**Temat: Tlenki metali i niemetali** Drodzy Uczniowie,

Dziękuję za Waszą pracę i zaangażowanie. Proszę pamiętajcie 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 przepisz 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 *wapno palone*. | \_\_\_\_\_\_\_ |
| 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) \_\_\_Cu + \_\_\_ → \_\_\_CuO d) \_\_\_SO2 + \_\_\_O2 \_\_\_\_\_
b) \_\_\_+ \_\_\_O2 → \_\_\_Fe2O3 e) \_\_\_NO + \_\_\_ → \_\_\_\_\_ NO2
c) \_\_\_Ca +\_\_\_O2 → \_\_\_\_\_ f) \_\_\_Na + \_\_\_O2 → \_\_\_\_\_

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

4

3

 2

1

|  |  |
| --- | --- |
| a) C → CO → CO21.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_2.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | b) S → SO2 → SO3 3.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_4. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |