Chemia kl. 8b 2.11.2020

Temat: Reakcje metali z kwasami.

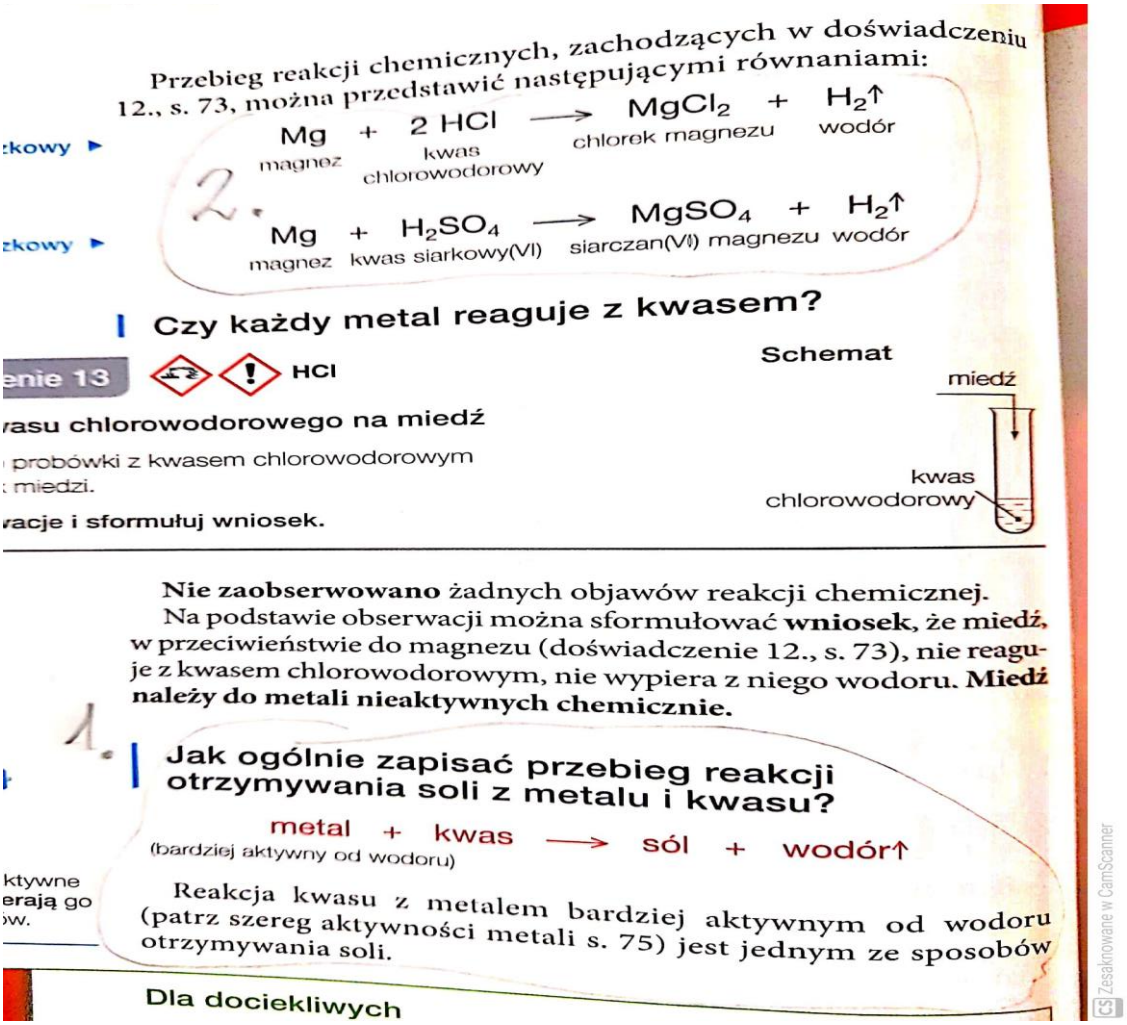
Nie każdy metal reaguje z kwasami. Metale bardziej aktywne od wodoru reagują z kwasami, sprawdzamy to w szeregu aktywności metali (str. 75 podręcznik)

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:

2.

$Mg + 2\,HCl \longrightarrow MgCl_2 + H_2\uparrow$
magnez, kwas chlorowodorowy, chlorek magnezu, wodór

$Mg + H_2SO_4 \longrightarrow MgSO_4 + H_2\uparrow$
magnez, kwas siarkowy(VI), siarczan(VI) magnezu, wodór

Czy każdy metal reaguje z kwasem?

enie 13 HCl

rasu chlorowodorowego na miedź

probówki z kwasem chlorowodorowym
miedzi.

racje i sformułuj wniosek.

Schemat

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)

ktywne
erają go
ow.

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

Dla dociekliwych

Zeskanowane w CamScanner

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