Stężenia i mieszaniny

Równania opisujące łączenie i rozcieńczanie roztworów.

Dział: **Procenty** Liczba zadań: **19** Wygenerowano: **14 września 2026** allmath.pl

PRZYPOMNIENIE

Stężenie procentowe: $c_p = \frac{m_s}{m_r} \cdot 100\%$ (masa substancji do masy roztworu). Mieszając roztwory, masy substancji się sumują: $c_1 m_1 + c_2 m_2 = c \cdot (m_1 + m_2)$. Dolewając wodę, masa substancji nie zmienia się.

1 Oblicz stężenie

a) 15 g soli w 275 g wody

b) 40 g soli w 100 g wody

c) 35 g soli w 275 g wody

d) 15 g soli w 175 g wody

e) 60 g soli w 125 g wody

f) 30 g soli w 75 g wody

g) 35 g soli w 75 g wody

h) 35 g soli w 175 g wody

i) 60 g soli w 275 g wody

2 Oblicz masę substancji

a) 700 g roztworu 5%

b) 700 g roztworu 40%

c) 400 g roztworu 5%

d) 1000 g roztworu 10%

e) 700 g roztworu 20%

f) 600 g roztworu 5%

3 Mieszaniny i rozcieńczanie

a) Zmieszano 100 g roztworu 10% z 200 g roztworu 40%. Jakie jest stężenie mieszaniny?

b) Do 300 g roztworu 30% dolano 100 g wody. Jakie jest nowe stężenie?

c) Ile gramów soli trzeba dosypać do 500 g roztworu 20%, aby otrzymać roztwór 40%?

d) Ile wody należy odparować z 500 g roztworu 8%, aby otrzymać roztwór 20%?

Odpowiedzi — Stężenia i mieszaniny

Zadanie 1. Oblicz stężenie

a) 5,2%
b) 28,6%
c) 11,3%
d) 7,9%
e) 32,4%
f) 28,6%
g) 31,8%
h) 16,7%
i) 17,9%

Zadanie 2. Oblicz masę substancji

a) 35 g
b) 280 g
c) 20 g
d) 100 g
e) 140 g
f) 30 g

Zadanie 3. Mieszaniny i rozcieńczanie

a) 30%
b) 22,5%
c) 166,7 g
d) 300 g