KARTKÓWKA · CHEMIA · LICEUM · KLASA 1

Stechiometria

zakres podstawowy · mol · liczba cząsteczek · obliczenia z równań

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

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

Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____ Grupa A

3 zadania · 7 punktów · 15 minut · zapisz obliczenia z jednostkami.

Zadanie 1. (0–1) ZAMKNIĘTE

Jaką objętość zajmuje 1 mol gazu w warunkach normalnych?

A. 22,4 dm³ **B.** 2,24 dm³ **C.** 1 dm³ **D.** 6,02 dm³

Zadanie 2. (0–3) OTWARTE

Oblicz liczbę moli i liczbę cząsteczek w 1,8 g H_2O. Przyjmij stałą Avogadra $6{,}02 \cdot 10^{23}\ \mathrm{mol^{-1}}$.

ROZWIĄZANIE

2.	0	1	2	3

Zadanie 3. (0–3) OTWARTE

Przebiega reakcja $2\,Na + Cl_2 \longrightarrow 2\,NaCl$. Oblicz masę $NaCl$, która powstanie z 4,6 g Na.

ROZWIĄZANIE

3.	0	1	2	3

DARMOWA GRUPA A · NIEKAZMULICZYC.PL

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