

Temat: Tlenki metali i niemetalu

Droży Uczniowie,

Dziękuję za Waszą pracę i zaangażowanie. Proszę pamiętać o odsyłaniu prac w wyznaczonym terminie, ponieważ biorę to pod uwagę zaliczając zadanie i wystawiając oceny. Proszę o przeczytanie kolejnego tematu z podręcznika, str. 196 - 201. Poniżej przesyłam link do lekcji „Tlen i tlenki” <https://epodreczniki.pl/a/tlen-i-tlenki/DeoaBkF4n> Uzupełnij i przepisuj do zeszytu poniższą notatkę i ćwiczenia, **zrób zdjęcie i prześlij do 22.05 . Powodzenia!**

Notatka

1. Ustal i napisz wzór sumaryczny tlenku na podstawie poniższych opisów.

a)	W temperaturze pokojowej jest gazem o nieprzyjemnym zapachu. Ze względu na swoje właściwości grzybobójcze i bakteriobójcze stosuje się go jako środek dezynfekcyjny.	_____
b)	Biała substancja stała stosowana w budownictwie do przygotowania zapraw murarskich. Jego nazwa techniczna to <i>wapno palone</i> .	_____
c)	Główny składnik piasku, surowiec w produkcji szkła, jest wykorzystywany również w jubilerstwie.	_____

2. Napisz wzory sumaryczne tlenków o podanych nazwach systematycznych.

- a) tlenek glinu _____ c) tlenek miedzi(I) _____
b) tlenek azotu (V) _____ d) tlenek baru _____

3. Uzupełnij równania reakcji otrzymywania tlenków.

- a) $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO}$ d) $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{.....}} \text{SO}_3$
b) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$ e) $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$
c) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$ f) $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$

4. Napisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych oznaczonych cyframi (1–4).

- a) $\text{C} \xrightarrow{1} \text{CO} \xrightarrow{2} \text{CO}_2$ b) $\text{S} \xrightarrow{3} \text{SO}_2 \xrightarrow{4} \text{SO}_3$
1. _____ 3. _____
2. _____ 4. _____