¿Qué hay de común en estos alimentos?



Reacciones de Maillard

Louis Camille Maillard 1878 – 1936 Médico y Químico Francia



En 1912 describió las reacciones químicas entre aminoácidos y azúcares en el cuerpo humano. Años más tarde, se comprobó que las reacciones que él estudiaba se daban también en la cocción de determinados alimentos.

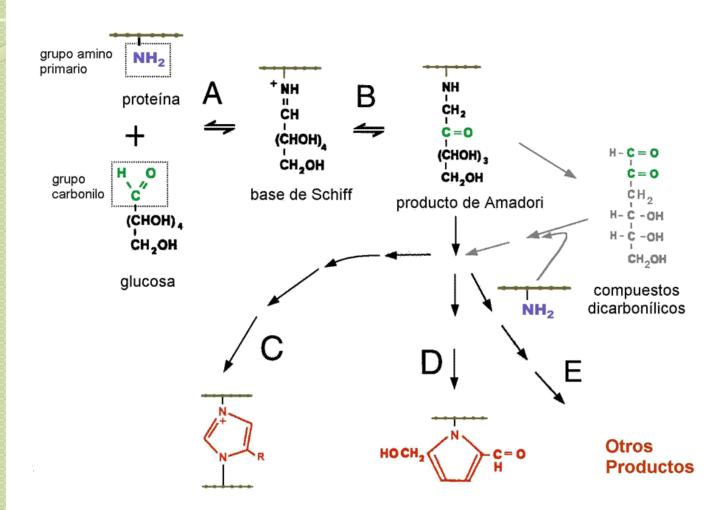
Son un grupo de complejas reacciones que comienzan entre 2 tipos de molécula.

Amina + carbonilo

Aminoácidos – Azúcares

Proteínas – Glúcidos

Representación de las reacciones de Maillard



Aminoácido + Azúcares

color - sabor - aroma





Este conjunto de reacciones produce efectos a favor y en contra:

Color y aroma

Disminuye valor de las proteínas

Color y aroma desagradables cuando se excede del tiempo o la temperatura de cocción



Factores que influyen en las Reacciones de Maillard

- Tipo de azúcar
- Tipo de aminoácido
- **⇔**pH
- Temperatura y tiempo de cocción
- Concentración de reactivos
- Actividad del agua

Tipo de glúcido:

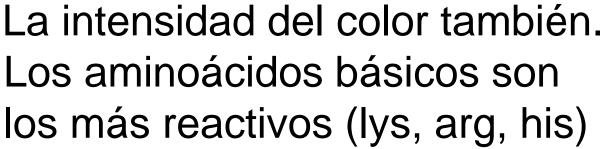
Los monosacáridos dan una reacción más intensa que los disacáridos

Dentro de los disacáridos, los reductores (maltosa, lactosa) dan mayor intensidad que los no reductores (sacarosa)



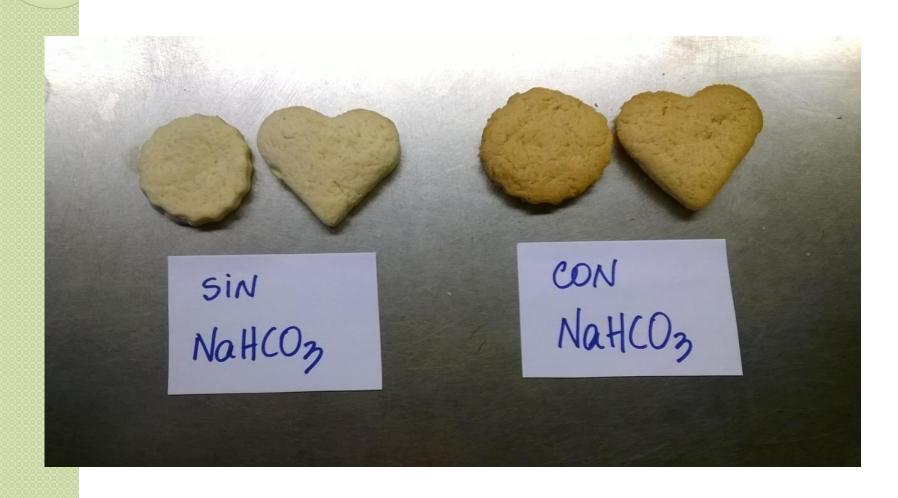
Tipo de aminoácido

El aroma de los productos de reacción depende de los aminoácidos y la temperatura de cocción fundamentalmente.





pH Las reacciones son más intensas a pH básicos que a pH ácidos







En la preparación de dulce de leche se suele agregar bicarbonato de sodio (NaHCO₃), para aumentar el pH e intensificar las Reacciones de Maillard.

Temperatura (T) y tiempo (t) de cocción



Las reacciones ocurren a cualquier T pero con una velocidad muy baja. A partir de los 130°C la velocidad es apreciable.

Concentración de reactivos

Al aumentar la concentración, las reacciones se dan de forma más intensa





Las papas fritas están doradas por fuera y blancas por dentro ¿por qué?





Actividad del agua

Las reacciones de Maillard se ven favorecidas en alimentos con aw entre 0.6 y 0.9

Si la aw es menor, no permite la movilidad de los reactivos y si es mayor los diluye





