

## CHEMIA 22.06.2020

### Temat: Burzliwa reakcja sody oczyszczonej i octu

Na dzisiejszych zajęciach chciałam Wam zaproponować dwa eksperymenty z wykorzystaniem dwóch substancji: sody oczyszczonej i octu. Reakcja zachodząca między nimi jest bardzo burzliwym procesem, a jej zapis to:



### Doświadczenie: Domowy wulkan

Odczynniki:	Sprzęt:
<ul style="list-style-type: none"><li>• 3 łyżki sody oczyszczonej <math>\text{NaHCO}_3</math></li><li>• 50 ml octu <math>\text{CH}_3\text{COOH}</math></li><li>• 1 łyżka barwnika spożywczego lub farbki plakatawej</li><li>• kilka kropel płynu do naczyń (opcjonalnie)</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• łyżka</li><li>• naczynie do rozrobienia barwnika w occie</li><li>• tacka lub miska (coś, co zabezpieczy otoczenie przed rozlaniem się lawy)</li><li>• wysokie naczynie – (dobrze sprawdza się naczynie z wąskim otworem)</li></ul>

Wykonanie:

1. Do wysokiego naczynia wsypujemy sodę oczyszczoną i dodajemy płyn do naczyń
2. W drugim naczyniu do octu wprowadzamy barwnik i mieszamy
3. Zdecydowanym ruchem wlewamy ocet do naczynia z sodą

**Za powstały efekt (wybuchową pianę) odpowiada wydzielający się dwutlenek węgla.**

### Doświadczenie: Napelnianie balonika bez użycia ust

Odczynniki:	Sprzęt:
<ul style="list-style-type: none"><li>• 1 łyżka sody oczyszczonej <math>\text{NaHCO}_3</math></li><li>• 0,25 - 0,5 szklanki octu <math>\text{CH}_3\text{COOH}</math></li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• łyżka</li><li>• wysokie naczynie z wąskim otworem np.:butelka</li><li>• balonik</li><li>• lejek</li></ul>

Wykonanie:

1. Do balonika wsypujemy za pomocą lejka sodę oczyszczoną
2. Do butelki wlewamy ocet
3. Ostrożnie nakładamy balonik na szyjkę butelki (tak aby soda nie dostała się do butelki) i zdecydowanym ruchem wsypujemy jego zawartość do octu

**Wydzielający się dwutlenek węgla uniesie i napelni balonik.**