Dzień dobry,

Dziś kolejna porcja materiałów dotyczących kwasów karboksylowych.

**TEMAT: Reakcje kwasów karboksylowych.**

Dziś odsyłam Was do lekcji zamieszczonej na portalu epodreczniki.

<https://epodreczniki.pl/a/kwasy-karboksylowe---wlasciwosci/DAPv2781S>

Proszę, żebyście uważnie przeczytali temat. Szczególną uwagę zwróćcie na reakcje kwasów.

**Do zeszytu proszę zapisać notatkę:**

KWASY REAGUJĄ:

1. Z METALAMI AKTYWNYMI

2HCOOH  + 2Na → 2HCOONa  + H2↑

 kwas mrówkowy + sód →  mrówczan sodu (metanian sodu) + wodór

2CH3COOH + Mg → (CH3COO)2Mg + H2↑

kwas octowy  + magnez → octan magnezu (etanian magnezu) + wodór

1. Z TLENKAMI METALI

2HCOOH + CuO → (HCOO)2Cu + H2O

kwas mrówkowy + tlenek miedzi(II) → mrówczan miedzi(II) (metanian miedzi(II)) + woda

2CH3COOH + CuO → (CH3COO)2Cu + H2O

kwas octowy  + tlenek miedzi(II) → octan miedzi(II) (etanian miedzi(II)) + woda

1. Z ZASADAMI

2HCOOH + Ca(OH)2 → (HCOO)2Ca + 2H2O

kwas mrówkowy + wodorotlenek wapnia → mrówczan wapnia (metanian wapnia) + woda

CH3COOH + NaOH → CH3COONa + H2O

kwas octowy  + zasada sodowa → octan sodu (etanian sodu) + woda

Reakcje kwasów karboksylowych dostępne są również w linkach:

<https://www.youtube.com/watch?v=u5m2nj5z4-A>

<https://www.youtube.com/watch?v=x6Lt-KNVGxA>

Jeśli ktoś z Was będzie chciał spróbować, proszę zrobić zadania 2 i 3 ze str. 168 w podręczniku i przesłać mi swoje rozwiązania. Zastanówcie się również nad tym, dlaczego często używa się octu do usuwania osadu w czajniku czy pralce?

Pozdrawiam,

Beata Kiluk