

Moi Drodzy!

Zapowiadam na wtorek 12.05.20 sprawdzian wiadomości z działu „Woda i roztwory wodne”

Szczegóły dotyczące formy i jego przebiegu zostaną umieszczone wraz z materiałami do następnej lekcji.

5.05.20 wtorek

Temat: Tlenki metali i tlenki niemetali.

Moi Drodzy!

Rozpoczynamy nowy rozdział w nauczaniu chemii – będziemy poznawać kolejne grupy związków chemicznych: tlenki, wodorotlenki, kwasy i sole.

1. Tlenki to związki chemiczne tlenu z innymi pierwiastkami.

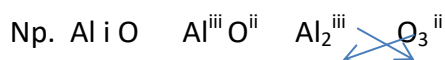
2. Podział tlenków:

tlenki niemetali: H_2O , CO_2 , N_2O_5

tlenki metali: MgO , Fe_2O_3 , CuO

3. Wzory i nazewnictwo tlenków.

a) Aby poprawnie ustalić wzór tlenku, należy pamiętać, że symbol tlenu piszemy na drugim miejscu, a na pierwszym symbol metalu lub niemetalu. Następnie ustalić wartościowość pierwiastków - Al(III) i O(II), zastosować regułę krzyżową



b) Aby poprawnie nazwać wzór tlenku należy do wyrazu „tlenek” dodać nazwę metalu lub niemetalu wraz z jego wartościowością np. Fe_2O_3 tlenek żelaza (III)

Uwaga! Jeśli pierwiastek pochodzi z 1 lub 2 grupy układu okresowego wówczas nie podaje się jego wartościowości np. CaO – tlenek wapnia

4. Charakterystyka popularnych tlenków.

a) tlenek wodoru – H_2O najpopularniejszy tlenek występujący w 3 stanach skupienia (gaz, ciecz, ciało stałe), pełniący bardzo ważną rolę w przyrodzie i życiu roślin, zwierząt i człowieka (proces fotosyntezy

b) tlenek węgla (IV) – CO_2 zmienny składnik powietrza powstający w procesie m.in. spalania paliw, substrat w procesie fotosyntezy

c) tlenek węgla(II) – **CO potocznie zwany czadem, jest trujący gaz**, powstaje w procesie spalania paliw przy ograniczonym dostępie tlenu

d) tlenek krzemu – SiO_2 popularne nazwy tego tlenku to: krzemionka, kwarc czyli piasek

e) tlenek żelaza (III) – Fe_2O_3 główny składnik rdzy

Zadanie

- Przepisz temat i treść notatki do zeszytu
- Zapoznaj się z tematem lekcji zamieszczonym w podręczniku na str.196-201
- Napisz- na podstawie przeczytanego tekstu- krótką notatkę o zastosowaniu wymienionych w tekście na str.198-199 tlenkach.
- Rozwiąż zad. 2i 3 str. 201 z podręcznika w zeszycie.
/ tym razem nie wysyłać zadania do sprawdzenia/