

1. Proszę w zeszytie przedmiotowym zapisać temat lekcji:

Temat 1: Sacharoza – disacharyd.

2. Proszę pod tematem lekcji sporządzić następującą notatkę:

1. Wzór sumaryczny sacharozy.



2. Występowanie sacharozy.

Sacharozę powszechnie wykorzystujemy do słodzenia potraw. Otrzymywana jest z buraków cukrowych, stąd nazywana jest cukrem buraczanym. Sacharoza wchodzi w skład cukru trzcinowego, który pozyskuje się z łądyg trzciny cukrowej.

3. Właściwości sacharozy.

Przed zapisaniem do zeszytu właściwości sacharozy proszę obejrzeć doświadczenie **Właściwości sacharozy**:

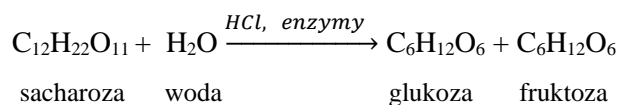
<https://www.youtube.com/watch?v=h8kAIwBkUIA>.

Właściwości sacharozy

fizyczne	chemiczne
substancja stała	bezwonna
bezbarwna	słodki smak
dobrze rozpuszcza się w wodzie	

4. Przemiany sacharozy w organizmie.

Sacharoza w środowisku kwasowym ulega rozkładowi pod wpływem wody. Trawienie sacharozy rozpoczyna się już w jamie ustnej (pod wpływem enzymów obecnych w ślinie) i żołądka, w obecności enzymów, wody i kwasu chlorowodorowego, w wyniku czego następuje rozkład sacharozy na monosacharydy.



3. W ramach pracy domowej proszę napisać, na podstawie podręcznika ze str. 210, *Zastosowanie sacharozy*.

Gdybyście mieli jakiegokolwiek pytania, czy wątpliwości możecie pisać na adres e-mail: adka367@interia.eu.

25.06.2020

1. Proszę w zeszyte przedmiotowym zapisać temat lekcji:

Temat 2: Skrobia i celuloza – polisacharydy.

2. Proszę pod tematem lekcji sporządzić następującą notatkę:

1. Wzór ogólny polisacharydów.



gdzie:

n – liczba naturalna o dużej wartości, różna dla każdego związku chemicznego (polisacharydu).

2. Właściwości skrobi.

Przed zapisaniem do zeszytu właściwości sacharozy proszę obejrzeć doświadczenie **Właściwości skrobi**:

<https://www.youtube.com/watch?v=x3eN25EuGeQ>

Właściwości skrobi

fizyczne

substancja stała

barwa biała

śliska w dotyku

trudno rozpuszcza się w zimnej wodzie

higroskopijna

chemiczne

bezwonna

bez smaku

3. Wykrywanie obecności skrobi.

Reakcją charakterystyczną skrobi, umożliwiającą jej identyfikację, jest reakcją z roztworem jodu (jodyną).

Uwaga! Reakcja charakterystyczna skrobi została przedstawiona w powyższym filmiku.

4. Właściwości celulozy.

Właściwości celulozy

fizyczne	chemiczne
Włóknista substancja stała	bezwonna
barwa biała	bez smaku
nie rozpuszcza się w wodzie	

Celuloza jest odporna na działanie związków chemicznych, którą to właściwość wykorzystuje się podczas jej wyodrębniania z drewna, z którego pozyskuje się ją na skalę światową.

5. Zastosowanie skrobi i celulozy.

Skrobia to polisacharyd powszechnie występujący w postaci mąki ziemniaczanej. Stosuje się w cukiernictwie, przemyśle spożywczym i spirytusowym oraz w przemyśle włókienniczym do wykańczania tkanin.

Celulozę natomiast używa się w przemyśle papierniczym, włókienniczym, do produkcji tworzyw sztucznych oraz klejów, lakierów, np. do drewna. Zdolność pęcznienia celulozy i jej związków wykorzystuje się w produkcji serów, m.in. mozzarelli.

3. W ramach pracy domowej proszę napisać, na podstawie podręcznika ze str. 215, jakie znaczenie dla organizmów mają skrobia i celuloza?

Pozdrawiam Was serdecznie i życzę udanych wakacji!