

Temat: Reakcje metali z kwasami.

Sole zawierają w swoim składzie kationy metali. W takim razie sprawdźmy, czy w reakcji metalu z kwasem – rzeczywiście otrzymuje się sole?

### 1. Doświadczenie

Reakcja magnezu z kwasem solnym i kwasem siarkowym (VI).

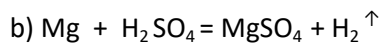
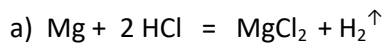
Obejrzyj film: [/docwiczenia.pl/kod/C8KVPD](http://docwiczenia.pl/kod/C8KVPD)

#### **Zadanie : narysuj schemat doświadczenia**

Obserwacja: W obu probówkach zachodzą gwałtowne reakcje, wydzielają się pęcherzyki gazu. Po zbliżeniu płonącego łuczywka do obu probówek słychać charakterystyczny trzask. Probówki są gorące.

Wniosek: w reakcji magnezu z kwasem otrzymujemy sól i wodór. Jest to reakcja egzotermiczna (podczas reakcji wydziela się ciepło).

Zapis cząsteczkowy równań reakcji:



2. Ogólny zapis przebiegu reakcji otrzymywania soli w reakcji metalu z kwasem:

metal + kwas = sól + wodór

Strzałka skierowana do góry oznacza ulatniający się wodór .

3. Czy każdy metal reaguje z kwasem?

Doświadczenie

Reakcja miedzi z kwasem chlorowodorowym

#### **Zadanie**

Przeczytaj opis doświadczenia(13) w podręczniku str. 74. Zrób notatkę w zeszyte – pamiętaj każde doświadczenie to: opis – co robimy (schemat), obserwacja i wniosek.

#### **Zadanie 3**

Rozwiąż w zeszyte zad. 1 str. 76 /nie przesyłasz rozwiązania nauczycielowi/