

Nama :indana suroya

Prodi: S1 kebidanan

Kelas : A

Tugas individu

Hari/tanggal : Jum'at,15 Oktober 2021

## SIFAT KIMIA

- Sifat mereduksi  
Monosakarida dan beberapa di sakarida mempunyai sifat di yang dapat mereduksi , terutama dalam suasana basa, bersifat sebagai reduktor,ini dapat di gunakan untuk keperluan identifikasi karbohidrat maupun analisis kuantitatif. Sifat ini di sebabkan oleh gugus aldehida atau keton basa.
- Pembentukan furfural  
adalah senyawa organik siklik dengan 5 atom karbon sebagai penyusun utama kerangkanya
- Pembentukan osazon adalah substansi yang tidak mudah larut dan membentuk kristal yang bentuknya spesifik untuk setiap jenis sakarida .
- Pembentukan Ester adalah salah satu senyawa organik dengan sifat-sifat tertentu yang terbentuk melalui pergantian atom hidrogen pada gugus karboksil dengan suatu gugus organik (di lambangkan huruf R).
- Pengertian isomerisasi adalah penataan ulang suatu molekul baru dengan rumus empiris tetap.
- Pembentukan glukosida dibentuk oleh eliminasi air antara hideksil anomerik dan mono sakarida siklik dan gugus hideksil dari senyawa lain.
- Dalam rumus Fischer digunakan istilah dekstro (d) dan levo ( l ). Biasanya huruf d atau l ditulis di depan nama gula sederhana. Bentuk l merupakan bayangan cermin dari bentuk d. Bila gugus hidroksil pada karbon nomor 2 (di tengah) dari sebuah molekul struktur linier gliseraldehida terletak di sebelah kanan, dinamakan d dan bila berada di sebelah kiri, dinamakan l

## SIFAT FISIKA

- Pengertian aktifitas optik adalah kemampuan zat tertentu untuk memutar bidang cahaya terpolarisasi bidang pada saat cahaya melalui kristalnya,zat cair atau larutan
- Pengertian konfigurasi molekul adalah Orbital<sup>2</sup> yang mempunyai atom yang saling tumpang tindih agar dapat menghasilkan ikatan kovalen
- Rumah haworth ialah cara umum menggambarkan struktur lingkaran Monosakarida dengan spektif 3 dimensi sederhana.proyeksi haworth di namai menurut kimiawan Inggris SIR WALTER N.HAWORTH.