

SÚPER NOTA

NOMBRE DEL ALUMNO: VALERIA OVILLA LIÉVANO

NOMBRE DEL TEMA: EVALUACION FISICO-QUIMICA DE LOS

ALIMENTOS.

PARCIAL: 2

NOMBRE DE LA MATERIA: BROMATOLOGIA

NOMBRE DEL PROFESOR: BIOLOGA MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS

CASTRO

NOMBRE DE LA LICENCIATURA: MEDICINA VETERINARIA Y ZOOTECNIA

CUATRIMESTRE: TERCERO

COMITÁN 13-06-24

EVALUACION FISICO-QUIMICA DE LOS ALIMENTOS

CONCEPTOS Y MÉTODOSFISICOQUÍMICOS.

El análisis físico-químico implica la caracterización de los alimentos desde el punto de vistafísico-químico, haciéndose énfasis en ladeterminación de su composición química, es decir determinar que sustancias están presentes en un alimento (proteínas, grasas, vitaminas, minerales, carbohidratos, contaminantes metálicos, residuos de plaguicidas, toxinas, antioxidantes, etc.) y en quécantidades se encuentran.

EL SISTEMA WEENDE O ANÁLISIS QUÍMICO PROXIMAL (AOP)



Fischer

El método fue ideado por Henneberg y Stohmann (1867).consiste en separar, a partir de la MS de la muestra, una serie de fracciones que presentan unas ciertas características comunes de solubilidad o insolubilidad en diferentes reactivos. Con este método se obtienen cinco principios nutritivos brutos geu son: Cenizas, proteína bruta, extracto etéreo, fibra bruta y sustancias Extractivas Libres de Nitrógeno.

DETERMINACIÓN DE HUMEDADY DE **MATERIA SECA**

Todos los alimentos, cualquieraque seael métodode industrializacióna quehayan sidosometidos, contienen agua en mayor o menor proporción. Las cifras de contenido en agua varían entre un 60 y un 95% en los alimentos naturales Los métodos de secado son los más comunes para valorar el contenido de humedad en los alimentos; se calcula el porcentaje en agua por la perdida en peso debida a su eliminación por calentamiento bajo condiciones normalizadas.



Los lípidos, junto con las proteínas y carbohidratos, constituyen los principales componentes estructurales de los alimentos.

(LIPIDOS)

Los lípidos se definen como un grupo heterogéneo de compuestos que son insolubles en agua, pero solubles en disolventes orgánicostales como éter, cloroformo, benceno o acetona. Los metodos utilizados son: Métodos deextracción ycuantificación. Método deSoxhlet. Método deGoldfish. Método porlotes. Método deBligh-Dyer. Método de Röse-Gottlieb. Método deGerber.

Método deMojonnier









