



Reakcje chemiczne

rodzaje reakcji · uzgadnianie równań · przemiany

opracowanie: Mateusz Będkowski · niekazmuliczyc.pl

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL

Punkty / 8

Ocena

Imię i nazwisko _____ Klasa _____ Data _____

Karta A

3 zadania · 8 punktów · 20 minut · w zadaniu 2 wpisz najmniejsze całkowite współczynniki.

Zadanie 1. (0-3)

OTWARTE

Przyporządkuj rodzaj każdej reakcji: synteza, analiza albo wymiana.

równanie reakcji	rodzaj
$2\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{MgO}$	_____
$\text{CaCO}_3 \longrightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	_____
$\text{Zn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	_____

1. 0 1 2 3

Zadanie 2. (0-3)

OTWARTE

Uzgodnij poniższe równania reakcji. Wstaw najmniejsze całkowite współczynniki przed wzorami:

- a) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$
b) $\text{Al} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
c) $\text{Na} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{NaCl}$

ROZWIĄZANIE

2. 0 1 2 3

Zadanie 3. (0-2)

OTWARTE

Porównaj przemiany: (1) magnez spala się w tlenie, tworząc biały tlenek magnezu; (2) lód topnieje w szklance. Wskaż reakcję chemiczną i uzasadnij, po czym to poznajesz.

ROZWIĄZANIE

3. 0 1 2