

## UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA MARIA COLÉGIO TÉCNICO INDUSTRIAL DE SANTA MARIA CURSO TÉCNICO EM INFORMÁTICA PARA INTERNET INTEGRADO AO ENSINO MÉDIO QUÍMICA III

## Introdução à Bioquímica

Prof<sup>a</sup> Dr<sup>a</sup> Melina de Azevedo Mello

(melina@ctism.ufsm.br)

Santa Maria, dezembro de 2024.

1

# 1. BIOQUÍMICA: Estuda os processos químicos que ocorrem nos organismos vivos (animais e vegetais) e os compostos químicos (compostos bioquímicos) que fazem parte destes processos. LIPÍDIOS COMPOSTOS BIOQUÍMICOS PROTEÍNAS CARBOIDRATOS

### 2. LIPÍDIOS:

São biomoléculas que apresentam uma **grande variedade estrutural**, e compreendem os esteróides, carotenóides, fosfolipídeos e ésteres derivados de ácidos graxos e álcoois.

Óleos e gorduras (lipídios simples)

✓ **Lipídios complexos:** são moléculas grandes, geralmente cíclicas, e que podem apresentar heteroátomos.

CH<sub>2</sub>-OOC 
$$-R$$

CH-OOC  $-R'$ 

Fosfolipídios

O CH<sub>3</sub>
 $\parallel$ 

CH<sub>2</sub>-O-P-OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N-CH<sub>3</sub>

O CH<sub>3</sub>
 $\parallel$ 

CH<sub>3</sub>

CCH<sub>3</sub>

CCH<sub>3</sub>

CCH<sub>3</sub>

CCH<sub>3</sub>

CCH<sub>3</sub>

CCArotenóides ( $\beta$ -caroteno)

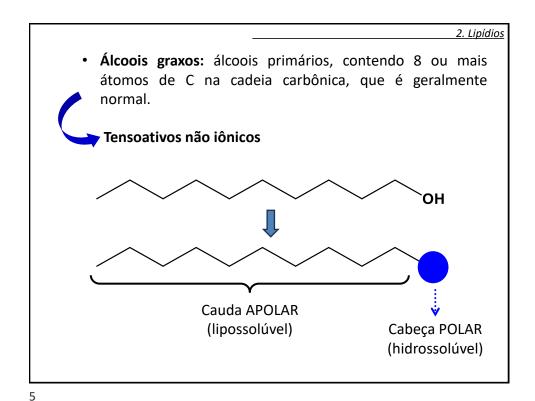
3

2. Lipídios

- ✓ Lipídios simples: são ésteres derivados de ácidos graxos e álcoois.
  - **Ácidos graxos:** ácidos monocarboxílicos, contendo de 4 a 22 átomos de C na cadeia carbônica.

		Ácidos graxos	Ocorrência
	Ácido láurico	$C_{11}H_{23}$ — COOH ou $CH_3(CH_2)_{10}COOH$	Gordura de coco
Saturados	Ácido mirístico	C <sub>13</sub> H <sub>27</sub> — COOH ou CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>12</sub> COOH	Noz moscada
Satur	Ácido palmítico	C <sub>15</sub> H <sub>31</sub> — COOH ou CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>14</sub> COOH	Gordura de palma
	Ácido esteárico	C <sub>17</sub> H <sub>35</sub> — COOH ou CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> COOH	Gordura de boi
s	Ácido oléico	$C_{17}H_{33}$ — COOH ou $CH_3(CH_2)_7CH$ = $CH(CH_2)_7COOH$	Óleo de oliva
rado	Ácido linoléico	$C_{17}H_{31}$ — COOH ou $CH_3(CH_2)_4CH$ = $CHCH_2CH$ = $CH(CH_2)_7COOH$	Óleo de soja
nsaturados	Ácido linolênico	C <sub>17</sub> H <sub>29</sub> — COOH ou	Óleo de linhaca
=		$CH_3CH_2CH = CHCH_2CH = CHCH_2CH = CH(CH_2)_7COOH$	Oleo de ililiaçã

Ômegas 9, 6 e 3 (respectivamente): posição da ligação dupla a partir do "fim" da cadeia carbônica.



Glicerídeos: são triésteres derivados de ácidos graxos e glicerina (propan-1,2,3-triol).

CH<sub>2</sub>—O H HO—C—R CH<sub>2</sub>—O—C—R HOH

CH—O H HO—C—R' CH—O—C—R' HOH

CH<sub>2</sub>—O H HO—C—R'' CH<sub>2</sub>—O—C—R'' HOH

Glicerina Acidos graxos Fórmula geral dos glicerídeos.

Atenção!!! Tanto óleos quanto gorduras são glicerídeos.

Atenção!!! Tanto óleos quanto gorduras são glicerídeos.

				2. Lipídios
	Comestíveis {		Vegetais	Óleo de algodão Óleo de amendoim Óleo de oliva Óleo de coco Óleo de soja
Óleos <			Animais	Óleo de baleia Óleo de fígado de bacalhau Óleo de mocotó
	Secativos (secam as tintas)		Óleo de linhaça Óleo de tungue Óleo de cânhamo	
	<b>Vegetais</b>	Gordura de coco Manteiga de cacau		ı
Gorduras {	Animais {	Banha de porco Manteiga (do leite) Sebo de boi		

7

2. Lipídios

✓ Cerídeos: são ésteres derivados de ácidos graxos superiores e álcoois superiores.

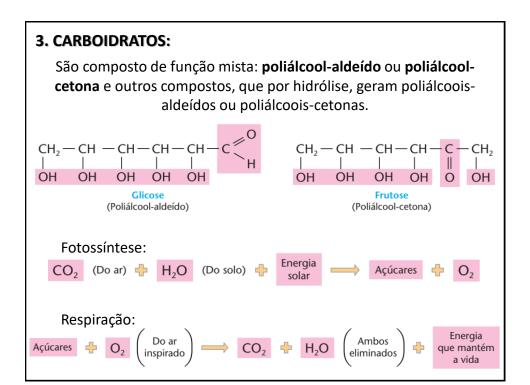


Cadeia carbônica com mais de 10 C.



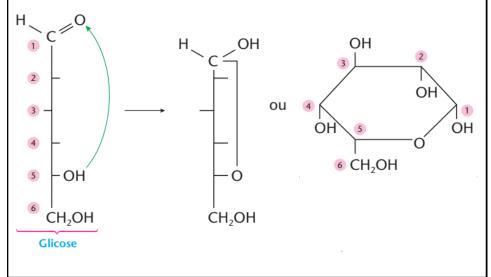






3. Carboidratos

 Ciclização das oses: o grupo aldeído ou cetona pode reagir com um grupo OH da própria molécula formando uma cadeia cíclica.



11

3. Carboidratos

- ✓ Osídeos: são carboidratos que sofrem hidrólise produzindo oses (monossacarídeos). São classificados em oligossacarídeos e polissacarídeos.
  - Oligossacarídeos: hidrolisam produzindo um número pequeno de oses/monossacarídeos.

$$1C_{18}H_{34}O_{17} + 1H_{2}O \longrightarrow 1C_{6}H_{12}O_{6} + 1C_{6}H_{12}O_{6} + 1C_{6}H_{12}O_{6}$$
rafinose água glicose frutose galactose
$$Trissacarídeo$$

### 3. Carboidratos

 Polissacarídeos: hidrolisam produzindo um número grande de oses/monossacarídeos.

$$1\left(C_{6}H_{10}O_{5}\right)_{n} + nH_{2}O \longrightarrow nC_{6}H_{12}O_{6}$$
celulose água
$$1\left(C_{6}H_{10}O_{5}\right)_{n} + nH_{2}O \longrightarrow nC_{6}H_{12}O_{6}$$
ágar-ágar água galactose
$$\frac{HO}{H-C-C-H}$$

$$\frac{H-C}{H-C-C-H}$$

$$\frac{H-C}{H-C-C-H}$$

$$\frac{H-C}{H-C-C-H}$$

$$\frac{H-C}{H-C-C-H}$$

$$\frac{H-C}{H-C-C-H}$$

$$\frac{H-C}{H-C-C-H}$$

$$\frac{H-C}{H-C-C-H}$$

13

### 4. PROTEÍNAS:

São **macromoléculas** formadas pela reação de polimerização de um **número muito grande de α-aminoácidos**.

A celulose não pode ser digerida pelo ser humano...

✓ Ligação peptídica: ligação química que se forma entre dois aminoácidos.

 α-aminoácidos: são compostos orgânicos de função mista (amina e ácido carboxílico) nos quais o grupo amina se encontra ligado ao C2 enquanto o C da carboxila é o C1.

-	4
Aminoácidos essenciais	Aminoácidos não essenciais
Valina	Glicina
Leucina	Alanina
Isoleucina	Serina
Fenilalanina	Tirosina
Triptofano	Ácido aspártico
Treonina	Ácido glutâmico
Lisina	Arginina
Histidina	Cisteína
Metionina	Cistina
	Prolina
	Hidroxiprolina
••••> <b>Não</b> são	produzidos pelo corpo humano