



## Kameleon w płynie

**Autor:**

-

**Data dodania:**

11.09.2018

**Słowa kluczowe:**

glukoza, kolor, nadmanganian potasu, reakcja chemiczna, zasada

**DZIEDZINA:**

Chemia, Chemia nieorganiczna

**Cel doświadczenia:**

Mangan ma niesamowite właściwości, część z nich możesz zbadać w tym doświadczeniu!

**Spis materiałów:**

1. nadmanganian potasu, kilka kryształków
2. glukoza
3. wodorotlenek sodu – kilka granulek (NaOH, np. „Kret” lub inny preparat do odtkania rur)
4. woda demineralizowana lub destylowana
5. szklane naczynie (szklanka, słoik)
6. inne naczynie (np. plastikowy kubeczek)

**Etapy realizacji:**

1. W szklanym naczyniu z wodą rozpuść kilka kryształków nadmanganianu potasu by otrzymać barwę jasnofioletową. Dodaj kilka granulek wodorotlenku sodu i wymieszaj.
2. W innym naczyniu z wodą (pół kubeczka) rozpuść łyżeczkę glukozy.
3. Do fioletowego roztworu nadmanganianu potasu wlej łyżeczkę wody z glukozą.

**Zrób to inaczej**

- 🔧 Wykonaj doświadczenie zmieniając ilość dodawanej wody z glukozą.
- 🔧 Do pierwszego naczynia dodaj kilka kropel, do drugiego wlej pół kubeczka. Porównaj wyniki. Od czego zależy szybkość zmian?
- 🔧 Wykonaj doświadczenie bez wodorotlenku sodu. Jaki efekt uzyskałeś? Zamiast wodorotlenku sodu użyj łyżeczkę octu. Jaki efekt uzyskałeś?

**Pytania do doświadczenia:**

1. Jaka zmiana zaszła w naczyniu z wodą? Jakie barwy zaobserwowałeś?
2. Co wywołało zmianę?
3. Jak szybko zachodziła zmiana? W jaki sposób ją przyspieszyć? Czy można ją cofnąć?

**Opis zjawiska:**

**Ciekawostki:**