

# Tlenki metali i niemetalu

1. Uzupełnij tabelę.

Nazwa systematyczna	Tlenek żelaza(III)	Tlenek chromu(III)
Wzór sumaryczny		
Wartościowość metalu w tlenku		
Wzór elektronowy kreskowy		

2. 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.	_____

3. Napisz wzory sumaryczne i strukturalne tlenków o podanych nazwach systematycznych.

a) tlenek glinu \_\_\_\_\_

c) tlenek miedzi(I) \_\_\_\_\_

b) tlenek fosforu(V) \_\_\_\_\_

d) tlenek baru \_\_\_\_\_

4. Przyporządkuj każdej nazwie związku chemicznego odpowiedni wzór sumaryczny i strukturalny.

1. tlenek azotu (I)

a) SiO<sub>2</sub>

2. chlorek chromu (III)

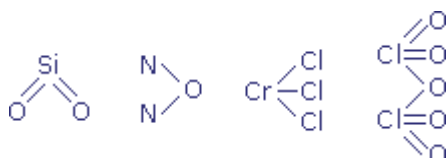
b) Cl<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

3. tlenek krzemu (IV)

c) N<sub>2</sub>O

4. tlenek chloru (V)

d) CrCl<sub>3</sub>



5. Co oznaczają wzory i symbole chemiczne:  $2\overset{\text{II}}{\text{Fe}}\overset{\text{II}}{\text{O}}$ ,  $3\text{H}_2$ ,  $\text{O}$ ,  $4\text{O}$ ,  $4\text{O}_2$ ,  $\text{N}_2$ ,  $\overset{\text{III}}{\text{Al}}\overset{\text{I}}{\text{Cl}}_3$

