Dzień dobry,

**W tym tygodniu zaczynamy ostatni dział w tym roku szkolnym.**

**Temat: Tlenki metali i tlenki niemetali.**

Dziś z tematem zapoznajcie się korzystając z linku:

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

Poniżej krótkie streszczenie oraz film przedstawiający pisanie reakcji otrzymywania tlenków:

<https://www.pierwiastekzdwoch.pl/product,848,2919,otrzymywanie_tlenkow_metali_i_niemetali.html>

**…………………………………………………………………………**

**NOTATKA do zeszytu:**

1. Tlenki to związki tlenu z innym pierwiastkiem.
2. Podział tlenków:
3. Tlenki metali –to najczęściej ciała stałe o budowie jonowej
4. Tlenki niemetali –mają różne stany skupienia
5. Otrzymywanie tlenków:
6. Łączenie się pierwiastka z tlenem (synteza)

4K + O2 → 2K2O

1. Rozkład (analiza)niektórych związków chemicznych

CaCO3 → CaO + CO2

1. Utlenianie tlenków o niższej wartościowości do wyższej

4FeO + O2→ 2Fe2O3

1. Redukcja tlenków o wyższej wartościowości do niższej (reduktorem mogą być: C, CO, H2 oraz niektóre metale np. Mg, Al.)

4CuO + C → 2Cu2O + CO2

Reduktor to substancja, która zabiera tlen od utleniacza i sama się utlenia

**……………………………………………………………………**

**Jako pracę domową zróbcie w zeszycie zadania 1, 2 i 3 ze strony 201 w podręczniku.**

Przy ustalaniu wzorów tlenków może przyda Wam się rymowanka:

*Najpierw drogi sokole, wpisz dobrze symbole,*

*po drugie spokojnie bez złości, u góry wpisz wartościowości,*

*po trzecie rusz głową- zastosuj regułę krzyżową,*

*po czwarte dla własnej pewności sprawdź czy się coś nie uprości.*

*Mój drogi jesteś wspaniały, ten związek jest doskonały!*

Dla chętnych podaję poniżej trzy zadania. Spróbujcie je zrobić i odesłać mi rozwiązania.

W poniedziałek widzimy się na lekcji, link otrzymacie w piątek za pomocą dziennika elektronicznego.

Pozdrawiam,

Beata Kiluk

1. Zmieszano 20g 5% roztworu z 40g 20% roztworu tej soli. Oblicz stężenie procentowe tak otrzymanego roztworu.
2. Zawartość chlorku magnezu w pewnej wodzie morskiej wynosi 12%. Ile kilogramów chlorku magnezu otrzymamy po odparowaniu do sucha 300 kg wody morskiej?
3. Przygotowano 520g nasyconego roztworu jodku potasu w temperaturze 400°C.
4. Ile gramów jodku potasu znajduje się w tym roztworze, jeżeli rozpuszczalność KI w temp. 400C wynosi 160g?
5. Oblicz stężenie procentowe tego roztworu. Wynik zaokrąglij do jednego miejsca po przecinku.