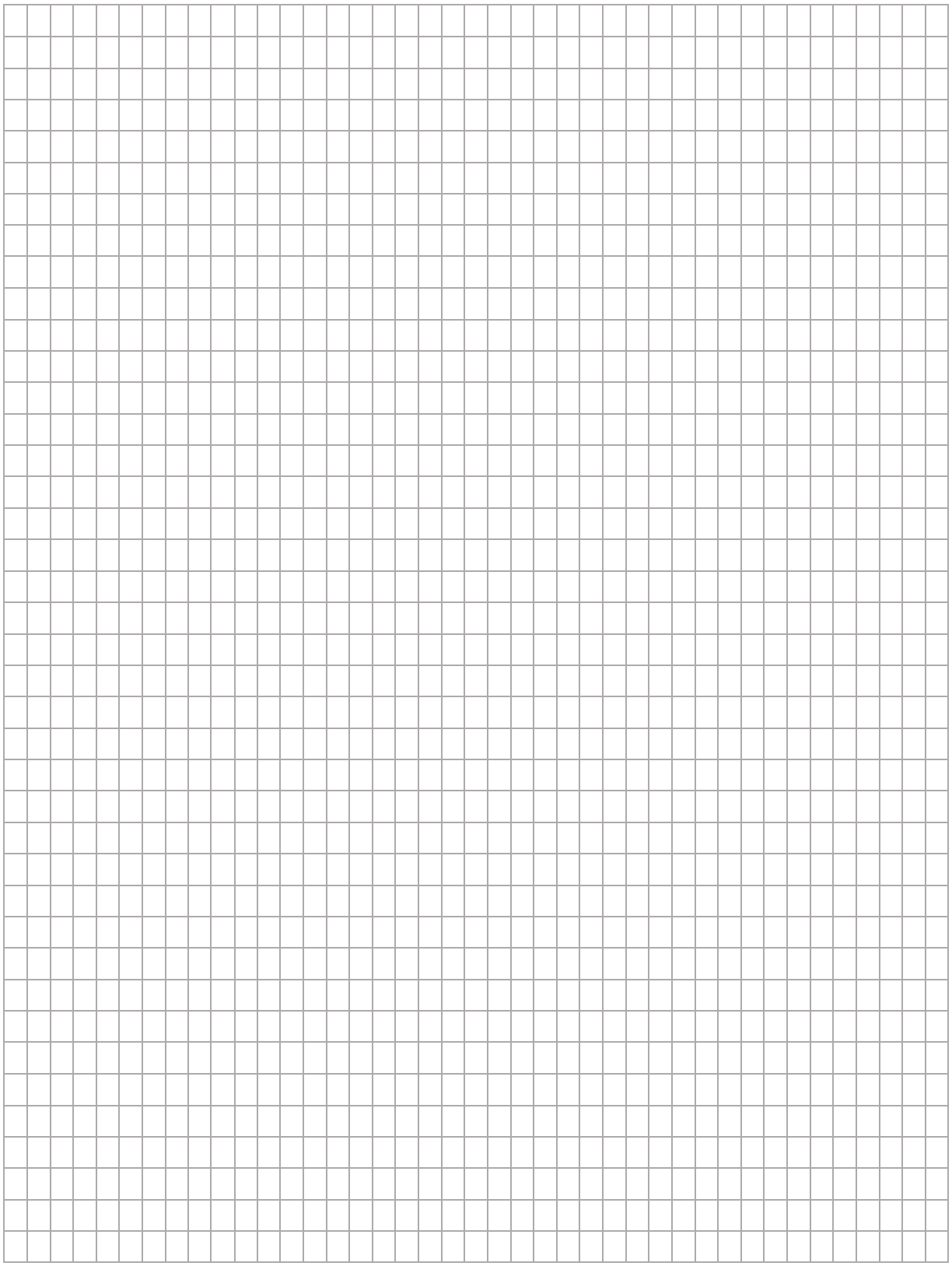
Zadanie 3.

W wyniku spalenia 1,6 g związku chemicznego otrzymano 2,2 g tlenku węgla(IV) oraz 1,8 g pary wodnej. Stwierdzono, że 1 dm^3 par tego związku chemicznego odmierzonego w warunkach normalnych ma masę równą 1,43 g.

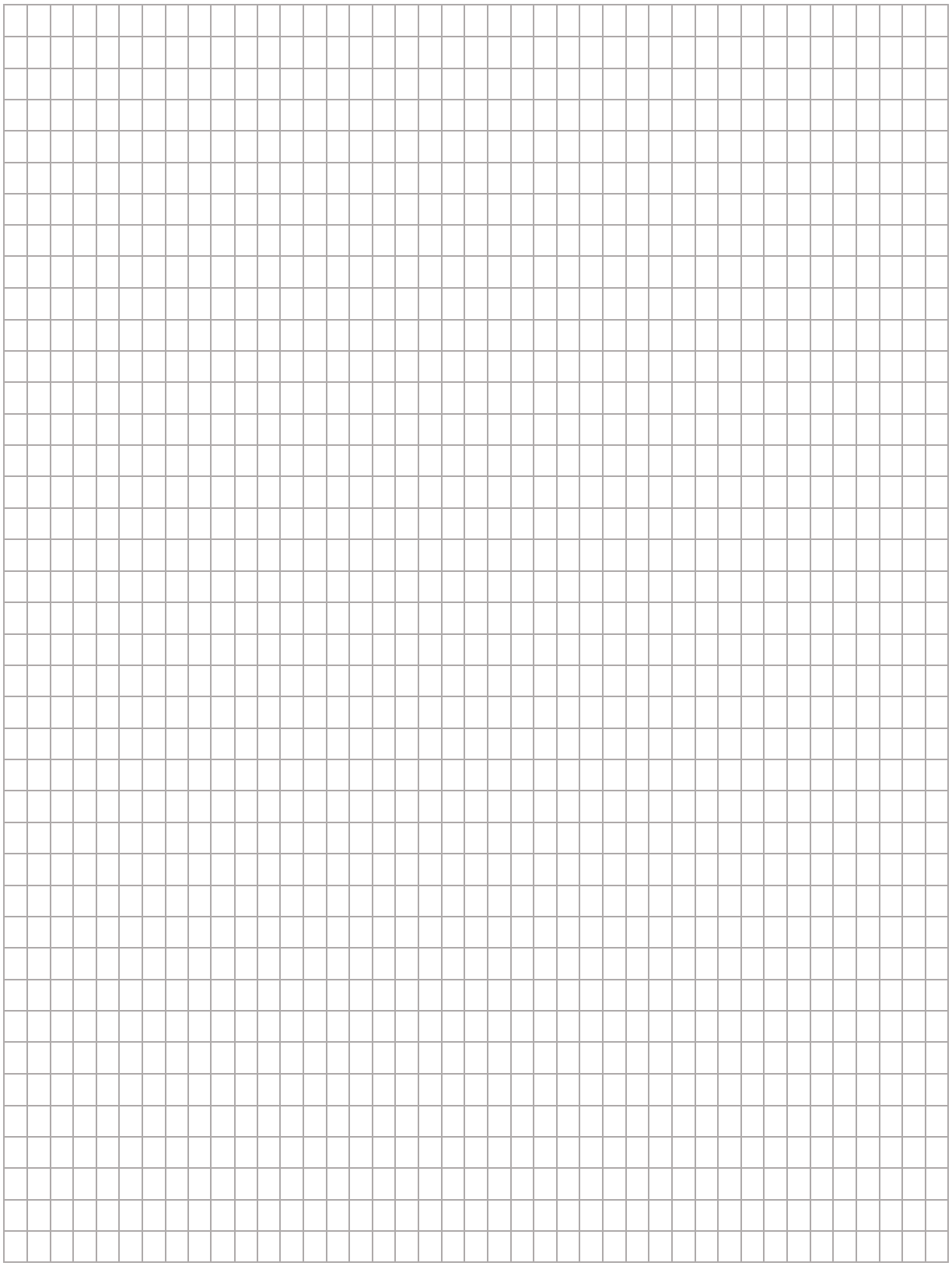
Oblicz wzór sumaryczny tego związku chemicznego.



Zadanie 4.
W reakcji redukcji 27 g tlenku dwuwartościowego metalu otrzymano czysty metal i 7,86 dm^3 tlenku węgla(II) CO odmierzonego w temperaturze 291 K i pod ciśnieniem 1026 hPa.
Oblicz wzór redukowanego tlenku.



Zadanie 5.
Oblicz wartościowość uranu w soli powstającej podczas reakcji 0,1 g uranu z kwasem chlorowodorowym, jeżeli wydzieliło się 18,8 cm^3 wodoru (odmierzonego w warunkach normalnych).



Zadanie 6.
Oblicz wzory sumaryczne dwóch alkanów sąsiadujących w szeregu homologicznym, których stosunek mas molowych jest równy 0,8372.

