**SIFAT KIMIA**

5. Isomerisasi

Yaitu proses penataan ulang suatu molekul baru dengan rumus empiris tetap. Pada umumnya reaksi isomerisasi memiliki energi aktivitas yang tinggi.

6. Pembentukan Glikosida

Dibentuk oleh eliminasi air antara hidroksil anomerik dan monosakarida siklik dan gugus hidroksil dan senyawa lain.

4. Pembentukan Ester

Dapat dilakukan melali reaksi secara langsung antara alcohol dan asam karboksilat reaksi ini disebut reaksi esterifikasi.

3. Pembentukan Osazon

Terjadi karena gugus alheid ataupun keton dari karbohidrat berikat dengan phenilhidrazine

2. Pembentukan Furfural

Yaitu senyawa organic siklik dengan lima atom karbon sebagai penyusun utama kerangkanya.

1. Sifat Mereduksi

Yaituu kegiatan untuk mengurangi sesuatu, reaksi reduksi adalah penurunan bilangan oksidasi suatu zat karena kehilangan atau melepaskan oksigen

SIFAT FISIKA

9. Konfigurasi Molekul

Susunan electron-elektron pada sebuah atom, molekul, atau struktut fisik lainnya. Electron –elektron mampu berpindah dar satu aras energy ke aras energy lainnya dengan emisi atau absorpsi kuantum energy dalam bentuk foton

10. Rumus Hawort

Senyawa yang dapat menyebabkan terjadinya pemutarab cahaya terpolarisasi dikatakan mempunyai sift aktivitas opti. Senyawa yang memutar cahaya terpolarisasi ke kanan diberi tanda positif (+) atau huruf kecil d (dekstro), sedangkan yang memutar cahaya terpolarisasi ke kiri diberi tanda negative (-) atau huruf  *l* (levo)

8. Aktivitas Optik

Yaitu suatu kemampuan memutar bidang cahata terpolarisasi ketika cahaya melewati Kristal, zat cair, atau larutan. Senyawa optic aktif akan memunculkan suatu respon berupa perubahan sudut putar polarisasi bila dikenai medan listrik luar

7. Rumus Fischer

Dalam Rumus Fisher dipakai istilah dektro (*d*) dan levo (*l*). Biasanya aksara *d/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*