

CARBOHYDRATES الكاربوهيدرات

هي مركبات عضوية تتكون من الكربون والهيدروجين وقليل من الاوكسجين وهي احد الأصناف الرئيسية في الكيمياء الحياتية تؤلف 10% من وزن المواد العضوية الداخلة لتركيب الخلية وهي مركبات الديهايدية او كيتونية متعددة الهيدروكسيل (OH) صيغتها الجزيئية $(CH_2O)_n$.

أهمية الكاربوهيدرات :

تعتبر الكاربوهيدرات :

1- من مصادر الطاقة الضرورية لحياة الحيوان والنبات ومن امثلتها النشا ، الكلايوجين ، وسكر القصب وكذلك فهي تمثل الوحدات البنائية للحيوان والنبات ومن امثلتها السليلوز والكيتين.

2- مخزن للطاقة بعد ان تتكسر الكاربوهيدرات داخل جسم الكائن الحي يتم استخلاص الطاقة بعمليات الايض الخلوي وتخزن على شكل ATP.

3- تعمل كوحدات تركيبية لجدار غشاء الخلية مثل السليلوز والبروتينات السكرية .

4- كمكونات خلوية ضرورية لعمل الخلايا .

وتعد الكاربوهيدرات من الناحية الكيميائية مركبات الديهايدية او كيتونية لكحولات متعددة مجموعة الهيدروكسيل وتعرف هذه بالكيتوزات او الالدوزات Ketoses or Aldoses حيث تحتوي جميع السكريات البسيطة على مجموعة سكرية

لذا فان تفاعلاتها الكيميائية هي تفاعلات لمجاميع الالديهايد او الكيتون الهيدروكسيل وتصنف الكاربوهيدرات بصورة رئيسة ال صنفين :

Simple

أ- الكربوهيدرات البسيطة (السكريات الاحادية)

Carbohydrates

مثل الكلوكوز والفركتوز (السكريات سداسية الكربون) والرايبوز والزايلوز (السكريات خماسية الكربون) والتي لا يمكن تحليلها مائيا الى وحدات سكرية اصغر .

ب- الكربوهيدرات المركبة :

1- السكريات قليلة الوحدات : Oligosaccharides

وتشمل السكريات التي تعطي (2-10) وحدات من السكريات الاحادية عند تحليلها مائيا ومن امثلتها السكروز واللاكتوز والمالتوز التي تنتج سكرين احاديين عند التحلل وتتميز بانها مركبات متبلورة لها القابلية على الذوبان في الماء وذات مذاق حلو يختلف حسب نوع السكر .

2- السكريات المتعددة : polysaccharides

مثل النشا والكلايكوجين (النشا الحيواني) والسليلوز وتختلف السكريات المتعددة حسب نوع السكريات الاحادية المكونة للجزيئة . فاذا اختلفت وحدات السكر الاحادي اطلق على السكر المتعددة اسم السكر المتعدد غير المتجانس Hetro polysaccharide مثل الاكار والهالورونيك اما اذا احتوت على نوع واحد من السكريات الاحادية عند التحلل فيطلق عليها اسم السكريات المتجانسة Homo Polysacchride مثل النشا والكلايكوجين والسليلوز .

اولا: تفاعلات السكريات مع الحوامض غير المؤكسدة :

1- كشف مولش

2- كشف سيلفانوف

3- كشف بيال

ثانيا : تفاعلات المجموعة الالديهيدية والكيثونية :

1- كشف بندكت

2- كشف بارفويد

3- كشف فهانك

ثالثا : كشوفات السكريات المتعددة :

1- كشف اليود

2- التحلل المائي للنشا بالحوامض المعدنية