EUDS Mi Universidad

Súper nota

Nombre del Alumno: Giezy Magdiel Morales Roblero

Nombre del tema: súper nota

Parcial: 1

Nombre de la Materia: Química de los alimentos

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Monroy

Nombre de la Licenciatura: Nutrición

Cuatrimestre:2

1.1. Contenido de agua y su importancia en los alimentos.

La Importancia del agua en la vida: Es esencial para las transformaciones bioquímicas y la vida celular.

Sus Funciones biológicas: Disuelve, transporta sustancias, participa en la fotosintesis e hidrólisis.

La composición en organismos: Constituye al menos el 60% del cuerpo humano y regula temperatura, transporte y eliminación de desechos.

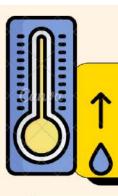
El agua: Se obtiene de líquidos, alimentos y reacciones metabólicas; el cuerpo necesita 2.5 litros diarios.



Su estructura polar y puentes de hidrógeno le permiten existir en estados líquido, sólido y gaseoso.

En tecnología alimentaria:

El conocimiento de su comportamiento físico y químico es crucial en el diseño de procesos industriales.



0

1.2. Termodinámica de agua en alimentos

Termodinámica del agua: Estudia cómo el agua afecta la transformación, textura, estabilidad y calidad de los alimentos. Cambios de estado:

 Fusión/congelación:
Afectan textura y preservación (e.g., congelados).
Evaporación/

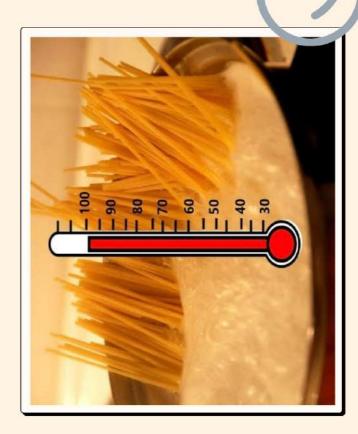
Capacidad calorífica: El agua regula la temperatura en procesos térmicos debido a su alto calor específico. Actividad del agua (aa): Indica la disponibilidad de agua libre. Valores altos favorecen microorganismos; valores bajos conservan alimentos.

Contenido de agua: Influye en la textura, jugosidad y apariencia (e.g., frutas). Conservación:

- Deshidratación: Prolonga la vida útil (e.g., frutas secas).
- Liofilización: Elimina agua por sublimación.

Tipos de agua en alimentos:

- Libre: Responsable de la actividad del agua, más móvil.
- Ligada: No disponible para reacciones, atrapada en matrices viscosas.



Procesos térmicos: Cocción, pasteurización y esterilización dependen del agua para transferencia de calor.

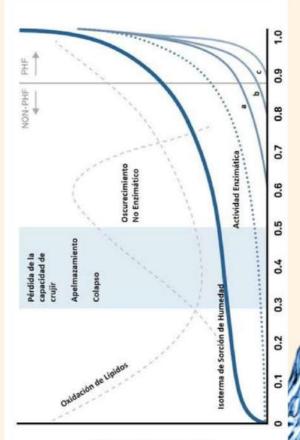
1.3. Efecto de la actividad de agua sobre las características y estabilidad de los alimentos.

Factores que influyen en la conservación de alimentos:

- Actividad del agua (aa)
- Temperatura
- pH
- Disponibilidad de nutrimentos y reactivos

Importancia de la actividad del agua

- Es crucial para la estabilidad de los alimentos.
- Mientras más cercana a 1.0 (agua pura), mayor es la inestabilidad del producto.
- Alimentos con baja aa (humedad intermedia) son más estables a temperatura ambiente.



CONTENIDO DE HUEMDAD Tasa Relativa de Reacción

Afecta reacciones como:

- Oscurecimiento no enzimático
- Degradación de vitaminas
- Destrucción de pigmentos
- Producción de aromas en productos cocidos

Reacciones químicas de aa:

- Mayor actividad del agua reduce la energía de activación y aumenta la velocidad de reacción.
- En alimentos concentrados con menos agua, las reacciones químicas como la caramelización son más probables.

Recomendaciones

Reducir la temperatura del aire al final del proceso para evitar oscurecimiento.

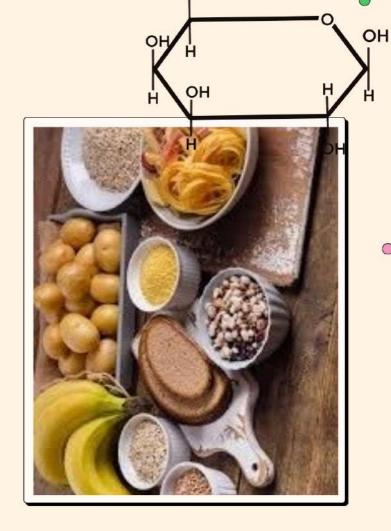




0

1.4. Carbohidratos.

- Los compuestos orgánicos están formados por carbono, hidrógeno y oxígeno.
- Fórmula general: Cx(H2O)n.
- Y poseen grupos funcionales C=0 у Он.
- Los compuestos orgánicos más abundantes en la naturaleza y representan entre el 50-80% de la dieta humana.
- La glucosa es la materia prima para la formación de carbohidratos.
- LA GLUCOSA GENERA AZÚCARES (SACAROSA, FRUCTOSA) Y POLIMEROS (CELULOSA, ALMIDÓN).



CH₂OH

- Los Azúcares simples suelen encontrarse como polisacáridos (almidón, fibra dietética).
- La fibra no es digerible pero ayuda en la digestión al absorber agua y facilitar la eliminación de heces.

Impacto en alimentos:

- Influyen en el sabor, viscosidad, estructura y color de los alimentos.
- Su funcionalidad depende de su estructura química.



1.5. Propiedades químicas de los carbohidratos.

- Los Compuestos están formados por carbono, hidrógeno y oxígeno, con la fórmula general Cn(H2O)n.
- son basada en la estructura química, número de átomos de carbono, ubicación del grupo C=O (aldosas o cetosas), y su uso en alimentos.
 - Se dividen en monosacáridos, oligosacáridos y polisacáridos.

Monosacáridos:

0

 Se clasifican según el número de átomos de carbono: triosas (3 C), tetrosas (4 C), pentosas (5 C), hexosas (6 C).

Oligosacáridos (Disacáridos):

 Formados por la unión de dos monosacáridos.

Polisacáridos:

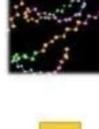
 Unión de varios monosacáridos.

PROPIEDADES QUÍMICAS.

- Tienen la capacidad de producir energía
- Tienen cadenas compuestas de 3 a 6 átomos de carbono.

Pueden formar polimeros.

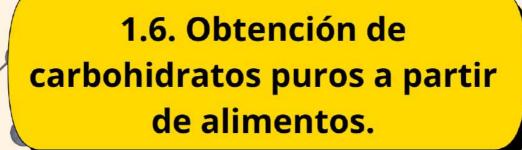
 Está presente principalmente en las membranas celulares de los vegetales, aunque en alimentos elaborados también puede incluir otros polisacáridos.







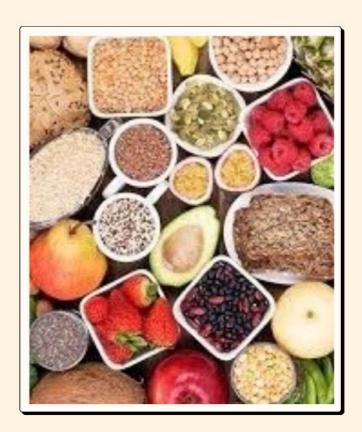
 Comprende lignina y polisacáridos no digeribles por los humanos, contribuyendo a la formación de heces.



Prácticamente todos los alimentos vegetales, excepto los aceites, contienen glúcidos en mayor o menor proporción

0

Los glúcidos son poco abundantes en los alimentos de origen animal, excepto en el caso de la leche, que contiene de 35 a 40 g de lactosa por litro.



Los vegetales, pues, son nuestra fuente principal de glúcidos:

Sacarosa, en la remolacha y la caña de azúcar, en las verduras y en las frutas. Fructosa, en las frutas y en la miel. Almidón, en los cereales, en las legumbres y en las patatas.



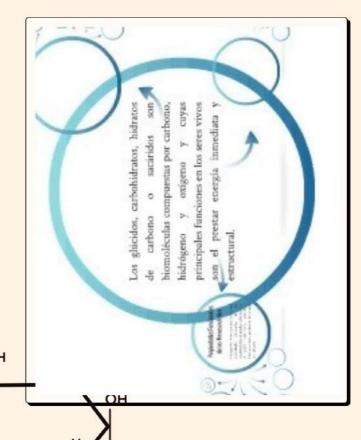
1.7. Propiedades funcionales de carbohidratos

Propiedades que afectan el comportamiento de los alimentos:

 Factores como pH, temperatura, fuerza iónica y concentración de hidratos de carbono influyen en las características de los alimentos.

Cristalización de azúcares (Polimorfismo):

- Los azúcares, como la lactosa, pueden cristalizar en diferentes formas (isómeros a y B), lo que afecta sus solubilidad y tamaño de cristal.
- La cristalización puede ser útil para lograr propiedades sensoriales deseadas en productos, como en productos lácteos condensados.



Control de la cristalización en procesos industriales:

 En la industria láctea y confitería, el control de la temperatura y concentración es crucial para inducir la formación de cristales de azúcar con características específicas. Imp to de la cristalización en chocolates y dulces:

- La relación entre azúcares amorfos y cristalinos afecta la textura y el lustre de productos
- como chocolates.

• Si la humedad no es adecuada y solo se usa sacarosa en la formulación, puede aparecer una mancha blanquecina ("sugar bloom") que deteriora la textura y apariencia.

1.8. Cambios funcionales de los carbohidratos



0

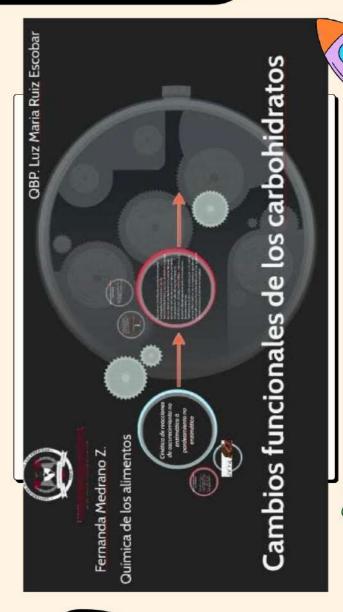
Cambios de color en alimentos: Surgen por reacciones químicas durante fabricación, almacenamiento o procesamiento, mejorando o deteriorando sus propiedades.

Oscurecimiento

(empardeamiento): Reacciones enzimáticas y no enzimáticas producen colores (amarillo a café oscuro) que impactan sabor, aroma y apariencia.

Caramelización:

- Ocurre al calentar azúcares a altas temperaturas, generando compuestos coloreados y aromáticos como melanoidinas y pirazinas.
- Se aplica comercialmente en caramelos, refrescos y productos horneados.

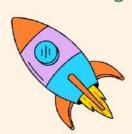








1. 9. Reacciones de Maillard.



¿Que es?

La reacción de Maillard es una reacción química que ocurre entre aminoácidos y azúcares reductores, y que da color, aroma y sabor a los alimentos



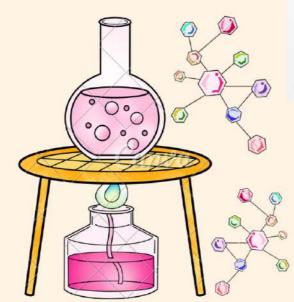
0

función

La reacción de Maillard es la responsable de los sabores, aromas y colores de los alimentos









UDS(2025)antología de química de los alimentos pág10a33

https://hidrolit.com.ar/blog/el-agua-en-los-alimentos/amp/

https://cientificaserbias.github.io/blog/lo%20cotidiano%20es%20ciencia/CocinandoPasta/

https://blog.actividaddeagua.com/la-guia-completa-de-actividad-de-agua-para-la-industria-alimentaria/

https://medlineplus.gov/spanish/carbohydrates.html

https://es.slideshare.net/pollochan/carbohidratos-1-15459749

https://mx.birdman.com/blogs/recetas-saludables-veganas/carbohidratossus-tipos-propiedades-y-composicion

https://prezi.com/cz9mqp0p82wf/24-propiedades-funcionales-decarbohidratos/

https://prezi.com/57gudb3arxmd/cambios-funcionales-de-los-carbohidratos/