

Temat: Kwas octowy

Nauczysz się

- zapisywać równania reakcji dysocjacji kwasów karboksylowych;
- zapisywać równania reakcji otrzymywania soli kwasów karboksylowych.

### **Rozgrzewka:**

Przypomnij sobie co to jest dysocjacja kwasów, Napisz wzór kwasu chlorowodorowego i siarkowego (VI). Napisz reakcje dysocjacji jonowej.

#### 1. Doświadczenie 1:

Właściwości kwasu octowego

Ocet, który masz w domu to roztwór kwasu octowego. Określ jego właściwości fizyczne i chemiczne (barwa, rozpuszczalność w wodzie, zapach)

#### 2. Obejrzyj filmik

#### 3. Doświadczenie 2:

<https://www.youtube.com/watch?v=JxKC3OBofV0> reakcja kwasu octowego z magnezem (czas oglądania do 2,20 min)

- Narysuj schemat doświadczenia, które obejrzałeś
- Napisz reakcję chemiczną kwasu octowego z **sodem**. Spróbuj nazwać produkt

#### 4. Doświadczenie 3:

[https://www.youtube.com/watch?v=L\\_BMzDWbVOW](https://www.youtube.com/watch?v=L_BMzDWbVOW) reakcja kwasu octowego z tlenkiem miedzi II

- Narysuj schemat doświadczenia, które obejrzałeś
- Napisz reakcję chemiczną kwasu octowego z **tlenkiem sodu**. Spróbuj nazwać produkt

Pamiętaj, że możesz skorzystać z podręcznika oraz skontaktować się z nauczycielem.

Wykonane zadania (polecenia z trzech doświadczeń) wyślij w JEDNEJ wiadomości zadanie z

d  
z  
i  
s  
i  
e  
j  
s  
z  
e  
j  
  
l  
e  
k  
c  
j  
i

o  
r  
a  
z