Chemia kl8- 14i20.05.2020

**Temat: Cukry proste- glukoza i fruktoza(2 godz.lekcyjne)**

**Już wiesz**

* że cukry są niezbędnym elementem codziennej diety człowieka.

**Nauczysz się**

* jakie atomy pierwiastków wchodzą w skład cząsteczek cukrów;
* dokonywać podziału cukrów na proste i złożone;
* jaki jest wzór sumaryczny glukozy i fruktozy;
* jakie są właściwości i zastosowanie glukozy.

Link do tematu: <https://epodreczniki.pl/a/cukry---glukoza-i-fruktoza/DIEPptxTJ>

* Cukry – nazywane również sacharydami – to związki zbudowane z atomów węgla, wodoru i tlenu.
* Cukry dzielimy na proste i złożone.
* Do cukrów prostych zaliczamy m.in. glukozę i fruktozę. Związki te mają identyczny wzór sumaryczny – C6H12O6  , ale różnią się strukturą.
* Glukoza jest białą substancją krystaliczną, która dobrze rozpuszcza się w wodzie. Jej wodny roztwór ma odczyn obojętny.
* Glukoza jest produktem procesu fotosyntezy.
* W wyniku reakcji glukozy z wodorotlenkiem miedzi(II) pod wpływem temperatury powstaje ceglastoczerwony osad. Jest to reakcja rozpoznawcza dla glukozy.

Zapisz temat w zeszycie, proszę nadrobić zaległości w zadaniach domowych z poprzednich zajęć. Wszystko zamieszczamy na Messengerze lub przesyłamy na mysia80r@wp.pl