



Autor:

-

Data dodania:

11.09.2018

Słowa kluczowe:

glukoza, colour, nadmanganian potasu, reakcja chemiczna, zasada

DZIEDZINA:

Chemistry, Inorganic Chemistry

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 odykania rur)
4. woda demineralizowana lub destylowana
5. szklane naczynie (szklanka, stoik)
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: