Zadanie 1.

W temperaturze 20°C rozpuszczalność uwodnionego węglanu sodu $Na_2CO_3 \cdot 10\ H_2O$ wynosi 21,5 g.

Oblicz, jaki procent masy roztworu nasyconego w temperaturze 20°C stanowi masa soli bezwodnej Na_2CO_3.

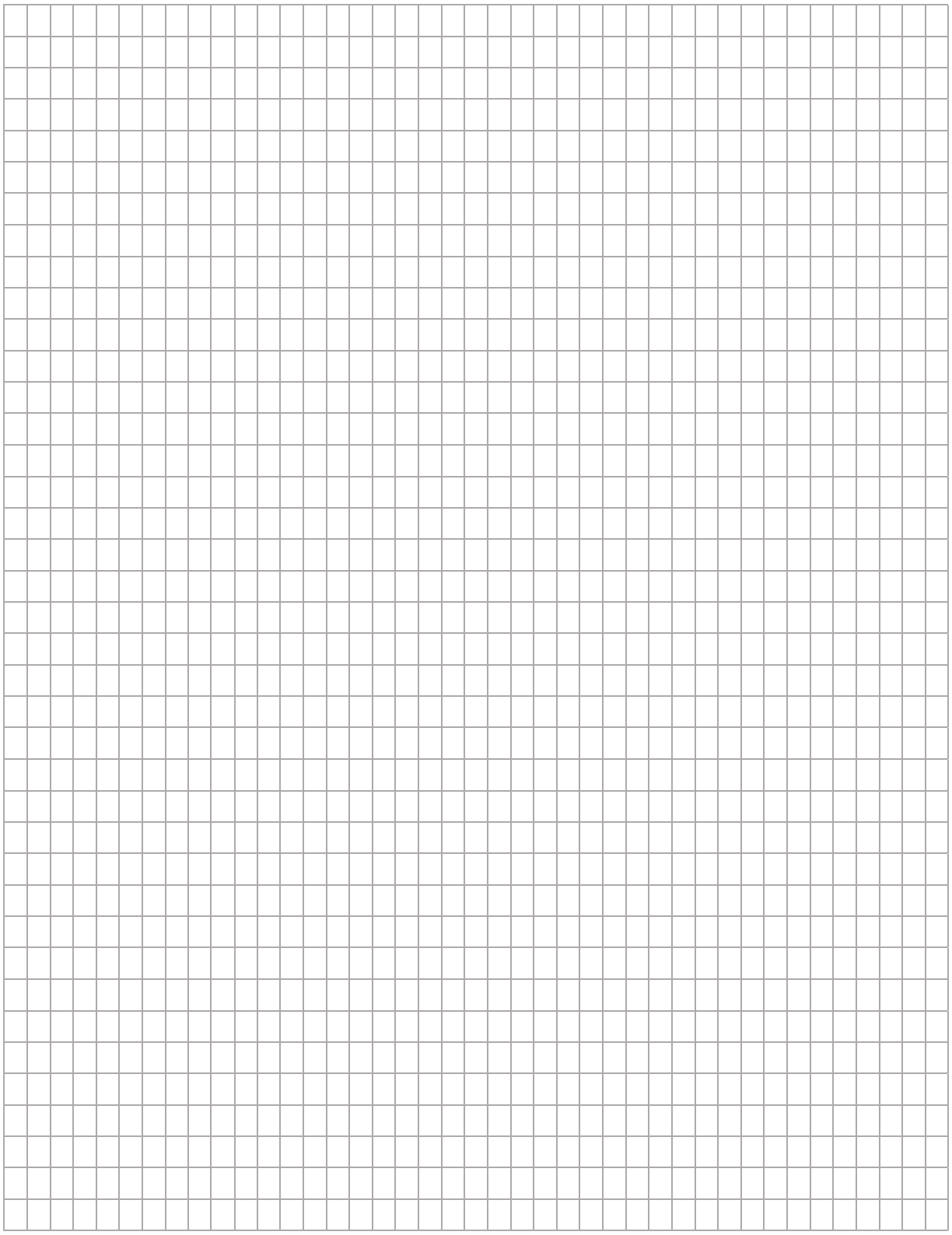
Zadanie 2.

Oblicz masę wody, w jakiej należy rozpuścić 30 g sześciowodnego azotanu(V) miedzi(II) $Cu(NO_3)_2 \cdot 6\ H_2O$, aby otrzymać roztwór soli o stężeniu 15% masowych.



Zadanie 3.

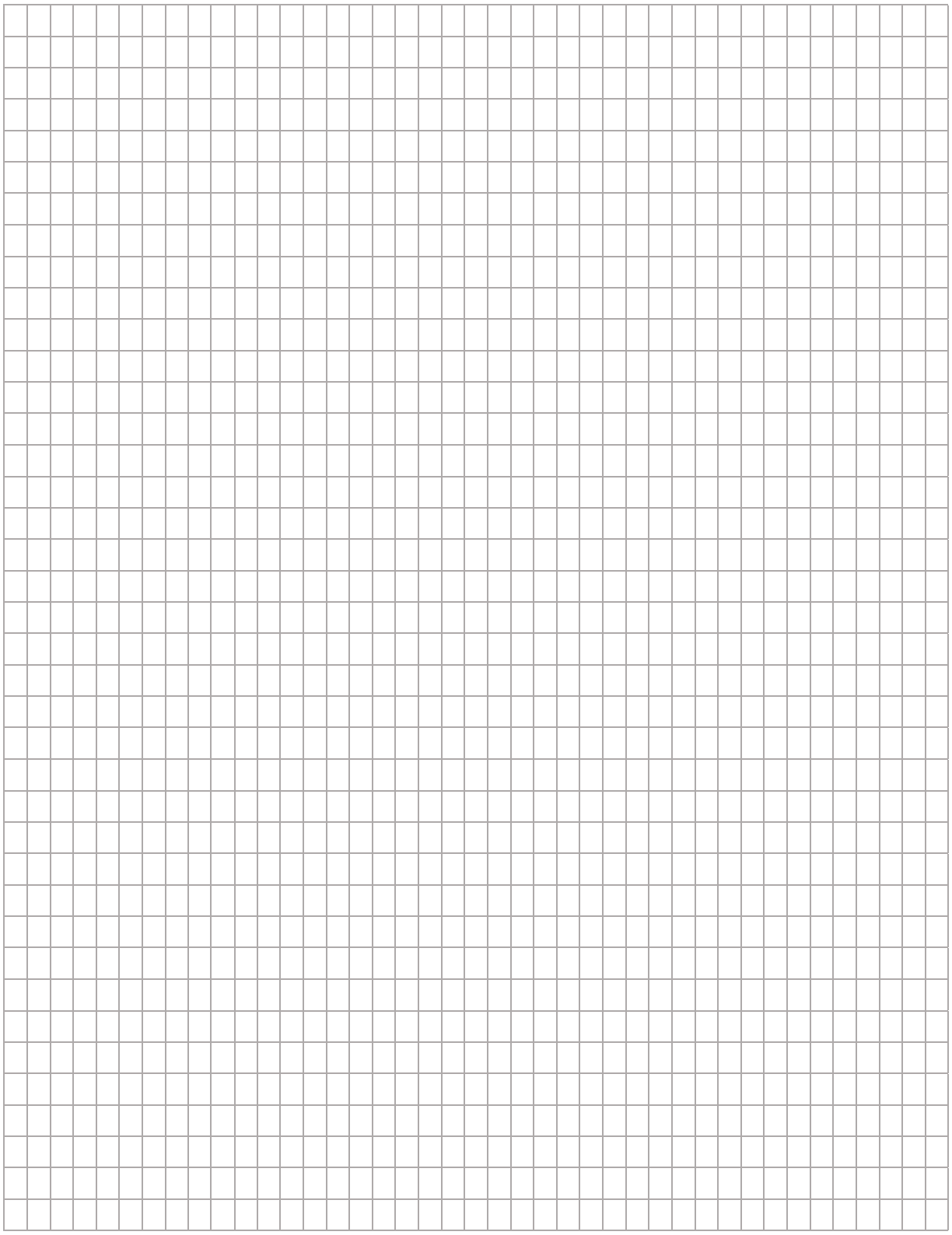
Oblicz, ile gramów nasyconego w temp. 20°C wodnego roztworu krzemianu sodu—woda (1/9) $Na_2SiO_3 \cdot 9\ H_2O$ należy dodać do 80 g 10-procentowego roztworu tej soli, aby otrzymać roztwór 25-procentowy. Rozpuszczalność hydratu w wodzie w temperaturze 20°C wynosi 582 g.



Zadanie 4.

Kwas szczawiowy o wzorze $H_2C_2O_4$ jest kwasem, którego rozpuszczalność w wodzie w temperaturze 20°C jest równa 9,5 g.

Oblicz rozpuszczalność dwuwodnego hydratu kwasu szczawiowego $H_2C_2O_4 \cdot 2\ H_2O$ w wodzie w temperaturze 20°C.



Zadanie 5.

Stężenie nasyconego wodnego roztworu siarczanu(VI) manganu(II) o wzorze $MnSO_4$ w temperaturze 20°C wynosi 30%.

Oblicz rozpuszczalność w wodzie w temp. 20°C siedmiowodnego siarczanu(VI) manganu(II) o wzorze $MnSO_4 \cdot 7\ H_2O$.

