

Temat: Podstawowe metody otrzymywania soli.

Uwaga: Bardzo proszę, aby treść lekcji (z wyjątkiem tekstu zielonego) była w zeszycie, oczywiście uzupełniona. Jest to warunek zrozumienia tych treści, a właściwie przypomnienia i utrwalenia bo to było w SP.

Wskazówki znajdziesz w podręczniku(101,102, 103)- kolejność w lekcji jest inna.
Znajomość sześciu powyższych metod jest konieczna na ocenę dostateczną(będzie ich 10).

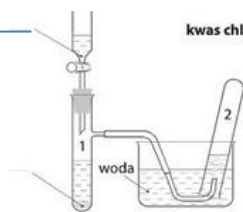
I. Reakcje otrzymywania soli przebiegające z udziałem kwasów.

(schematu do metody 1 nie musicie przerysowywać do zeszytu)

1. **metal aktywny + kwas** \longrightarrow + \uparrow

HCl

Zn



kw. chlorowodorowy \triangleleft \triangleleft ! Obserwacje w probówce 1 i 2:

.....

Wniosek:

.....

Równanie reakcji: $\text{Zn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

/reakcja dotyczy tylko metali, które są w szeregu aktywności przed wodorem str. 174 podr./

2. **tlenek metalu + kwas** \longrightarrow +

CaO



Obserwacje : biały osad tlenku wapnia roztwarza się, czerwone zabarwienie wskaźnika zmienia się w żółte.

Wniosek :

r.HCl

+ oranż metylowy

Równanie reakcji :

3. **wodorotlenek metalu + kwas** \longrightarrow +

H₂SO₄

r. NaOH

+ fenolftaleina

Obserwacje:

.....

Wniosek :

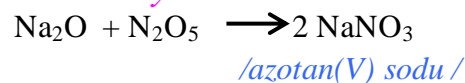
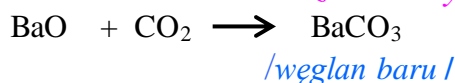
Równanie reakcji :

zapis jonowy pełny :

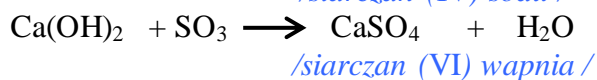
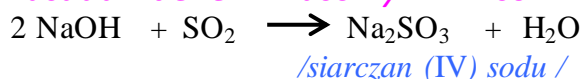
zapis jonowy skrócony :

II. Jak jeszcze inaczej można otrzymać sól?

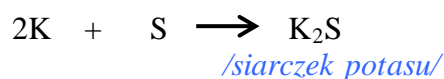
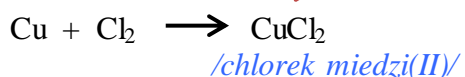
4. *tlenek metalu /tlenek zasadowy/ + tlenek kwasowy* → *sól kwasu tlenowego*



5. *zasada + tlenek kwasowy* → *sól kwasu tlenowego + woda*



6. *metal + niemetal* → *sól beztlenowa*



Zachęcam do obejrzenia filmów z zakresu SP na stronie:

docwiczenia.pl , kod: C8KVPD; C8LFWN ; C83E5U

Zadanie: podręcznik str. 112 zad. 1a-c, i 2a-d, 3 a dla chętnych, którzy mają aspiracje do oceny bdb zad.4a podanymi w lekcji metodami od 1-5.

Zadania domowe proszę przestać (do wtorku włącznie) na adres e-mail w formie zdjęcia rozwiązanego zadania w zeszycie lub pliku w formacie word – wtedy poprawię i odeślę.

Adres e-mail: zso1chemia.wblasiak@gmail.com

Aby utworzyć wirtualną klasę będą potrzebne Wasze adresy email.

Wacława Błasiak