KARTA PRACY · CHEMIA · LICEUM · KLASA 1

Stechiometria

zakres podstawowy · masa molowa · objętość gazu z równania · wzór empiryczny

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

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL	
Punkty	..... / 8
Ocena	.....

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

3 zadania · 8 punktów · 20 minut · zapisz obliczenia z jednostkami.

Zadanie 1. (0–2) OTWARTE

Oblicz masy molowe związków.

związek	masa molowa
NaOH	_____ $\frac{\mathrm{g}}{\mathrm{mol}}$
$\mathrm{H_3PO_4}$	_____ $\frac{\mathrm{g}}{\mathrm{mol}}$

1.	0	1	2

Zadanie 2. (0–3) OTWARTE

Przebiega reakcja $2\,\mathrm{Al} + 6\,\mathrm{HCl} \longrightarrow 2\,\mathrm{AlCl_3} + 3\,\mathrm{H_2}$. Oblicz objętość $\mathrm{H_2}$ (warunki normalne), która powstanie z 5,4 g Al.

ROZWIĄZANIE

2.	0	1	2	3

Zadanie 3. (0–3) OTWARTE

Związek zawiera (procent masowy): C — 85,7%, H — 14,3%. Jego masa molowa wynosi 28 $\frac{\mathrm{g}}{\mathrm{mol}}$. Ustal wzór empiryczny i rzeczywisty.

ROZWIĄZANIE

3.	0	1	2	3

DARMOWA KARTA A · NIEKAZMULICZYC.PL

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