

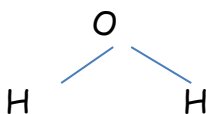
## CO TO SĄ TLENKI METALI I NIEMETALI CZ.II

 1. Narysuj wzory strukturalne (kreskowe) następujących tlenków:

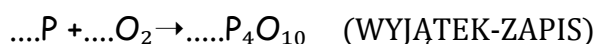
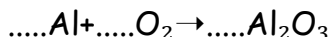
$Cl_2O$  tlenek chloru(I)

$H_2O$  tlenek wodoru

$SO_2$  tlenek siarki(IV)




 2. Otrzymywanie tlenków./ Uzgodnij przebieg reakcji chemicznych:



☛ Przypomnij sobie dośw. ze spalaniem wstążki magnezowej. Ten biały proszek to właśnie tlenek magnezu.

☛ Możemy otrzymać tlenki poprzez rozkład cząsteczek soli pod wpływem temperatury np.  $CaCO_3 \xrightarrow{\quad} CaO + CO_2$

 3. Zapisz równania poniższych reakcji używając symboli chemicznych. Uzgodnij współczynniki stechiometryczne.

siarka + tlen  $\rightarrow$  tlenek siarki(IV) .....

węgiel + tlen  $\rightarrow$  tlenek węgla(IV) .....

wodór + tlen  $\rightarrow$  tlenek wodoru .....

 4. Wypisz zastosowanie podanych tlenków:

nazwa	zastosowanie	nazwa	zastosowanie
tlenek krzemu(IV)		Tlenek wapnia	
tlenek cynku		Tlenek magnezu	
Tlenek siarki(IV)		Tlenek żelaza(III)	
Tlenek glinu			

**\*Zadanie dodatkowe (dla chętnych)**

Przygotuj na kartce A4 wizytówkę dowolnego tlenku. Karta powinna zawierać następujące informacje: nazwa, wzór sumaryczny, wygląd (stan skupienia), dane fizykochemiczne (czyli właściwości fizyczne i chemiczne) oraz zastosowanie. Można używać piktogramów, wykonać rysunki. **Warto poszukać w Internecie pod hasłem - karty charakterystyki..... (tutaj wpisać nazwę tlenku)**