



UNIVERSIDAD DEL SURESTE

MATERIA:

Cosmetología III.

ACTIVIDAD:

Investigar las características generales de excipientes, formas fisicoquímicas, excipientes compuestos por emulsiones de aceite, excipientes compuestos por emulsiones de agua, suspensiones y materias primas para excipientes.

DOCENTE:

Moreno molina Lilia del Carmen

ALUMNA:

Padilla Velasco Imelda Lizeth.

CARACTERISTICAS DE EXIPIENTES:

Un excipiente es una sustancia inactiva usada para incorporar el principio activo.

Además puede usarse para ayudar al proceso de fabricación de un producto. Los excipientes disuelven y sostienen a los componentes de la formulación cosmética, pueden humectar o hidratar.

El vehiculó por excelencia de un cosmético es el agua.

El excipiente está relacionado con los principales activos los cuales son:

1. Las cerámicas.
2. Liposomas- cerámicas.
3. Cera midas en polvo.
4. Vitamina de las cuales la vitamina C y la vitamina F.
5. Hierbas y botánicos.
6. Carbohidratos.
7. Flavonoides.

FORMAS FISIOQUIMICAS:

Es una sustancia o asociación de ellas, que tiene la finalidad de facilitar la administración de fármacos o medicamentos u otro tipo de compuestos, al organismo. Es por tanto, la disposición a que se adaptan los principios activos y excipientes para constituir un medicamento. Se define por la combinación de la forma en la que el producto farmacéutico es presentado por el fabricante y la forma en la que es administrada.

La selección de excipientes durante el desarrollo de un producto farmacéutico se enfoca sobre las características que se desean o se buscan en el excipiente, por ejemplo: funcionalidad, consistencia del material, aceptación por autoridades sanitarias, el costo, su disponibilidad y su origen.

Nombre comercial.

Composición.

Advantose FS95	Fructuosa almidón
cellactose	Celulosa Lactosa.
F-Melt	-----
ludiflash	Manitol, Kollidon CL- SF, kollicoat SR 30D.
Star cap 1500	Almidón de maíz, Almidón pre gelatinizado.
Star lac	Almidón de maíz, lactosa
Xylitab 100	Xilitol, Poli dextrosa.

EXCIPIENTES COMPUESTOS POR EMULSIONES DE ACEITE Y POR EMULSIONES DE AGUA:

¿Qué son las emulsiones?

Son tenso activos, sirven para incorporar líquidos y grasa formando una sola fase y disminuyendo la tensión superficial. Ejemplos: lauril, sulfato de sodio, tween, span entre otras cosas.

Es la dispersión de un líquido y un aceite formando solo una fase: W/O, O/W, W/O/W, O/W/O.

Las w/o son donde el agua está dispersa en el aceite.

Las o/w son donde el aceite está disperso en el agua.

Esto se basa en el equilibrio hidrófilo y lipófilo:

Todas las sustancias solubles en agua son hidrófilas (sales)

Todas las sustancias solubles en líquidos son lipófilas (aceites vegetales, grasas)

Los emulgentes son sustancias cuya molécula tiene una parte hidrófila y una parte lipófila.

Cosas con agua o con aceite:

- un ungüento no contiene agua
- una pomada contiene más cantidad de agua.
- Una crema contiene más del 50% de agua.
- Cremas lipositas contiene agua y grasa.

Los excipientes con tienen materiales primas como el agua, aceite, carbohidratos, proteínas, lípidos y exudados de plantas entre otras cosas.