

Temat: Reakcje tlenków metali z kwasami

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

Link do filmu <https://docwiczenia.pl/kod/C8LFWN>

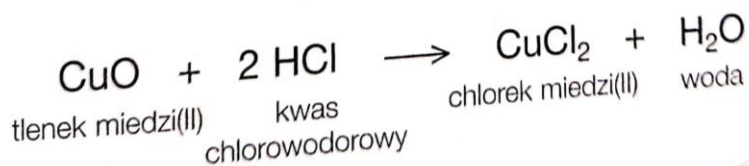
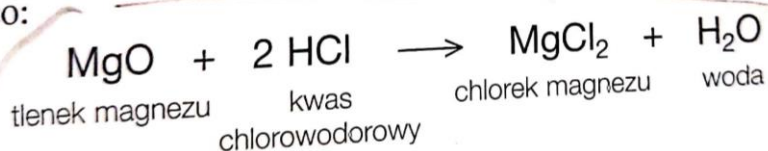
Obserwacje:

Wnioski:

Zaobserwowano, że w probówce 1. po dodaniu białego tlenku magnezu do kwasu chlorowodorowego powstaje bezbarwny roztwór (fot. 45.a). W probówce 2. po dodaniu czarnego tlenku miedzi(II) do kwasu chlorowodorowego – roztwór o barwie niebieskiej (fot. 45.b).

Na podstawie obserwacji można sformułować **wniosek**, że tlenki metali reagują z kwasami.

Przebieg tych reakcji chemicznych można przedstawić następująco:



2. Ogólny zapis przebiegu reakcji tlenku metalu z kwasami (zdjęcie poniżej)
3. Co to są tlenki zasadowe? (zdjęcie poniżej)

Jak ogólnie zapisać przebieg reakcji tlenku metalu z kwasem?



Reakcja tlenku metalu z kwasem jest jednym ze sposobów otrzymywania soli.

Co to są tlenki zasadowe?

Tlenki metali, które reagują z kwasami, tworząc sole, to tlenki zasadowe. Są to tlenki metali 1. i 2. grupy układu okresowego (bez BeO) oraz np. MnO, Ni₂O₃, Ag₂O. Większość tlenków zasadowych reaguje z wodą tworząc zasady.

Zdjęcie notatki z lekcji proszę przysłać elem105@wp.pl