Universidad de Guadalajara

Kscuela de Agricultura



"Digestibilidad in Pitro y Composición Bromatológica del Rastrojo del Maíz (Zea mays.) Tratado con Hidróxido de Sodio (Na OH) y Acido Clorhidríco (HC1), en Piferentes Proporciones"

> T e s i s que para obtener el Título de

Ingeniero Agrónomo Orientación en Ganadería

presenta:

Angel Ramón González Sánchez

A mis Padres Ramón y Rosa, quienes con esfuerzos y sa crificios lograron que finalizara una etapa más demi vida.

A mi Hermana Rosa Josefina.

> A mis Tíos Roberto, Esteban, Teresa y Domitila.

Al Ing. Leonel González J. Director de Tesis, quien buscó la forma para que mi superación - fuera mayor y haberme guiado durante toda mi-profesión.

A mis Asesores Ing. Carlos E. Rivas C. Ing. Bonifacio Zarasua C.

A mi Escuela y Compañeros.

A la Rama de Ciencia Animal del Colegio Superior de Agricultura Tropical, por las facilidades otorgadas para el desarrollo de este trabajo.

> A los que de una u otra forma coadyuvaron a la realizaciónde esta tesis.

INDICE GENERAL

		Pág
I.	INTRODUCCION	1
II.	REVISION DE LITERATURA. 2.1. Digestibilidad de sub productos en fibra. 2.2. Métodos artificiales para mejorar la digestibilidad. 2.2.1. Métodos químicos. 2.2.1.1. Acidos. 2.2.1.2. Bases. 2.2.2. Métodos físicos.	3
III.	 2.2.2.1. Temperatura. 2.2.2.2. Presión. MATERIALES Y METODOS. 3.1. Localización 3.2. Desarrollo del Experimento. 3.3. Diseño Experimental utilizado. 	9
ΙV.	RESULTADOS Y DISCUSION.	11
٧.	CONCLUSIONES.	22
VI.	RESUMEN.	23
VII.	LITERATURA CITADA.	24
III	APENDICE.	27

INDICE DE TABLAS Y FIGURAS

		Ρág
Tabla No. 1	ANALISIS DE VARIANZA PARA LOS PORCENTA- JES DE DIGESTIBILIDAD IN Vitro DE LA MA TERIA SECA DE LOS DIFERENTES TRATAMIEN- TOS ESTUDIADOS.	17
Tabla No. 2	PORCENTAJES DE DIGESTIBILIDAD DEL RAS TROJO DE MAIZ TRATADO CON 2 COMPUESTOS- QUIMICOS Y A DIFERENTES TIEMPOS DE PRE- SION.	18
Tabla No. 3	ANALISIS DE VARIANZA PARA LOS VALORES - DE DIGESTIBILIDAD IN VITRO DE LA MATE RIA SECA DE LOS DIFERENTES TRATAMIENTOS ESTUDIADOS.	19
Tabla No. 4	EFECTO DEL Na OH y HC1 SOBRE LA DIGEST <u>I</u> BILIDAD DE LA MATERIA SECA IN VITRO DEL RASTROJO DE MAIZ.	20
Tabla No. 5	EFECTO DEL Na OH y HC1 SOBRE LA DIGEST <u>I</u> BILIDAD IN VITRO DE LA MATERIA SECA DEL RASTROJO DE MAIZ.	21
Figura No.1	PORCENTAJES DE DIGESTIBILIDAD IN VITRO DE LA MATERIA SECA DEL RASTROJO DE MAIZ TRATADO CON HIDROXIDO DE SODIO A- DIFERENTES TIEMPOS DE PRESION.	15
Figura No.2	PORCENTAJES DE DIGESTIBILIDAD IN VITRO DE LA MATERIA SECA DEL RASTROJO DE MAIZ TRATADO CON ACIDO CLORHIDRICO A - DIFERENTES TIEMPOS DE PRESION.	16

INDICE DE CUADROS

			•	Ρág
Cuadro	No.	1	VALORES X EN LOS PORCENTAJES DE CENIZAS DE LOS DIFERENTES TRATAMIENTOS ESTUDIA- DOS.	28
Cuadro	No.	2	VALORES X EN LOS PORCENTAJES DE ESTRAC- TO ETEREO EN LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS ESTUDIADOS.	29
Cuadro	No.	3	VALORES X EN LOS PORCENJATES DE FIBRA - BRUTA EN LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS ES- TUDIADOS.	30
Cuadro	No.	4	VALORES X EN LOS PORCENTAJES DE PROTEI- NA CRUDA EN LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS ESTUDIADOS.	31
Cuadro	No.	5	VALORES X DE E.N.N. EN LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS ESTUDIADOS.	32

I. INTRODUCCION.

La planta de maíz (Zea mays), ha sido desde los tiempos más remotos una de las principales productoras de alimentos, para la humanidad y para los animales. En el tiempo de la Colonia ya se tenía al fruto de esa planta como la base de la alimentación para el hombre, persistiendo eso en el pueblo de México y-haciéndose cada vez más necesaria y a la vez más escasa y casiprohibitiva para la alimentación de los animales.

Refiriéndose a la alimentación en los animales se menciona que se puede proporcionar en varias formas al ganado, siendo és tas en forma de ensilados, fresco, en grano y hasta seco. El formaje seco del maíz es la base de la alimentación en lugares -- donde la época de sequía es prolongada y no se cuenta con otros forrajes de bajo precio para la alimentación. Por ser un forraje seco que se encuentra ya lignificado, siendo poco palatable-para el ganado por lo que algunos productores lo cortan antes - de que seque por completo evitando así la ausencia total de los nutrientes que descienden hacia la raíz. Otra forma ha sido com binarlo con alimentos más palatables, sin embargo uno de sus in convenientes en su baja digestibilidad son los altos contenidos de celulosa y lignina.

Una gran ventaja para alimentar a los animales con estos - subproductos; es el aparato digestivo que tienen los rumiantes-y la inmensa flora microbiana que tienen éstos en el rumen con-las que hacen más digestibles los materiales fibrosos. Se han - encontrado métodos para digerir parcialmente los alimentos y -- así tener un mejor aprovechamiento por el animal con menor gasto de energía y así ayudar al animal.

Siendo Jalisco uno de los principales Estados productoresde maíz en México, y conociendo que la época de sequias es prolongada en la mayoría del Edo. los esquilmos de las cosechas -- son utilizados para la manutención de los animales, ya que los pastos son escasos y de baja calidad. Es obvio pensar en adaptar un sistema para el aprovechamiento mejor del rastrojo y el abaratamiento de los costos de alimentación en el ganado bovino para la producción de carne y leche.

El conocimiento de los residuos de las cosechas y una bue na valoración de los mismos permitirían consolidad una rela--ción armónica entre el hombre, la planta y el animal, que se -traducirá en el mejoramiento de la producción forrajera, principal fuente alimenticia del ganado.

El objetivo del presente trabajo, es conocer la acción del Hidróxido de Sodio (Na OH) y del Acido Clorhídrico (HCl) en diferentes concentraciones, tiempos de exposición a la presión de $15~\rm Lbs/cm^2$ en el rastrojo de maíz sobre la digestibilidad In $\rm Vi$ tro de la Materia Seca.

II. REVISION DE LITERATURA

2.1. DIGESTIBILIDAD IN VITRO.

El uso de las técnicas del laboratorio pueden ser utilizadas por todos aquellos individuos que están dedicados a la producción y utilización de los forrajes. Estas técnicas se encuen tran en varios estados de desarrollo, es de interés la aparente precisión de éstas para predecir la digestibilidad de la Materia Seca (M.S.) (Moot y Moore 1969).

Los datos disponibles en la literatura, e independientemente de la calidad de los trabajos, los cuales han sido efectua-dos en los pasados 10 años, se llega a la conclusión que si elinterés es; tener un método que pueda ser usado para predecir la digestión de todas las especies forrajetas, es el propuesto-por Tilley y Terry (1963).

Johnson (1969), menciona que los factores que contribuyenhacia la alta calidad de los forrajes, son todavía más comple-jos para contar con una técnica analítica sencilla y relaciona<u>r</u> los a todos ellos de una manera significativa.

El estudio del valor nutritivo de los forrajes usando técnicas de fermentación rumial In Vitro comenzó simultáneamente en varios laboratorios.

Quicke et al. (1959), relacionaron la digestión In Vitro - de la celulosa según su lignificación y también la digestibili-dad en los animales; el tiempo fue de 96 hrs.

En los siguientes 4 años numerosos ensayos fueron realizados para establecer relaciones entre medidas In Vitro y el va-lor nutritivo determinado por los animales.

De esta manera Crampton et al. (1960), propusieron que elconsumo relativo de un forraje por su porcentaje de digestibil<u>i</u>
dad de energía fuera usado como un indice del valor nutritivo.También fue propuesto que este indice pueda ser predicho por la
fermentación In Vitro.

Un estudio completo para la aplicación de los sistemas In-Vitro lo inició Van Dyne (1966), usando a los forrajes de pastizales en la digestión de la celulosa y la digestibilidad de la-Materia Seca en bolsas de Nylon. No se encontraron diferencias-significativas entre las dos digestiones.

Ya que la mayoría de la fermentación ruminal In Vitro trata de simular el proceso digestivo en el rumen, Tilley y Terry- (1963), llevaron a cabo la simulación de un paso más y agregó una digestión proteolítica, para simular este proceso en el abomaso.

La necesidad de un procedimiento standar In Vitro, ha sido comparado con otras técnicas de evaluación de forrajes. Monsonet al. (1970), usaron técnicas In Vivo con bolsas de Nylon y la digestión In Vitro para estimar la digestibilidad de la Materia Seca de 159 muestras de forrajes. Encontrándose una correlación altamente significativa entre los dos métodos con todos los forrajes.

2.2. DIGESTIBILIDAD DE LOS PRODUCTOS ALTOS EN FIBRA.

Trabajos efectuados por Bacigalupo et al. (1973), sobre la digestibilidad de la broza de algodón sin procesar y procesada-con NaOH con niveles de 2 y 4%, hubo un efecto significativo -- (P < 0.05).

Otro estudio por Johnson et al. (1975), reportaron que la-digestibilidad de sub productos, con el rastrojo de maíz encontraron una media de 43.9% de digestibilidad In Vitro de la mat \underline{e}

ria seca. Yu Yu et al (1975) reportan estudios en paja de averna, trigo y residuos de alfalfa, adicionando productos como el-Clorito de Sodio (Na Cl_2), siendo éste el que más redujo el nivel de lignina, así como la reducción de la lignina detergente-ácida. Tratamientos con Clorato de Calcio, (Ca ($\mathrm{Cl0}$)) y Clorato de Potasio (K $\mathrm{Cl0}_3$), no tuvieron acción en los componentesfibrosos de los forrajes, así mismo los compuestos del Cloro or gánico. En las bases y combinaciones como el 6% de NaOH solubilizó solamente, el 10% de las unidades de las paredes celulares. Los tratamientos combinados con Na OH y Cl_2 resultaron igualesincrementando la digestibilidad de 1.5 a 2.18 % en relación con el testigo excluyendo el del 2% de hidróxido de sodio.

2.3. METODOS ARTIFICIALES PARA MEJORAR LA DIGESTIBILIDAD.

De los métodos encontrados en la literatura podemos mencionar los efectuados con; ácidos, bases, temperaturas, presiones, etc. Y combinaciones de estos métodos los que han dado buenos resultados.

Martin, et al. (1974), Trabajaron sobre la digestibilidad-de la M. S. en el bagazo y bagacillo de la caña de azúcar con -Na OH y presión. Los niveles de Na OH fueron de 0,3,6 y 14% en-100 gr. de muestra mientras que en la presión se presentan valores de 4 y 6 atmósferas durante 15 y 30 minutos. Los resultados que se obtuvieron en el bagacillo con el Na OH fueron: Con 0% -3.85% de digestibilidad de la M.S. y del 15% de Na OH un 78.8%. Estos valores difieren estadisticamente a (P < 0.05). En el bagazo de la caña reportan que al 0% el porcentaje fue de 9.2% y al 14% de Na OH de un 77% D.V.M.S. (P < 0.05). Con respecto a laspresiones, en el bagacillo se reportan que: a las 4 atmósferasde presión a 15 min. el porcentaje fue de 21.4% y a 30 atm. a -15 min. fue de 60.0% (DIVMS) (P < 0.05). Mientras que con el bagazo de caña se reportan a 4 atm. a 15 min. 23.3% y a 30 min. -31.0%. Cuando se reportaron los valores del de 6 atm. a 15 min.

su valor fue 29.9% y a 30 min. 44.9% resultados significativos estadísticamente (P < 0.05).

De la misma manera otros autores Heaney y Bender (1970), - reportan incrementos en la DVMS del aserrín de álamo cuando éste fue tratado con presiones de 4,6 y 8 atmósferas por 15 y 30-minutos con diferencias entre los valores mínimos y los máximos de un 30% de diferencia, de igual forma fue altamente significativo (P < 0.01).

Con la adición de varios aditivos con el Na OH y el hidró-xido de potasio, (KOH), sobre el efecto de la digestibilidad - In Vitro de la M.S., Shults, et al. (1974), trabajaron con si-los de laboratorio; la digestibilidad de Rye Grass trabajaron - (L. multiflorum) de edad avanz ada y maduro fisiológicamente es de 133.1%, mientras que con 4.5% de Na OH + 20% de melaza + 1%-de urea y 40 días de ensilado se reportó un aumento hasta del -54.3% de D.V.M.S.

Otros trabajos realizados con paja picada de Rye Grass (L. multiflorum), Anderson y Ralston (1973), reportaron que el formiato de sodio (Na ${\rm CHO}_2$) resultó altamente significativo - - - (P < 0.01) lo mismo que con el Na OH bajo el contenido de fibradetergente ácida y lignina detergente ácida, el hidróxido de -- amonio (NH $_4$ OH) al 0.5 y 10.5% respectivamente reportaron resultados favorables sobre la digestibilidad In Vitro de la M. S.

Plantas enteras de cebada se reconstituyeron y trataron -- con Na OH con niveles de 0,2,3 y 4% en base de M.S., Olade y $\underline{\text{Mo}}$ wat (1975), presentan resultados de la digestibilidad de la M.- S., disminuyendo los porcentajes significativamente (P<0.05) y (P<0.01) de la misma manera disminuyeron los porcentajes para-la materia orgánica. (M.O).

La literatura reporta resultados de digestibilidades en -las pulpas de la madera y maderas blandas según lo menciona Baker (1973); quien trabajó con roble rojo, papel de abedul y depino rojo, en los cuales removieron la lignina. Las muestras equeron picadas y sometidas en aire seco al vacío y licor procedido de la pulpa los que se pusieron a temperatura y tiempos variables siguiendo el proceso de la fabricación del papel Kraft. Los datos para la pulpa del papel de abedul son los siguientes: Usando tiempos de 0 - 120 minutos y temperaturas de $110-170^{\circ}$ C,-con un % en la digestibilidad de 15 - 90%. Mientras que para el pino rojo los tiempos fueron de: 0 - 130 minutos, temperaturas-de $140 - 165^{\circ}$ C, con un porcentaje en la digestibilidad de 15 - 80%.

A la paja de trigo cocida bajo presión en una solución de-6% de Na OH, tratado y posteriormente lavado dejando libres los álcalis y posteriormente se secó, en este proceso Donefer (1973), menciona que la celulosa de la paja se encontró arriba de un --38% de la recién usada en la digestión con borregos y en cada -prueba se encontró un valor superior al de 74% de la digestibilidad de la M.S. Así mismo menciona otro trabajo con gas bióxido de cloro adicionando a la paja de trigo incrementando la digestibilidad In Vitro de la celulosa en un 53%. En contraste -con tratamientos de solución de cal al 0.5% encontrando un efec to significativo (P < 0.01) en la digestibilidad de la materia seca. Nath et al. (1969).

Chandra y Jackson (1971), compararon la habilidad de 6 diferentes productos químicos a diferentes niveles para incrementar la digestibilidad de la M. S. del rastrojo de maíz en bolsas de nylon. Los productos químicos utilizados fueron: Sulfito de sodio (Na $_2$ SO $_3$), Sulfuro de sodio (Na $_2$ S), Carbonato de sodio (Na $_2$ CO $_3$), Peróxido de hidrógeno (H $_2$ O $_2$) y Cloruro de calcio (Ca Cl $_2$). Concluyendo que: El Na OH fue el más efectivo aumentando la digestión hasta en un 45% más que en los otros. --- Mientras que el Cloruro de calcio (Ca Cl $_2$) disminuye la digestión, en los animales posiblemente por la toxicidad que causanlos residuos de cloro a los microorganismos del rumen.

En otro estudio efectuado por Donefer et al. (1963), en el cual se trataba a la paja de avena con una solución del 13.3% de Na OH con una relación de 60 lts. de solución por 100 Kg. de paja, (8 Kg. de Na OH x 100 Kg. de paja), neutralizada con 16.7 lts. de ácido acético al 50% y posteriormente secada. La paja tratada y sin tratar se le adiciona urea al 2.5% de la ración y 3.5 Kg. de sacarosa en la ración. Esta ración se les administró a borregos y también se le determinó la digestibilidad In Vitro. A los tratamientos con la adición de álcalis resultaron con incrementos significativos en energía digestible, pero no tuvie-ron efectos consistentes en el consumo voluntario cuando se com paró con la dieta la cual tenía pura urea, si fueron similareso sea con el testigo. Mientras que la sacarosa no tuvo efecto en ningún tratamiento. En relación con la energía digestible el tratamiento con hidróxido de sodio + urea aumentó un 22% en com paración con el testigo, el coeficiente del % de la digestibili dad In Vitro de la M. S. tuvieron significancia al (P < 0.05) au mentando así la digestibilidad de las pajas tratadas con urea en un 10%.

III. MATERIALES Y METODOS

3.1. LOCALIZACION.

El presente estudio se efectuó en los laboratorios de la - Escuela de Agricultura de la Universidad de Guadalajara, ubicada en los Belenes, Mpio. de Zapopan, Jal., a 20°14' de latitudnorte y a 103°20' de longitud oeste, y a 1500 m.s.n.m. Su temperatura máxima es de 30°C y la media es de 18°C y su mínima es ade 5.5°C.

3.2. METODOLOGIA DEL EXPERIMENTO.

El rastrojo del maíz utilizado fue tomado de los campos - de producción de la Escuela.

Después de haber tomado las muestras del campo y secadas a temperatura ambiente se procedió a molerlas en un molino Willey con un tamiz de 2 mm. de espacio del poro y se le determinó elcontenido de Materia Seca, en estufas de secado a una temperatura de 105° C por espacio de 24 hrs.

De esta muestra se tomaron 500 gr. para cada tratamiento - los cuales fueron: Con hidróxido de sodio (Na OH) en concentraciones de 2, 4 y 6% respectivamente y sometidas a una presión - de 15 Lbs/cm². a intervalos de tiempo de 10, 20 y 30 minutos, - usándose para estas presiones una "olla de presión", el mismo - procedimiento se efectuó para el ácido clorhídrico (HCl).

Completando el tiempo establecido para cada tratamiento se sometieron a estufas de presión a 50° C. hasta eliminar totalmente el agua existente. Posteriormente se les determinó el análisis bromatológico propuesto por el A.O.A.C. (1960), para posteriormente determinar la digestibilidad In Vitro de la materia -

seca y la materia orgánica por el método propuesto por Tilley y Terry (1963), en el Laboratorio Central de Ciencia Animal perte neciente al Colegio Superior de Agricultura Tropical ubicado en el Mpio. de H. Cárdenas, Tabasco.

3.3. DISEÑO EXPERIMENTAL

El diseño experimental utilizado fue un arreglo en parce-las sub-sub-divididas completamente al azar en el cual el modelo matemático es el siguiente: Steer y Torrie (1960).

$$Y_{ijk} = \mu + C_i + E_A + N_j + E_B + (CN)_{ij} + T_k + (CT)_{ik} + (TN)_{kj} + (CNT)_{ijk}$$
 en donde:

Y ijK = Cualquier observación

μ = Media general

C = Efecto del compuesto quimico

 E_{Λ} = Error Experimental A

N_j = Concentración j

 E_{B} = Error Experimental B

(CJ) i j = Interacción simple compuesto químico con concentraciones

T; = Tiempos en presiones i

 $(CT)_{iK}$ = Interacción simple. Compuesto químico con tiempo.

(TN)Kj= Interacción simple. Tiempo de presión con concentraciones

(CNT) ijk = Interacción doble compuesto químico con concentraciones y tiempos.

IV. RESULTADOS Y DISCUSIONES

De acuerdo con el análisis de varianza presentado en la $t\underline{a}$ bla 1, se pueden observar que se encontraron diferencias significativas entre los dos compuestos químicos utilizados, lo cual se esperaba ya que su acción es diferente, mientras uno actúa - como hidrolizante alcalino (Hidróxido de sodio Na OH), el segun do compuesto (Acido clorhídrico HCl), actúa como hidrolizante - ácido. Es evidente que la actuación de éstos sea diferente, locual ha sido también comparado por Chandra y Jackson (1971), en donde compararon 6 fuentes de productos químicos, los cuales -- partían desde cloruro de calcio (Ca Cl $_2$), hasta el uso de hidróxido de sodio (Na OH) obteniendo mayores digestibilidades en es te último, mientras que en el primero presentaba un factor tóxico en las bacterias del rumen.

Al ser analizados estadísticamente por separado las concentraciones a que se sometió el rastrojo de maíz, no se encontraron diferencias significativas, no siendo igual cuando hubo interacción entre los dos factores mencionados anteriormente, enla que se encontró diferencias altamente significativas - - -- (P < 0.01).

Al analizar de igual manera los tiempos de exposición a la presión de 15 Lbs/cm^2 , a la que fue sometido el producto, se reporta también una diferencia altamente significativa (P 0.01), por lo que podemos decir que el tiempo de exposición fue un factor determinante en los \mathcal{A} de digestibilidad obtenidos. Al igual que Martin, et al. (1974), trabajaron con presiones de 4 y 6 atmósferas durante 15 y 30 minutos, solamente que sin la adiciónde ningún producto químico, no encontrando incrementos en la digestibilidad, mientras que en el producto tratado químicamentesí obtuvo un incremento de un 28% hasta un 44.9% de digestibilidad.

Cuando se unieron los factores; compuesto químico y el ---

tiempo de exposición a la presión y ser analizados estadís mente, se encontró diferencia estadística al (P< 0.01), esto resultados concuerdan con los encontrados por Donefer (1973), quien tratando a la paja de trigo bajo un cocimiento, presión y una solución de 6% de Na OH, mejorando el % de D.V.M.S. de un - 38% hasta un 74%.

Finalmente cuando se relacionan los factores; concentra---ción y el factor tiempo, igualmente se encontró una alta significancia (P < 0.01), en los diferentes tratamientos utilizados.

Mientras que al ser analizados los 3 factores (Compuesto \sim químico, concentraciones y tiempos de exposición a presión), no se encontró diferencia significativa (P < 0.05).

Se confirma el poder de acción de los tres factores, peroen la participación de conjuntos respectivamente relacionados.

Estos factores difieren en los usados por varios autores - en cuanto a compuestos utilizados en este trabajo, pero que evidencian la utilización de compuestos químicos y mecánicos, como ayudantes de un aumento en la digestibilidad mencionándolo así: Nath, et al, (1969), Donefer, et al. (1973), Baker (1973), An-aderson, et al. (1963) y Johnson, et al. (1975), entre otros.

Analizando el conjunto formado por el compuesto químico y-las concentraciones observamos según la tabla l que con el Na OH-a la concentración del 6% tenemos expresado el mayor aumento en la digestibibilidad, de la misma manera al relacionar el conjunto compuesto químico Na OH y tiempos (10, 20 y 30), notamos que al aumentar la duración del tiempo se inicia un decreciente por centaje en la digestibilidad, siendo contrario con la concentración del 4% y el Na OH, en el que al relacionarse la concentración con el tiempo de exposición a la presión (10,20 y 30), hay niveles ascendientes, confirmando así la alta diferencia significativa reportada por el análisis de varianza.

Al relacionar el Na OH, con la concentración del 2% observamos que los valores fueron decreciendo conforme se aumentó el tiempo expuesto a la presión, así mismo podemos observar la baja acción del Na OH para hidrolizar el material presentado bajo esa concentración. Ya que la variación entre el valor obtenidodel % de digestibilidad reportados al usar Na OH al 2% contralos reportados al 6% con el mismo tiempo de exposición a la presión (10 Min.), varían de un 35.70% a 44.61% habiendo una tendencia similar en los demás tiempos de presión.

Con respecto a la utilización del Acido Clorhídrico (HCl), el cual fue usado en las mismas concentraciones y con los mis-mos tiempos de exposición a la presión, encontramos que en la concentración del 4% observamos un aumento en el % de la digestibilidad conforme se aumentó el tiempo en la presión de 15 Lbs/cm²., siendo similar en la concentración del 6%. Mientras queen la concentración del 2% se presentó una variante entre los tiempos de 10 y 20 minutos y no así en el de 30 minutos.

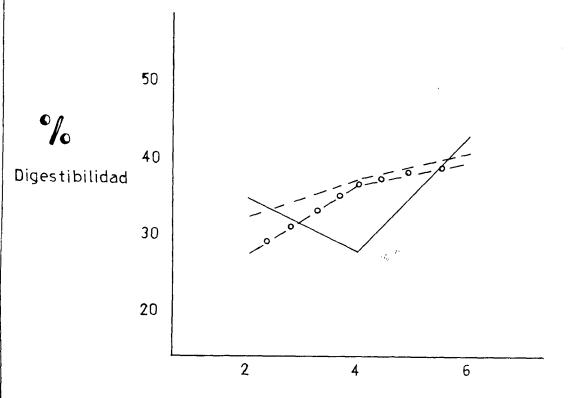
El aumento mayor en el % de la digestibilidad lo observa--mos cuando se utilizó la concentración del 2% de HCl, pero con-el mayor tiempo de exposición a la presión (30'). Aunque esta--disticamente por medio de la prueba de Duncan (1955), es igual-a la obtenida al 2% en 10 minutos, al 4% a 30 minutos y al 6% -al mismo tiempo anterior.

La diferencia que se presenta en la prueba de Duncan, en-tre los valores reportados al nivel del 6% de Na OH a 10 min. - expuesto a la presión y el obtenido al nivel del 2% de HCl a 30 min. de exposición y así la diferencia que se presenta en los - dos compuestos químicos, es posible que se deban a que tanto la hidrólisis alcalina del Na OH, el cual es una base fuerte con - mayor poder corrosivo que el HCl, actuara con mayor fuerza en - el rompimiento de las fibras de los carbohidratos estructurales (Celulosa, hemicelulosa y lignina).

Existe la posibilidad de que la presión efectuada en los - tratamientos produzca un efecto físico que actúe aumentando el-volumen (hinchamiento) en el producto y contribuya de este modo a la penetración mayor del compuesto químico y posteriormente - de las enzimas del líquido ruminal, capaces de descomponerlas.

Con relación al análisis bromatológico efectuado se observó mediante los análisis de varianza respectivos para cada tratamiento que no había diferencia significativa estadísticamente, sobre todo en dos factores importantes a tomar, que fueron: Fibra bruta y proteínas (N. x 6,25), las diferencias sólo se consideran mínimas. Presentándose los resultados en el apéndice.





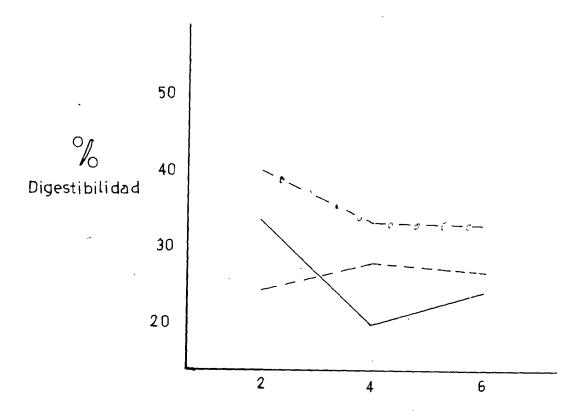
Concentracion es % Na OH

FIG. No.1 Porcentajes de digestibilidad In Vitro

de la Materia Seca del rastojo de Maíz

tratado con Hidróxido de Sodio a diferen
tes tiempos de presión.





Concentraciones % HCl

FIG. No. 2 Porcentajes de digestibilidad In Vitro de la materia Seca del rastrojo de maíz tratado con Acido Clorhidrico a diferentes tiempos de presión.

TABLA 1 ANALISIS DE VARIANZA PARA LOS PORCENTAJES DE DIGESTIBILIDAD In Nitro DE LA MATERIA SECA DE LOS DIFERENTES TRATAMIENTOS ESTUDIADOS.

FUENTE DE VARIACION.	G. L.	S. C.	C. M.	F. C.	F. T.	0.01
A. COMPUESTO QUIMICO	1	792.93	792.93	8.17	7.71+	
ERROR (A).	4	388.04	97.01			
B. CONCENTRACIONES.	2	246.32	123.16	2.55	N.S.	
ERROR (B).	16	774.29	48.39			
A x B	2	778.29	389.43	8.05	6.	23++
C. TIEMPO DE EXP. PRESION	2	326.04	163.02	5.82	5.	08++
A × C	2	615.14	307.57	10.98	5.	08++
C x B	4	667.60	166.90	5.96	3.	74++
A x B x C	4	234.99	58.7	2.10	N.S.	

$$S. = 5.2915$$

+ INDICAN DIFERENCIA SIGNIFICATIVA AL 5 % de probabilidad.

++ " " 1 % " "

TABLA 2 PORCENTAJES DE DIGESTIBILIDAD DEL RASTROJO DE MAIZ TRATADO CON 2 COMPUESTOS QUIMICOS Y A DIFERENTES TIEMPOS DE PRESION.

		Na Ol	H %		HCI %			
CONCENTRA CIONES.		2	4	6	2	4	6	
15 Lbs/cm ²	10'	35. 70 abcd	28.57 cde	44.61 a	34.72 abcde	20.75 e	25.10 de	
	20'	33. 28 abcde*	38.62 abcd	41.36 ab	25.85 cde	29.36 cde	28.58 cde	
	30'	28.12 cde	37.90 abcd	40.08 abc	41.45 ab	34.74 abcde	34.28 abcde	

⁺ LETRAS DIFERENTES INDICAN DIFERENCIA SIGNIFICATIVA (P < 0.05)

TABLA 3 ANALISIS DE VARIANZA PARA LOS VALORES DE DIGESTIBILIDAD IN VITRO DE LA MATERIA SECA DE LOS DIFERENTES TRATAMIEN TOS ESTUDIADOS.

FUENTE DE VARIACION.	G. L.	s. c.	C. M.	F. C.	F. T.
TRATAMIENTOS.	18	5826.33	323.68	3.46 ⁺⁺	0.05 1.68 0.01
ERROR.	76	7095.79	93.96		2.11
TOTAL.	94	12922.12			

⁺⁺ INDICAN DIFERENCIA SIGNIFICATIVA AL 1% DE PROBABILIDAD

TABLA 4 EFECTO DEL Na OH y HC1 SOBRE LA DIGESTIBILIDAD DE LA MATERIA SECA IN VITRO DEL RASTROJO DE MAIZ.

TRATAMIENTOS

CONCENTRACION	TIEMPO	% DIGESTIBILIDAD M.S.
2 % Na OH	10'	37.70 ab
	20'	33.28 ab
	30'	28.12 ab
4 % Na OH	10'	28.57 ab
	20'	38.62 ab
	30'	37.90 ab
6 % Na OH	10'	44.61 a
	20'	41.36 a
	30'	40.08 a
2 % 1107		
2 % HCI	10'	34.72 ab
	20'	28.85 ab
	30'	41.45 a
4 % HCI	10'	20.75 Ь
	20'	29.36 ab
	30'	34.74 ab
6 % HCI	10'	25.10 ab
	20'	28.58 ab
	30'	34.28 ab
TESTIGO	-	20.80 b

LETRAS DIFERENTES INDICAN DIFERENCIA SIGNIFICATIVA (P<0.01).

TABLA 5 EFECTO DEL Na OH y HCI SOBRE LA DIGESTIBILIDAD IN VITRO DE LA MATERIA SECA DEL RASTROJO DE MAIZ.

TRATAMI	ENTOS			
CONCENTRACION	TIEMPO PRES.	% DIGESTIBILIDADM.S.		
2 % Na OH	10'	35.70 abcd		
,	20'	33.28 abcde		
	30'	28.12 cde		
4 % Na OH	10'	28.57 cde		
	20'	38.62 abcd		
	30,	37.90 abcd		
6 % Na OH	10'	44.61 a		
	20'	41.36 ab		
	30'	40.08 abc		
2 % HCI	10'	34.72 abcde		
	20'	28.85 cde		
	30'	41.45 ab		
4 % HC I	10'	20.75 e		
	20'	29.36 cde		
	30'	34.74 abcde		
6 % HCI	10'	25.10 de		
	20'	28.58 cde		
	30'	34.28 abcde		
TESTIGO		20.80 e		

LETRAS DIFERENTES INDICAN DIFERENCIA SIGNIFICARICA (P < 0.05).

V. CONCLUSIONES.

Del presente estudio se pueden derivar los siguientes conclusiones:

- 1.- Los tratamientos en que se una hidróxido de sodio (Na-OH), fueron los que aumentaron en mayor porcentaje la digestabilidad, específicamente la concentración del 6 %.
- 2.- Es posible que los tiempos de presión no sean un efecto determinado para el aumento de la digestabilidad, ya que el mayor porcentaje encontrado se reporta a los 20 minutos de presencia a la presión.
- 3.- Los tratamientos con Acido clorhídrico (HCI) presentan una digestabilidad más baja, por lo que puede mencionarse que su poder hidrolizante se note más en sub productos agricolas menos lignificados.
- 4.- Existe una posibilidad de que a mayores volumenes delproducto o mayores concentraciones cambien los valores aquí mencionados.
- 5.- Con respecto al estudio bromatológico realizado muestra que este sub producto es de una bajo valor nutritivo para los rumiantes por su contenido lignocelulosico tan alto y que para finde degradarlo necesita un gasto de energía bastante elevado.

Es evidente la importancia que presenta el ofrecimiento de-estos sub productos al rumiante, por lo que se hace palpable la -necesidad de conocer su aceptación y la digestibilidad de este en forma In vivo y también evaluar la canridad de energía necesaria-para esa digestión el producto dentro del animal. Ya que el principal objetivo del productor es obtener matores producciones a un costo mínimo en la alimentación.

VI. RESUMEN.

Se realizó un trabajo sobre la digestibilidad In Vitro de la Materia Seca y su composición Bromatológica del rastrojo de maíz, en los laboratorios del Colegio Superior de Agricultura-Tropical situado en el Mpio. de H. Cárdenas Tab. y en el laboratorio de la Escuela de Agricultura de la Universidad de Guadalajara.

El rastrojo de maíz fue tratado con 2 compuestos químicos: Hidróxido de Sodio (Na OH) y Acido clorhídrico (HCl), respectivamente a las concentraciones de 2,4 y 6%, al igual que con eluso de presión 15 lbs/cm² a tiempos de 10, 20 y 30 minutos. Notándose un incremento en la digestibilidad mayor, con el uso del hidróxido de sodio al nivel del 6% a un tiempo de 10 minutos de presión, debido a que la hidrolisis tan activa que presenta para los carbohidratos estructurales (Celulosa, hemicelulosa y lignina). Con lo referente al ácido clorhídrico se muestran aumentos significativos con relación al testigo.

Los análisis bromatológicos efectuados, no presentan una - diferencia significativa, aunque subjetivamente se presentan al gunas variantes.

VII. LITERATURA CITADA.

- A.O.A.C. (1960) Official Methods of analisis (9th ed.) Washington, D.C.
- Bacigalulpo, A., M. Vara, J. A. Perea, A. Lescano, F. Delzo y T. S. Aguilar. (1973) Digestibilidad en ovinos de la broza de algodón sin procesar y procesada con hidróxido de so-dio. A.L.P.A. 1973 Vol. 8 p. 39.
- Baker, A. J. (1973), Effect of lignin on the In Vitro Digestibility of wood pulp. J. Animal Sci. Vol. 35, No. 2.
- Barnes, E. F. (1970)., Collaborative research with two stages In Vitro and rumen fermentation techniques. Proc. of the National Conference. Washington, D.C.
- Craig, D. A. y A. T. Ralston (1973)., Chemical treatment of Rye -- grass staw; In Vitro dray matter digestibility and composition changes. J. Animal Sci. Vol. 37, No. 1.
- Crampton, E. W., Donefer, E. y L. E. Lloyd. (1960)., A nutritive value index for forages. J. Animal Sci. 19 (2): 538-552.
- Chandra, S., y M. G. Jackson (1971)., A study of varrious chemical treatments to remov lignin from coarse roughages and in crease thir digestibility. Journal Agric. Sci. 77:11.
- Donefer, E. (1973)., Effect of posessing on the nutritional value of feeds. Nation Academy of Sci. Washington, D.C.
- Donefer, E., I. C. A. Peleye, y T. A. O. C. Jones. Reprint from advances in chemistry revies. No. 85, "Celulases and their applications". Departament of Animal Sci., Mc Donald Collage (Mc Gill Univ.), Prov. Quevec, Canada.

- Duncan, D. D. (1955)., Multiple ranges and multiple F test. Biometrics 11:1.
- Harris, C. E. (1963)., Comparation of the In Vitro v:s In Vivo mea sures of the digestibility of forages. Journal Brit. -- Grassland Sci. 18:3.
- Heaney, D. P. y Bender, F. (1970)., The feeding value of steamed aspern for sheep. Forest Production. p. 255-267.
- Johnson R. R. (1969)., Reason for forege evaluation. Proc. of Na tional Conference of forage quality evaluation an utilization. Nebraska Center. Lincon Nebraska. U.S.A. p. b-2.
- Johnson, W. L., D. Pezo y V. Justo (1975)., Composición química y digestibilidad In Vitro de algunos sub-productos agrícolas fibrosos. A. L. P. A. 1975 Vol. 10, p. 99.
- Monson, W. G., R. S. Lowrwy y I. Forbes (1970)., In Vitro by lon bag v:s two stages In Vitro digestion. Proc. of the Na tional conference of forage quality evaluation and utilization.
- Moot, G. O. y J. E. Moore (1969)., forage evaluation techniques in perpective Proc. of National conference of forage quality evaluation and utilization.
- Nath, K. y K. Sahai y N. D. Kehar (1969)., Effect of water washing lime treatment and lime and calcium carbonate suplementation on the nutritive value of paddy (Orysa sativa) -- straw. J. Animal Sci. 28:383.
- Olade, B. G. y D. N. Mowat (1975)., Influence of whole plant bar ley recostitued whit sodium hidroxide on digestibility, rumen fluid and plasma metabolism of sheep. J. Animal -- Sci. Vol. 7 No. 3, :1277.

- Quicke, G. V., Bentley, O. G., Scott, H. W. Moxon N. S. (1959)., Celulose digestion In Vitro as a measure of the digestibility of forages celulose in rumiants. J. Animal Sci. 18 (1) p. 275-287.
- Shultz, T. A., A. T. Ralston y E. Shultz (1974)., Effect of various additives on nutritive value of rye grass straw silage. Laboratory silage and In Vitro dry matter digestion observations. J. Animal Sci. Vol. 39, No. 5.
- Steel, R. G. D. y Torrie, J. H. (1960)., Principles and procedures of statistics. Mc. Graw Hill Book Co. Inc. N. Y.
- Tilley, J. M. A. y R. A. Terry (1963)., A two stage technique for the In Vitro digestion of forage corps. J. Brit. Grass land Soc. 18:101.
- Van Dyne, G. M. (1966)., Comparison of micro digestion techniques under range and dry let conditions. J. Animal Sci. 64: 381-387.
- Yu Yu, J. W. Thomas y R. S. Emery. (1975)., Estimated nutritive value of treated forages for rumiants. J. Animal Sci. Vol. 41, No. 6.

APENDICE.

CUADRO 1 VALORES X EN LOS PORCENTAJES DE CENIZAS DE LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS ESTUDIADOS

Presión		% Na	ОН		%	HC1		
•	TIEMPO	2	. 4	6	2	4	6	
	10'	12.21	9.64	11.85	5.67	13.45	15.40	
• .	20'	9.33	12.51	12.41	10.00	14.36	8.92	
	30'	12.62	10.72	12.31	12.65	11.95	15.00	
	TEC	T 1 G 0		0	0.7		٠	

ESTIGO. _____8.0

CUADRO 2 VALORES X EN LOS PORCENTAJES DE ESTRACTO ETEREO EN LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS ESTUDIADOS.

				Na Ol	1		·	, % F	IC1	
Presión 15 Lbs/cm ²	TIEMPO	· .	2		4	6	····	2	4	6
									•	
	10'	ø	0.46		0.31	0.30	,		0.63	0.69
	•			o						
	20'				0.37	0.33		0.65	0.65	0.60
	۰					•				
			•							
	30'		0.43			0.35		0.53	0.12	0.66
	TEST	T I G ()			0.68			J	

CUADRO 3 VALORES X EN LOS PORCENTAJES DE FIBRA BRUTA EN LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS

			F210D14002			•
Presión	% N a	o O H		% HC1		
15 Lbs/cm ² TIEMPO	2	4 6		2	4	6
•					o	
10'	32.78	33.30	33.22	. 27.93	29.91	37.50
. 20'	32.64	34.11	31.78	33.30	29.83	30.25
30 '	. 33.60	33.52	33.89	40.46	29.09	31.12
				,		

T E S T I G 0______37.80

CUADRO 4 VALORES X EN LOS PORCENTAJES DE PROTEINA CRUDA EN LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS ESTUDIADOS

		LOTODIADO			
Pración —	% NaOH		% Н	C 1	
Presión 15 Lbs/cm ² TIEMPO 2	4	6	2	4	6
		a.	,		
10' 3.64	3 . 4 9	3.49	3.68	3.68	3.42
20' 3.50	3.90	3.93	3.61	3.53	3.46
30' 3.64	3.53	4.04	4.54	4.04	3.75
TESTIGO	·	3.8		· ·	

CUADRO 5 VALORES X EN LOS PORCENTAJES DE E.N.N. EN LOS DISTINTOS TRATAMIENTOS ESTUDIADOS

,			% NaOH		% HC]		
Presión 15 Lbs/cm ²	TIEMPO	2	4	6	2	4	6
1	10'	47.33	51.03	48.04	47.55	43.22	40.91
	10	,	32.00	, , , ,	17.00		, 0, 2,
	20'	45.05	46.21	47.58	43.51	38.15	45.47
	30'	43.61	48.94	45.17 。	35.71	42.55	· 38.76
	T E S	STIGO_		45.78			·