KARTA PRACY · CHEMIA · KLASA 7

Powietrze, tlen i wodór

zastosowania tlenków · prawda czy fałsz · równania reakcji · objętość gazu w pokoju

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

WYPEŁNIA NAUCZYCIEL	
Punkty	..... / 10
Ocena	.....

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

4 zadania · 10 punktów · 20 minut · równania reakcji zapisz wzorami i uzgodnij.

Zadanie 1. (0–3) OTWARTE

Przyporządkuj tlenkom ich zastosowanie: wpisz literę z listy.

a) wapno palone — zaprawy budowlane

b) główny składnik piasku, produkcja szkła

c) gaśnice i napoje gazowane

d) składnik rdzy, czerwony pigment

e) korund — materiał ścierny

f) konserwowanie suszonych owoców

tlenek	litera
CaO	_____
SiO_2	_____
Fe_2O_3	_____

1.	0	1	2	3

Zadanie 2. (0–3) OTWARTE

Oceń zdania. Wpisz P — prawda albo F — fałsz.

a) Ozon w stratosferze chroni Ziemię przed nadmiarem promieniowania UV. _____

b) Żelazo rdzewieje szybciej w suchym powietrzu niż w wilgotnym. _____

c) Tlenek węgla(IV) podtrzymuje palenie. _____

2.	0	1	2	3

Zadanie 3. (0–2) OTWARTE

Napisz równania reakcji: a) spalania węgla (otrzymywanie tlenku węgla(IV)); b) reakcji cynku z kwasem solnym (otrzymywanie wodoru).

ROZWIĄZANIE

3.	0	1	2

DARMOWA KARTA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorskie ćwiczenia z chemii dla klasy 7 (dział „Tlen, wodór i ich związki chemiczne. Powietrze"). Nie są materiałem żadnego wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/

Zadanie 4. (0–2) OTWARTE

Pokój ma wymiary 5 m × 4 m × 2,5 m. Oblicz objętość gazu: tlen, w tym pokoju. Przyjmij, że tlen stanowi 21% objętości powietrza.

ROZWIĄZANIE

4.	0	1	2

DARMOWA KARTA A · NIEKAZMULICZYC.PL

Autorskie ćwiczenia z chemii dla klasy 7 (dział „Tlen, wodór i ich związki chemiczne. Powietrze"). Nie są materiałem żadnego wydawnictwa. · Zasady korzystania: niekazmuliczyc.pl/licencja/