KARTKÓWKA · CHEMIA · LICEUM · KLASA 1

Roztwory

zakres podstawowy · mieszaniny · stężenie procentowe i molowe

opracowanie: **Mateusz Będkowski** · niekazmuliczyc.pl

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL	
Punkty	..... / 7
Ocena	.....

Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____ **Grupa A**

3 zadania · 7 punktów · 15 minut · w zadaniach 2–3 zapisz obliczenia z jednostkami.

Zadanie 1. (0–1) ZAMKNIĘTE

Która mieszanina jest homogeniczna (jednorodna)?

A. woda z piaskiem

B. solanka

C. mgła

D. dym

Zadanie 2. (0–3) OTWARTE

W 135 g wody rozpuszczono 15 g chlorku sodu. Oblicz stężenie procentowe roztworu.

ROZWIĄZANIE

2.	0	1	2	3

Zadanie 3. (0–3) OTWARTE

Rozpuszczono 4 g NaOH i otrzymano 250 cm³ roztworu. Oblicz stężenie molowe. Masa molowa NaOH: $40\ \frac{\mathrm{g}}{\mathrm{mol}}$.

ROZWIĄZANIE

3.	0	1	2	3

DARMOWA GRUPA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorska kartkówka z chemii dla liceum i technikum (zakres podstawowy, dział „Roztwory"). Nie jest materiałem wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/