

VII A

CHEMIA (26 marca 2020 r.)

Temat: Tlen

Notatka do zeszytu przedmiotowego:

1. Informacje o budowie atomu tlenu zawarte w układzie okresowym
2. Tlen O_2 i ozon O_3 – podobieństwa i różnice
3. Obieg tlenu w przyrodzie
4. Sposoby otrzymywania tlenu:
 - a) rozkład wody pod wpływem prądu elektrycznego (elektroliza)
 $2 H_2O \longrightarrow 2 H_2 + O_2$
 - b) destylacja skroplonego powietrza
 - c) termiczny rozkład w reakcji analizy np. tlenku rtęci (II) lub manganianu (VII) potasu
 $2 HgO \longrightarrow 2 Hg + O_2$
5. Właściwości fizyczne tlenu
6. Tlenki – produkty spalania metali i niemetalii:

węgiel + tlen \longrightarrow tlenek węgla (IV)
 $C + O_2 \longrightarrow CO_2$

siarka + tlen \longrightarrow tlenek siarki (IV)
 $S + O_2 \longrightarrow SO_2$

magnez + tlen \longrightarrow tlenek magnezu
 $2 Mg + O_2 \longrightarrow 2 MgO$
7. Zastosowanie tlenu
8. Czynniki wywołujące rdzewienie żelaza i jego stopów
9. Sposoby zabezpieczania żelaza i jego stopów przed korozją

Uwagi: przeczytać tekst z podręcznika od strony 124 do 129 i nauczyć się odpowiadać na pytania według podanych 9 punktów.

Przeczytać tekst i obejrzyć filmy z doświadczeniami zamieszczone pod tym adresem:

<https://epodreczniki.pl/a/tlen-i-tlenki/DkOzJ7E5P>

Rozwiąż zadania w zeszycie przedmiotowym:

1. Napisz równanie reakcji chemicznej, której:
 - a) produktem jest tlenek żelaza (II)
 - b) produktami są tlen i wodór
 - c) substratami są bar i tlen

Podaj typ każdej z reakcji (syntezy, analizy, wymiany).

2. Zadanie 5 ze strony 129 w podręczniku