

Temat: Tlenki metali i niemetali.

Tlenki to związki chemiczne tlenu z metalami lub niemetalami.

My już trochę mówiliśmy na ten temat, kiedy uczyliśmy się o wartościowości pierwiastków w związkach chemicznych.

Najbardziej rozpowszechnionymi w przyrodzie tlenkami są:

- tlenek wodoru, czyli woda H_2O
- tlenek węgla (IV) CO_2
- tlenek krzemu (IV), czyli piasek SiO_2

Często również spotkasz się z tlenkiem żelaza, który jest głównym składnikiem rdzy: Fe_2O_3 .

Podział tlenków

Tlenki			
Metali		Niemetali	
K_2O	potasu	CO	węgla(II)
CaO	wapnia	CO_2	węgla(IV)
MgO	magnezu	SO_2	siarki(IV)
FeO	żelaza(II)	SO_3	siarki(VI)
Fe_2O_3	żelaza(III)	SiO_2	krzemu(IV)
Al_2O_3	glinu	P_2O_3 (P_4O_6)	fosforu(III)
SnO_2	cynny(II)	P_2O_5 (P_4O_{10})	fosforu(V)
ZnO	cynku(II)	H_2O	wodoru (woda)

Zapisać w zeszytach ogólny wzór tlenków, który znajduje się w podręczniku na stronie 197.

Obejrzyjcie materiał zamieszczony na stronach:

<https://vod.tvp.pl/video/szkola-z-tvp-klasa-7,chemia-lekcja-1-29042020,47555439> - tutaj znajduje się lekcja video prowadzona przez nauczyciela chemii

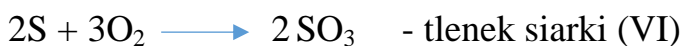
<https://www.youtube.com/watch?v=VzK5uW1zOpQ> – tutaj pani tłumaczy jak zapisywać wzory i nazwy tlenków oraz równania reakcji otrzymywania tlenków.

Notatka do zeszytu:

Podstawową reakcją, w której otrzymujemy tlenki jest reakcja syntezy tlenu z metalem lub niemetalem np.



$4\text{N} + 5\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{N}_2\text{O}_5$ - tlenek azotu (V) w tlenkach, w których metal lub niemetal może mieć różną wartościowość musimy ją zapisać w nawiasie obok nazwy tlenku



Przeczytajcie uważnie temat w podręczniku str. 196 - 201.

W celu utrwalenia wiadomości rozwiążcie zadania z zeszytu ćwiczeń str. 102 i 103.

Rozwiązań nie musicie przysyłać. Sprawdzę je po powrocie do szkoły. Mam nadzieję 😊.

Pozdrawiam.

p. Ewa Gnilka