



Rozpuszczalność z tabeli i gęstość

dane ćwiczeniowe · masa substancji · stężenie roztworu

opracowanie: Mateusz Będkowski · niekazmuliczyc.pl

Punkty / 8

Ocena

Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____

Karta A

3 zadania · 8 punktów · 20 minut · Czytaj tabelę uważnie; zapisuj obliczenia z jednostkami.

Zadanie 1. (0–2)

OTWARTE

Odczytaj z tabeli obie wartości. W której temperaturze można rozpuścić więcej substancji w 100 g wody?
O ile gramów więcej?

Tabela danych ćwiczeniowych:

Temperatura	Rozpuszczalność NaCl
20 °C	36 g / 100 g wody
40 °C	38 g / 100 g wody

ROZWIĄZANIE

1. 0 1 2

Zadanie 2. (0–2)

OTWARTE

Ile gramów NaCl można maksymalnie rozpuścić w 250 g wody w 20 °C? Pokaż obliczenie.

ROZWIĄZANIE

2. 0 1 2

Zadanie 3. (0–4)

OTWARTE

Roztwór ma objętość 200 cm³ i gęstość 1,08 g/cm³. Stężenie masowe wynosi 10%. Oblicz masę całego roztworu oraz masę substancji rozpuszczonej.

ROZWIĄZANIE

3. 0 1 2 3 4