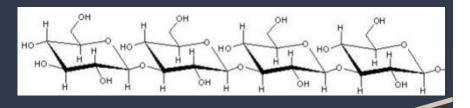
POLISSACARÍDEOS

Amaury Kakazu – 9328158

Davi Arimatéa - 7189550

Felippe Schivardi – 9327817

Definição



- São carboidratos formados a partir da polimerização de vários outros açúcares menores.
- São polímeros de médio ou alto peso molecular.
- A maior parte dos carboidratos se encontram nesta classe

Principais exemplos

Quitina CH₃ CH₃

- Celulose
- Amido
- Quitina
- Glicogênio

Molécula de Celulose

Classificação

- No organismo humano os polissacarídeos podem ter a seguinte classificação:
- Reserva energética: a molécula provedora de energia é a glicose, nos diferentes organismos ela é armazenada de forma diferente, como amido nas plantas e glicogênio nos animais
- Estruturais: participam na formação de estruturas orgânicas, o principal exemplo é a celulose.

Classificação

Homopolissacarídeos:

Polímeros de um único monossacarídeo (amido).

Heteropolissacarídeos:

Apresentam mais de um tipo de monossacarídeo, ex: ácido hialurônico

Classificação

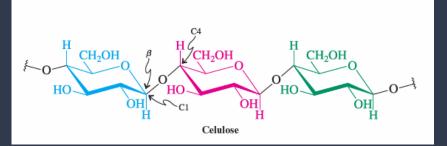
Holosídeos

São os oligossacarídeos e polissacarídeos que, por hidrólise, produzem somente monossacarídeos. Tipo de açúcar encontrado nas plantas e vegetais.

Heterosídeos

São glicídios que sofrem hidrólise, produzindo oses (hidratos de carbono simples) e outros compostos.

Celulose

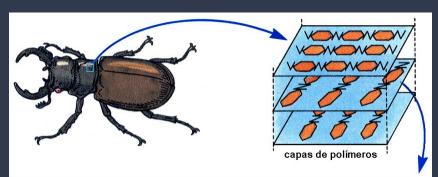


- Polímero de cadeia longa formado apenas por um monômero.
- Principal componente da parede celular das plantas e n\u00e3o \u00e9 diger\u00edvel pelo homem.
- A estrutura da celulose se forma pela união de moléculas de <u>β-glicose</u> (uma hexosana) através de ligações β-1,4-glicosídicas.
- Etanol Celulósico:
 - É o etanol obtido a partir da celulose. Há
 dois principais processos para produzi-lo.
 Num deles, a celulose é submetida ao
 processo de hidrólise enzimática,
 utilizando uma enzima denominada
 celulase. Há ainda a hidrólise ácida, feita
 com soluções de ácido clorídrico ou
 ácido sulfúrico (a cerca de 12%) a quente
 (>70 °C).

Amido

- É uma uma mistura de dois polissacarídeos, <u>amilose</u> e <u>amilopectina</u>, <u>polímeros</u> de <u>glicose</u> formados através de síntese por <u>desidratação</u>.
- O amido é sintetizado em organelas denominadas <u>plastídeos</u>: <u>cromoplastos</u> das folhas e <u>amiloplastos</u> de órgãos de reserva, a partir da polimerização da glicose, resultante da fotossíntese.
- Na digestão o amido é decomposto por reações de hidrólise em carboidratos menores. Essa hidrólise é efetuada pelas enzimas amilases existentes na saliva e suco pancreático.
- No amido, suas subunidades estão ligados por pontes de acetal $\boldsymbol{\alpha}$
- Tanto a amilose quanto a amilopectina s\u00e3o sol\u00faveis em \u00e1gua quente, por\u00e9m, a amilose \u00e9 menos sol\u00favel em \u00e1gua fria.
- Propriedades: (C₆H₁₀O₅)_n; PF: 200°C; Solúvel em água sendo 50g/L (90°C)

Quitina

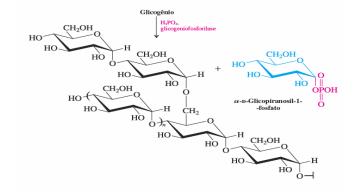


- A quitina é um <u>polissacarídeo</u> constituído por um <u>polímero</u> de cadeia longa de <u>N-</u> acetilglicosamina.
- Ocorre naturalmente em diversos organismos, sendo o principal componente da <u>parede celular</u> dos <u>fungos</u> e do <u>exoesqueleto</u> dos <u>artrópodes</u>.
- A quitina poderá substituir futuramente os produtos que empregam <u>plásticos</u>, pois os plásticos têm uma <u>meia-vida</u> muito longa (acima de 300 anos), ao contrário da quitina que é <u>biodegradável</u>
- Propriedades: Fórmula Molecular: (C8H13O5)n;
 Insolúvel em água.

Glicogênio

SÍNTESE Glicogênio (n + 1 resíduos de glicose) UDP glicogênio sintase Glicogênio (n resíduos de glicose) **UDP-Glicose UDP-alicose** pirofosforilase Glicose 1-fosfato fosfoglicomutase Glicose 6-fosfato alicoauinase Glicose

- Principal reserva energética nas <u>células</u> animais e bactérias
- Ocorre <u>intracelularmente</u> como grandes agregados ou grânulos, que são altamente <u>hidratados</u> por apresentar uma grande quantidade de grupos <u>hidroxila</u> expostos, sendo capazes de formar <u>ligações de hidrogênio</u> com a <u>áqua</u>.
- O glicogênio é especialmente abundante no <u>fígado</u>
- A síntese de glicogênio é o processo pelo qual a glicose é polimerizada a glicogênio
- Propriedades: PF: 270-280°C; Solúvel em água;
 Fórmula molecular: (C6H10O5)n



Referências

VOLLHARDT, K. Peter C.; SCHORE, Neil Eric. Química orgânica: estrutura e função. 6. ed. Porto Alegre: Bookman, 2013.

Portal de pesquisas Temáticas e educacionais: Celulose. Disponível em: https://www.suapesquisa.com/pesquisa/celulose.htm

A enciclopédia livre - Wikipedia: Celulose. Disponível em: https://pt.wikipedia.org/wiki/Celulose

https://www.infoescola.com/bioquimica/amido/

https://pt.wikipedia.org/wiki/Amido

http://www.fciencias.com/2014/05/15/quitina-molecula-da-semana/

https://www.infoescola.com/bioquimica/quitina/

https://pt.wikipedia.org/wiki/Glicog%C3%A9nio

http://biologianet.uol.com.br/biologia-celular/glicogenio.htm