

05.06.20 piątek

Temat: Sacharoza – disacharyd.

Stosujemy ją na co dzień – do słodzenia herbaty czy kawy, produkcji lodów, pieczenia ciasta.
W życiu codziennym używamy na nią określenie „cukier”

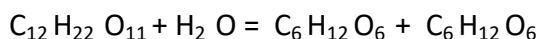
1. Budowa cząsteczki sacharozy
2. Występowanie – z jakich surowców otrzymuje się sacharozę?
3. Właściwości.
4. Hydroliza sacharozy w organizmie człowieka.
5. Zastosowanie.

Ad.1 Sacharoza jest dwucukrem zbudowanym z cząsteczki glukozy i fruktozy. Wzór sumaryczny sacharozy to: $C_{12}H_{22}O_{11}$

Ad.2 Sacharoza występuje w burakach cukrowych – cukier buraczany, w trzcinie cukrowej – cukier trzcinowy. W małych ilościach jest też w owocach i warzywach.

Ad.3 Właściwości sacharozy znamy z życia codziennego: ciało stałe, bezbarwne, dobrze rozpuszcza się w wodzie, ma słodki smak.

Ad.4 Pod wpływem kwasu solnego, enzymów i wody sacharoza rozkłada się w żołądku na cukry proste:



sacharoza woda glukoza fruktoza

Produkty tej reakcji ulegają następnie utlenianiu biologicznemu.

Ad.5 Zastosowanie sacharozy

/ praca ucznia – należy przygotować krótką notatkę/

Zadanie

- Przepisz temat i treść lekcji do zeszytu
- Sporządź notatkę o zastosowaniu sacharozy
- Rozwiąż zad.1, 2, 3 z podręcznika str. 211

/Rozwiązania prześlij nauczycielowi do 08.06.20/

