

Temat: Reakcje metali z kwasami.

Nie każdy metal reaguje z kwasami. Metale bardziej aktywne od wodoru reagują z kwasami, sprawdzamy to w szeregu aktywności metali (str. 75 podręcznik)

Proszę obejrzeć film z doświadczeniem na stronie YouTube

[Reakcje metali z kwasem solnym](#)

[Portal Popularnonaukowy Biomist](#) czas 10:46

Po obejrzeniu filmu, proszę ze zdjęcia przepisać do zeszytu zaznaczone punkty 1 i 2. (jest to w podręczniku str.74)

Przebieg reakcji chemicznych, zachodzących w doświadczeniu 12., s. 73, można przedstawić następującymi równaniami:

$$\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$$


magnez kwas chlorowodorowy chlorek magnezu wodór

2.

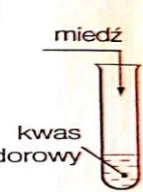
$$\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$$

magnez kwas siarkowy(VI) siarczan(VI) magnezu wodór

Czy każdy metal reaguje z kwasem?

Doświadczenie 13  HCl

Schemat



Przebieg doświadczenia:

W probówce z kwasem chlorowodorowym włożono kawałek miedzi.

Obserwacje i sformułuj wniosek.

Nie zaobserwowano żadnych objawów reakcji chemicznej. Na podstawie obserwacji można sformułować **wniosek**, że **miedź**, w przeciwieństwie do magnezu (doświadczenie 12., s. 73), **nie reaguje** z kwasem chlorowodorowym, nie wypiera z niego wodoru. **Miedź należy do metali nieaktywnych chemicznie.**

1. **Jak ogólnie zapisać przebieg reakcji otrzymywania soli z metalu i kwasu?**

metal + kwas → sól + wodór↑
(bardziej aktywny od wodoru)

Reakcja kwasu z metalem bardziej aktywnym od wodoru (patrz szereg aktywności metali s. 75) jest jednym ze sposobów otrzymywania soli.

Dla dociekliwych

Notatka z lekcji ma zawierać: temat, to co pod tematem zaznaczone **tłustym drukiem** i punkty 1 i 2 ze zdjęcia. Zdjęcie wykonanej pracy proszę przysłać elem105@wp.pl