

Temat: Reakcje tlenków metali z kwasami.

Wiemy już, że metale aktywne reagują z kwasami.

Czy w takim razie: tlenki metali też reagują z kwasami? Sprawdźmy!

/ Proszę najpierw zapoznać się z treścią lekcji/

1. Doświadczenie

Reakcja tlenku magnezu i tlenku miedzi (II) z kwasem chlorowodorowym.

Obejrzyj film: docwiczenia.pl/kod/C8LFWN

Uwaga! Na filmie zaprezentowano tylko reakcję tlenku magnezu z kwasem solnym. Proszę przeczytać opis doświadczenia drugiego tj. reakcję tlenku magnezu (II) z kwasem solnym w podręczniku str. 77.

2. Schemat reakcji tlenków metali z kwasami:

tlenek metalu + kwas = sól + woda

3. Tlenki – to związki chemiczne tlenu z innymi pierwiastkami. Ze względu na charakter chemiczny dzielimy je na:

a) tlenki kwasowe – CO_2 , SO_2 , N_2O_5

Tlenki te w reakcji z wodą tworzą kwasy

.....

b) tlenki zasadowe – Na_2O , MgO , CaO

Tlenki zasadowe z wodą tworzą zasady. (są to tlenki metali I i II grupy układu okresowego). Tlenki zasadowe z kwasami tworzą sole.

Zadanie

1. Zanotuj temat lekcji w zeszytcie.

2. Opisz w zeszytcie doświadczenie pt: „Reakcja tlenku magnezu i tlenku rtęci (II) z kwasem solnym” zgodnie ze schematem; rysunek, obserwacja, wniosek z doświadczenia.

3. Przepisz z notatki nauczyciela punkty: 2 i 3 do zeszytu.

4. Rozwiąż w zeszytcie zad. 2 str.78 podręcznik - /nie wysyłasz zadania nauczycielowi/