

CHEMICZNE JOJO

materiały i sprzęt:

- ✓ zlewka (słoik) ok. 250ml
- ✓ zlewka (słoik) ok. 2l
- ✓ barwniki spożywcze (opcjonalnie)
- ✓ pipety
- ✓ soda oczyszczona
- ✓ olej
- ✓ ocet



tok postępowania:

- zlewki 250 ml napełniamy octem i wybranym barwnikiem
- do zlewki 2l wsypujemy sodę oczyszczoną i zalewamy 1l oleju
- zabarwiony ocet kroplami dodajemy do zlewki z sodą oczyszczoną i olejem



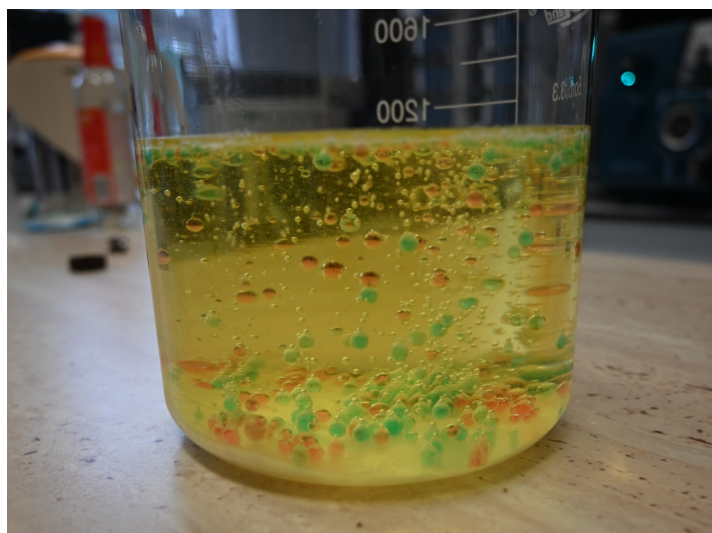


obserwacje:

Obserwujemy opadające na dno i wznoszące się do powierzchni oleju krople zabarwionego octu.

wyjaśnienie:

Ocet to wodny roztwór kwasu octowego, soda to wodorowęglan sodu. Ocet ma większą gęstość niż olej więc opada na dno naczynia. Kiedy dotyka powierzchni sody zachodzi reakcja kwasu octowego z wodorowęglanem sodu. W wyniku tej reakcji powstaje dwutlenek węgla. Gaz ten otacza krople zabarwionego octu, które dzięki temu stają się lżejsze i unoszą się do góry. Dwutlenek węgla transportuje krople do powierzchni oleju, gdzie następnie sam się ulatnia i pozbawia gazu krople octu, które opadają na dno i zapoczątkowują kolejną reakcję.



<https://magiaswiatla.icso.lukasiewicz.gov.pl>



<https://www.facebook.com/MagiaSwiatlaLukasiewiczza>



magiaswiatla@icso.lukasiewicz.gov.pl