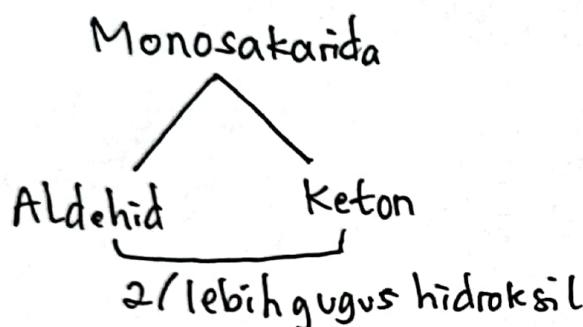


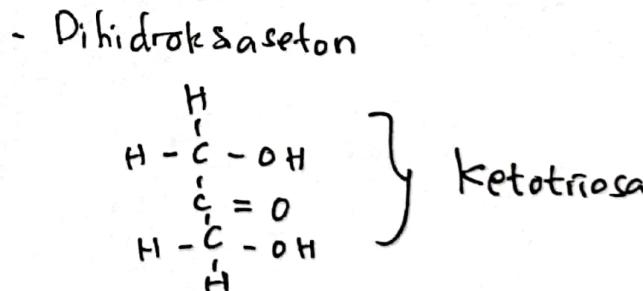
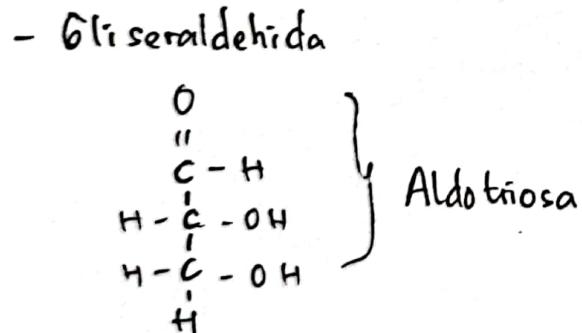
Nama : Agustina Rahayu
Npm : 2114231026 (TIP B)
Matkul : Biokimia Umum

KARBONIDRAT (MONOSAKARIDA)



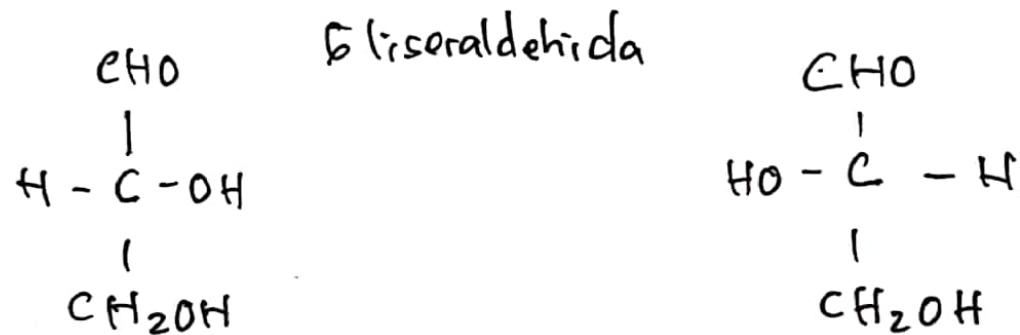
Kedua gugus aldehid dan keton memiliki 6 atom karbon dan 5 gugus hidroksil.

- Aldehid → Aldo + 3 C: Triosa
4 C: tetrosa
5 C: Pentosa
6 C: Heksosa
- Ketone + 3 C : keto triosa
4 C : Keto tetrosa
5 C : Ketopentosa
6 C : Ketoheksosa



Monosakarida

C-asimetrik \longrightarrow Sifat optik aktif



P-Gliseraldehida

D = Dextro = Kanan

L-Gliseraldehida

L = Levo = kiri

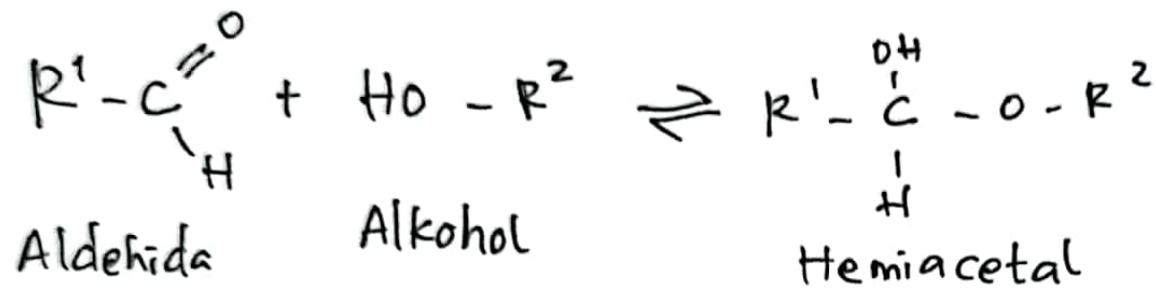
Struktur (Haworth)

Aldotetrosa

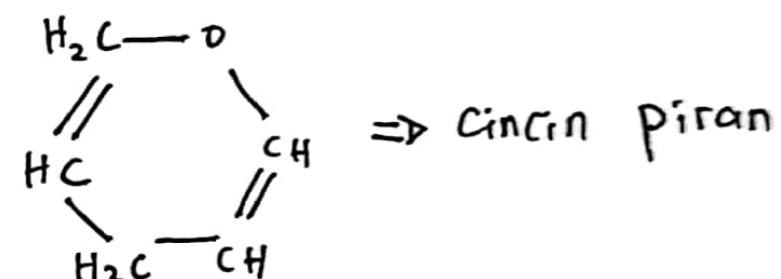
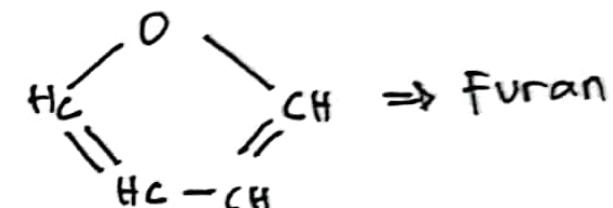
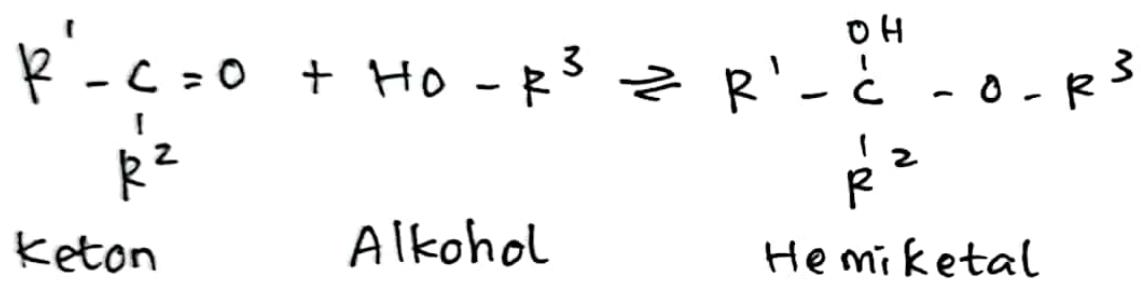
monosakarida > 5 atom C

Gugus Karbonil $\xleftarrow{\text{Ikatan Kovalen}}$ Oksigen Hydroksil

Prinsip Siklisisi Glukosa



Prinsip Siklisisi Fruktosa



Ikatan Glikosida / glikosidik

- Merupakan ikatan antara 2 molekul monosakarida. terbentuk antara gugus hidroksil dari atom C nomor 1 yang juga disebut karbon anomeric dengan gugus hidroksil dan atom C pada molekul gula yang lain.
- Ikatan glikosidik terjadi antara atom C no. 1 dengan atom C no. 4 dengan melepaskan 1 mol air.
- ikatan glikosida antar monosakarida akan membentuk \rightarrow oligosakarida dan polisakarida.

Reaksi monosakarida : Oksidasi - reduksi (gula pereduksi)

Oksidasi gula aldehida : Gula yang dapat dioksidasi adalah senyawa pereduksi yang disebut gula pereduksi.

: Senyawa yang sering digunakan sebagai pengoksidasi adalah ion Cu^{2+} (biru cerah) tereduksi menjadi ion Cu^+ (merah bata).

Oligosakarida

- Sukrosa adalah oligosakarida yang berperan penting dalam pengolahan makanan.
- terdiri dari 2 molekul disebut disakarida
- Contoh oligosakarida : sukrosa (terdiri dari molekul glukosa dan fruktosa), laktosa (glukosa + galaktosa).

Disakarida

- terdiri atas 2 molekul glukosa
- dari hydrolysis pati oleh β -amylase
- gula reduksi