

اثر فرآوری‌های فیزیکی و شیمیایی کنجاله کلزا بر حلالیت، تجزیه پذیری و قابلیت هضم پروتئین خام

منصور اقبالی کوزه‌کنان^۱، فرج کفیل‌زاده^۲ و فردین هژبری^۳

چکیده

پژوهش حاضر جهت مقایسه اثر فرآوری‌های مختلف شیمیایی و فیزیکی بر میزان حلالیت پروتئین کنجاله کلزا، تجزیه پذیری (در شکمبه) و قابلیت هضم (در دام زنده) انجام پذیرفت. تیمارها شامل: کنجاله کلزای فرآوری نشده (T_0)، کنجاله فرآوری شده با فرمالدیید (T_1)، کنجاله فرآوری شده با اسید استیک (T_2) و کنجاله فرآوری شده با حرارت (T_3) بود. حلالیت پروتئین بر اساس تفکیک پروتئین به بخش‌های $A+B_1$, B_2 , B_3 , $A+B_1$, B_2 و C در سه محلول مختلف بافر فسفات، محلول شوینده خنثی و محلول شوینده اسیدی اندازه‌گیری شد. جهت بررسی خصوصیات تجزیه‌پذیری و تجزیه‌پذیری موثر پروتئین کنجاله کلزا فرآوری شده و بدون فرآوری، تیمارها در فواصل زمانی مختلف (۰، ۴، ۸، ۱۶، ۲۴ و ۴۸ ساعت) از طریق فیستولای دایمی در شکمبه دو راس گوسفند قرار داده شد. نیتروژن باقیمانده از کیسه‌های نایلونی در هر زمان انکوباسیون برای اندازه‌گیری بخش‌های a , b و c و تخمین تجزیه‌پذیری موثر در سرعت عبور درصد در ساعت استفاده شد. بررسی حلالیت آزمایشگاهی پروتئین کنجاله کلزا کاهش معنی‌داری ($p < 0.05$) را در بخش $A+B_1$ نشان داد، در حالی که بخش B_2 در تیمارهای فیزیکی و تیمارهای شیمیایی افزایش داشت. بخش‌های B_3 و C با فرآوری‌های a (۵/۷۴) بالاتر و b (۷۶/۲۲) پایین‌تر از دیگر تیمارها بود ($p < 0.05$). تفاوت معنی‌داری در نرخ تجزیه‌پذیری بین تیمار شاهد و تیمارهای دیگر وجود داشت. تجزیه‌پذیری موثر پروتئین در نرخ عبور درصد در ساعت کاهش معنی‌داری در دامنه ۱۵ - ۱۹ درصد در تیمارهای فیزیکی و شیمیایی نسبت به شاهد نشان داد. تجزیه‌پذیری موثر پروتئین در تیمارهای T_0 , T_1 , T_2 و T_3 به ترتیب برابر $63/55$, $52/15$, $53/65$ و $51/50$ درصد بود. افزایش معنی‌داری ($p < 0.05$) در قابلیت هضم ظاهری پروتئین خام بین گروه شاهد و دیگر تیمارها مشاهده شد. قابلیت هضم پروتئین خام در تیمار T_1 (۸۱/۴۳) بالاترین، و به ترتیب در تیمارهای T_2 (۸۰/۴۲), T_3 (۷۸/۸۴) و T_0 (۷۳/۲۶) بود. به‌طور کلی نتایج نشان داد که فرآوری‌های حرارتی و شیمیایی کنجاله کلزا نسبت پروتئین غیرقابل تجزیه در شکمبه را از طریق تغییر بخش بالقوه قابل تجزیه (b) و نرخ تجزیه (c) پروتئین افزایش داد. هم‌چنین علی‌رغم کاهش در میزان تجزیه‌پذیری پروتئین در شکمبه، میزان قابلیت هضم آن در کل دستگاه گوارش حیوان به‌طور موثری بهبود یافت.

کلمات کلیدی: کلزا، فرآوری فیزیکی و شیمیایی، حلالیت، تجزیه‌پذیری، قابلیت هضم

صادقی (۱۳۸۱) گزارش نمود که تجزیه پذیری ماده خشک و پروتئین خام به ترتیب برای کنجاله کلزای فرآیند نشده $63/4$ و $67/6$ ، فرآیند حرارتی اتوکلاو $53/1$ و $48/8$ ، فرآیند با فرمالدئید $44/5$ و $43/9$ درصد بود. مک‌کینون و همکاران (۱۹۹۱) گزارش نمودند که فرآوری حرارتی کنجاله کانولا برای مدت 10 دقیقه و دمای 125 درجه سانتی‌گراد تجزیه پذیری پروتئین را از 58 درصد به 30 درصد کاهش داد. این پژوهش‌های بیان نمودند که فرآیند حرارتی بالا نه تنها سبب کاهش تخمیر در شکمبه می‌شود بلکه هضم پروتئین در روده باریک را نیز چار مشکل می‌سازد. عمل آوری کنجاله‌ها با آلدیدها نیز یکی از روش‌هایی است که مورد توجه و مطالعه قرار گرفته است. لیو (۱۹۹۳) بیان کرد که کاهش تجزیه پذیری شکمبه‌ای پروتئین کنجاله کلزای فرآوری شده با فرمالدئید به دلیل کاهش بخش "a" می‌باشد. "a" بخشی از پروتئین کنجاله کلزا است که به سرعت در شکمبه قابل حل است و بین $18/6$ تا $29/8$ در گزارش شده است. پروتئین بالقوه قابل تجزیه "b" در دامنه $56/7$ تا $84/9$ درصد و هم‌چنین نرخ ناپدید شدن "c" از $2/48$ تا $15/7$ درصد در ساعت گزارش شده است (کریستنسن و مک‌کینون، 1993 ؛ لیو و همکاران، 1993). نتایج حاصل از پژوهش لیو (۱۹۹۳) نشان داد که فرآوری با فرمالدئید نه تنها قابلیت هضم مواد مغذی کنجاله کلزا را کاهش نداد بلکه استفاده از نیتروژن را بهبود بخشدید. سوبو و همکاران (۱۹۹۶) بیان نمودند که تجزیه شکمبه‌ای پروتئین کنجاله کلزای فرآوری نشده و کنجاله فرآوری شده با فرمآلدید به ترتیب 83 تا 86 و 57 تا 61 درصد بود. مشتاقی‌نیا و اینگالز (۱۹۹۵) گزارش دادند افزایش پروتئین غیر قابل تجزیه در شکمبه و به دنبال آن افزایش پروتئین عبوری برای گوساله‌های با رشد سریع و گاوهای شیرده پر تولید مفید بوده است. آزمایش‌های متعدد نشان می‌دهد که فرآوری کنجاله‌ها با اسید سبب کاهش حلایت پروتئین و کاهش تجزیه پذیری در شکمبه می‌گردد. خراسانی و همکاران (۱۹۹۳) گزارش نمودند که فرآوری کنجاله کلزا با اسید کلریدریک، اسید استیک، اسید فرمیک و اسید پروپیونیک موجب کاهش تجزیه شکمبه‌ای پروتئین

میزان تجزیه پذیری مواد خوراکی در شکمبه تاثیر زیادی روی فرآورده‌های نهایی تخمیر و توان تولیدی حیوان می‌گذارد. اگر چه کاهش تجزیه پذیری پروتئین ممکن است از نظر میزان تجمع آمونیاک در شکمبه مفید باشد، ولی کاهش پروتئین تجزیه شده در شکمبه می‌تواند سبب کاهش سنتز پروتئین میکروبی گردد. از طرفی میزان مصرف آمونیاک در شکمبه به نرخ آزادسازی آن و تخمیر کربوهیدرات‌ها بستگی دارد. ون سست و همکاران (۱۹۸۱) و کریشنامورتی و همکاران (۱۹۸۳) پروتئین را بر اساس قابلیت تجزیه شکمبه‌ای به سه قسمت B_1 و B_2 و B_3 تقسیم‌بندی کرده‌اند. بخش B_1 شامل بخشی از پروتئین است که در شکمبه سریعاً تجزیه می‌شود. همچنین این بخش درصدی از پروتئین خام است که در بافر فسفات محلول است و با اسید تری کلورو استیک رسوب می‌کند. بخش B_3 در شوینده خنثی نا محلول است ولی در شوینده اسیدی محلول می‌باشد. این بخش خیلی کند در شکمبه تجزیه می‌شود چون با دیواره سلولی مرتبط است و مقدار آن از تفاصل نیتروژن نامحلول در شوینده خنثی و نیتروژن نامحلول در شوینده اسیدی به دست می‌آید. تفاصل پروتئین نا محلول در بافر فسفات از پروتئین نا محلول در شوینده خنثی مقدار بخش B_2 را بیان می‌کند. قسمتی از B_2 در شکمبه تخمیر شده و قسمتی از آن به بخش‌های پایین دستگاه گوارش می‌رود. سرنوشت این بخش وابسته به نرخ هضم و نرخ عبور می‌باشد. بخش C پروتئین غیر قابل استفاده یا پروتئین باند شده می‌باشد این بخش غیر قابل حل در شوینده اسیدی است و به اختصار آن را ADIP¹ می‌نامند. این بخش شامل پروتئین‌های باند شده با لیگنین، کمپلکس پروتئین - تانن و محصولات میلارد می‌باشد که در مقابل آنزیمهای میکروبی و آنزیمهای مترشحه از دستگاه گوارش مقاومت نشان می‌دهد.

مطالعات متعددی برای فرآوری کنجاله‌ها و تغییر در بخش‌های مذکور و تجزیه پذیری پروتئین انجام و روش‌های فیزیکی و شیمیابی مختلفی ارایه شده است.

آرامی تکان داده شده و محتویات لوله با استفاده از فیلتر شماره ۱ واتمن صاف گردید. کاغذ صافی حاوی باقی مانده نامحلول فسفات بافر هضم شده و نیتروژن آن با روش کلدار تعیین گردید. به طور همزمان 0.5 g نمونه اصلی هضم و نیتروژن آن بهروش کلدار تعیین شد. نیتروژن محلول در فسفات بافر از رابطه زیر محاسبه گردید (چاترجی و والی، ۲۰۰۲):

$$\text{PBSN} = \frac{\text{مقدار نیتروژن در باقیمانده}-\text{مقدار نیتروژن در نمونه اولیه}}{\text{مقدار نیتروژن در نمونه اولیه}} \times 100$$

مقدار $^3\text{NDIN}$ و $^4\text{ADIN}$ با استفاده از روابط زیر محاسبه گردید (چاترجی و والی، ۲۰۰۲):

$$\text{NDIN} = \frac{\text{مقدار نیتروژن در باقیمانده NDF}}{\text{مقدار نیتروژن در نمونه اولیه}} \times 100$$

$$\text{ADIN} = \frac{\text{مقدار نیتروژن در باقیمانده ADF}}{\text{مقدار نیتروژن در نمونه اولیه}} \times 100$$

برای بررسی میزان تجزیه پذیری پروتئین در شکمبه از ۲ راس گوسفند سنجابی فیستولا گذاری شده استفاده شد. به میزان $1/2\text{ g}$ از هر نمونه (آسیاب شده-بالک ۲ میلی‌متری) داخل کیسه‌های نایلونی با روزنه‌هایی به قطر $45\text{ }\mu\text{m}$ ریخته شد. کیسه‌ها پس از صفر، ۲، ۴، ۸، ۱۶، ۲۴ و 48 h ساعت انکوباسیون به طور همزمان از شکمبه خارج شدند. سپس در ظرف محتوی آب سرد قرار داده شدند و بدون ایجاد فشار بر کیسه‌ها، به شکل دورانی به آرامی حرکت داده شدند و با جریان آرام آب شسته تا رنگ شفاف آب خروجی از کیسه‌ها مشاهده گردید. سپس تا حصول وزن ثابت در آون 70 درجه سانتی‌گراد قرار گرفتند تا کاملاً خشک و پس از آن نمونه‌ها توزین شدند. با استفاده از نرم افزار Neway میزان ناپدید شدن مواد در زمان t و همچنین فراسنجه‌های a , b و c برای زمان‌های مختلف محاسبه گردید.

بدون تاثیر منفی روی قابلیت هضم روده‌ای شد. هر چند مک‌کینون و همکاران (۱۹۹۱) با افزودن اسید استیک و اسید فرمیک به کنجاله‌های پروتئینی تغییری در تجزیه شکمبه‌ای پروتئین مشاهده نکردند. پاره‌ای از تفاوت‌ها در نتایج فرآوری کنجاله کلزا به کمک حرارت، فرمالدئید یا اسید استیک به نظر می‌رسد ناشی از تفاوت در میزان حرارت استفاده شده یا غلطت مواد شیمیایی به کار رفته باشد. بهمین دلیل هدف از مطالعه حاضر، مقایسه اثرات فرآیند حرارتی و شیمیایی با توجه به حدود دمایی و غلطت‌هایی از فرمالدئید و اسید استیک بود که نتایج قابل توجهی از نظر تاثیر تجزیه پذیری شکمبه‌ای در گزارش‌های سایر پژوهش‌گران بیان شده است. همچنین بررسی اثر چنین فرآیندهایی بر حلالت پروتئین با توجه به روش آزمایشگاهی مورد توجه قرار گرفت.

مواد و روش‌ها

این پژوهش در بخش تحقیقات علوم دامی دانشکده کشاورزی دانشگاه رازی کرمانشاه انجام شد. کنجاله کلزا از شرکت روغن نباتی نازگل واقع در کرمانشاه با استخراج روغن به طریقه مکانیکی-شیمیایی، تهیه گردید. تعیین حلالت پروتئین بر اساس تقسیم-بندی سیستم CNCPS¹ (استیفن و همکاران، ۱۹۹۲) و با استفاده از سه محلول بافر فسفات، شوینده خنثی و شوینده اسیدی بود. ترکیب شیمیایی کنجاله به روش AOAC (1990) تعیین گردید.

تعیین حلالت در بافر فسفات

محلول بافر فسفات با استفاده از سدیم دی-هیدروژن فسفات تهیه شد (هژبری، ۲۰۰۴). غلطت نهایی محلول رقیق شده $1/0\text{ Molar}$ فسفات بافر با -8 pH بود. 0.5 g کنجاله کلزا از الک ۱ میلی‌متری عبور داده سپس با 50 ml/liter محلول بافر در لوله شیشه‌ای در سه تکرار با هم مخلوط گردید. لوله‌ها در دمای 39 درجه به مدت سه ساعت قرار داده شدند. سپس به

2. Phosphate buffer soluble nitrogen

3. Neutral detergent insoluble nitrogen

4. Acid detergent insoluble nitrogen

1. Cornell net carbohydrate and protein system

اثر فرآوری‌های فیزیکی و شیمیایی کنجاله کلزا بر حلایت، تجزیه پذیری و ...

نتایج

ترکیب شیمیایی

میزان ماده خشک، پروتئین خام، الیاف خام و چربی خام کنجاله کلزا به ترتیب $89/90$ ، $34/50$ و $11/00$ درصد بود.

آزمایش تعیین حلایت

میزان نیتروژن محلول در بافر فسفات، شوینده خنثی و شوینده اسیدی در جدول ۱ ارایه شده است. میزان نیتروژن محلول در بافر فسفات (PBSN) در تیمارهای آزمایشی T_0 , T_1 , T_2 و T_3 به ترتیب عبارت بود از $61/02$, $28/09$, $25/56$ و $28/47$ درصد. اختلاف معنی‌داری بین گروه شاهد (T_0) با دیگر تیمارهای آزمایشی وجود داشت ($P < 0.05$), در حالی که تیمارهای فرآوری شده با هم اختلاف معنی‌داری نشان ندادند ($P > 0.05$).

میزان نیتروژن نامحلول در شوینده خنثی (NDIN) در تیمارهای آزمایشی T_0 , T_1 , T_2 و T_3 به ترتیب عبارت بود از $5/29$, $5/25$, $6/25$ و $5/16$ درصد. آنالیزهای آماری اختلاف معنی‌داری را بین تیمارهای آزمایشی نشان نداد ($P > 0.05$).

میزان نیتروژن محلول در شوینده اسیدی (ADIN) در تیمارهای آزمایشی T_0 , T_1 , T_2 و T_3 به ترتیب عبارت بود از $4/46$, $4/59$, $4/44$ و $5/50$ درصد و اختلاف آماری معنی‌داری بین تیمارهای آزمایشی مشاهده نشد ($P > 0.05$).

برای فرآوری فیزیکی (حرارتی)، کنجاله کلزا در ظروف آلومینیومی با ارتفاع کمتر از ۱ سانتی‌متر و در دمای 125 درجه سانتی‌گراد به مدت 20 دقیقه در آون قرار داده شد (مک‌کینون و الوبابوکان، ۱۹۹۱). بهمنظور فرآوری با فرمالدئید، مقدار $1/2$ گرم فرمالدئید به صورت محلول 40% فرمالدئید به ازای هر 100 گرم پروتئین خام کنجاله اضافه شد (چاترجی و والی، ۲۰۰۳). هم‌چنین برای فرآوری با اسید استیک 3 درصد ماده خشک کنجاله، اسید استیک و همان میزان آب مخلوط و به کنجاله کلزا به صورت اسپری اضافه شد (خراسانی و همکاران، ۱۹۹۳). نمونه‌های فرآوری شده پس از چندین بار مخلوط نمودن به صورت جداگانه در کیسه‌های پلاستیکی در بسته تا زمان آزمایش نگهداری شدند.

بهمنظور تعیین قابلیت هضم ظاهری پروتئین خام در کل دستگاه گوارش از 4 راس گوسفند نر سنجابی استفاده شد. مواد خواهی مورد استفاده شامل ساقه یونجه (50 درصد ماده خشک) کنجاله کلزای بدون فرآوری و فرآوری شده با فرمالدئید، حرارت و اسید استیک (50 درصد ماده خشک) بود. جیره غذایی در دو وعده صبح و بعد از ظهر شامل علوفه و کنسانتره، به طور مساوی در اختیار دامها قرار گرفت.

این پژوهش در قالب طرح آماری کاملاً تصادفی انجام شد. مدل ریاضی این طرح به صورت $\epsilon_{ij} = \mu + t_i + X_{ij}$ بود که X_{ij} نشان دهنده مقدار عددی هر مشاهده، ϵ_{ij} اشتباہ آزمایش و μ میانگین کل می‌باشد. داده‌ها با نرم‌افزار SPSS تجزیه آماری و میانگین‌ها با آزمون دانکن مقایسه شدند.

جدول ۱: درصد حلایت نیتروژن در بافر فسفات، محلول‌های شوینده خنثی و اسیدی در تیمارهای مختلف

تیمارهای آزمایشی				بخش‌های نیتروژن
T_3	T_2	T_1	T_0	
$28/47^b$	$25/56^b$	$28/09^b$	$61/02^a$	PBSN
$5/16^a$	$6/25^a$	$5/29^a$	$5/28^a$	NDIN
$4/44^a$	$5/50^a$	$4/59^a$	$4/46^a$	ADIN

اعداد هر ردیف با حروف نامشابه از نظر آماری دارای اختلاف معنی‌دار هستند ($P < 0.05$).

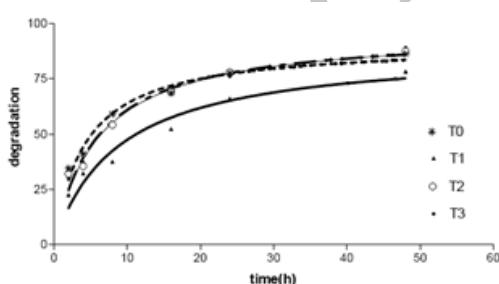
T_0 : کنجاله کلزای فرآوری نشده (شاهد); T_1 : کنجاله کلزای فرآوری شده با فرمالدئید؛ T_2 : کنجاله کلزای فرآوری شده با اسید استیک؛

T_3 : کنجاله کلزای فرآوری شده با حرارت.

PBSN: نیتروژن محلول در بافر فسفات؛ NDIN: نیتروژن نامحلول در شوینده خنثی؛ ADIN: نیتروژن نامحلول در شوینده اسیدی

T_3 به ترتیب $73/13$, $83/00$, $84/16$ و $85/78$ درصد بود و بین تیمارهای آزمایشی تفاوت معنی‌داری <0.05 وجود داشت هر چند این تفاوت بین T_2 با T_1 و T_3 معنی‌دار نبود. نرخ تجزیه پذیری در تیمارهای آزمایشی T_0 , T_1 , T_2 و T_3 به ترتیب 0.048 , 0.045 و 0.048 درصد بود. تفاوت آماری معنی‌داری بین تیمار T_0 و سایر تیمارها مشاهده شد (<0.05) ولی تیمارهای T_1 , T_2 و T_3 از لحاظ این فراسنجه تفاوتی نداشتند.

تجزیه پذیری موثر برآورد شده ماده خشک کنجاله کلزا فراوری شده و فراوری نشده در سرعت عبور ۵ درصد در ساعت نیز در جدول ۳ ارایه شده است. اختلاف معنی‌داری بین تیمارهای آزمایشی از لحاظ تجزیه پذیری موثر ماده خشک وجود داشت (<0.05) هر چند این تفاوت بین T_2 و T_3 معنی‌دار نبود. بیشترین میزان مربوط به T_0 و کمترین میزان مربوط به T_1 بود. نتایج حاصل از این بخش نشان داد که میزان کاهش در تجزیه پذیری موثر ماده خشک به سبب تیمار حرارتی $13/58$ درصد و به دنبال فراوری با فرمالدئید و اسید استیک به ترتیب $16/11$ و $13/74$ درصد بود.



شکل ۱: منحنی تجزیه پذیری ماده خشک کنجاله کلزا فراوری نشده (T_0) و فراوری شده با فرمالدئید (T_1), اسید استیک (T_2) و حرارت (T_3)

بخش‌های مختلف نیتروژن بر اساس حلایت در بافر فسفات در جدول ۲ ارایه شده است. بخش $A+B_1$ که بیان گر نیتروژن محلول در بافر فسفات است در اثر فراوری‌های انجام شده به طور معنی‌داری کاهش یافت. این بخش در تیمارهای آزمایشی T_0 , T_1 , T_2 و T_3 به $-28/47$, $28/48$, $25/56$ و $28/40$ از $61/02$ ترتیب عبارت بود از (<0.05) با درصد اختلاف معنی‌داری بین تیمار آزمایشی T_0 با دیگر تیمارها وجود داشت (<0.05) ولی هیچ‌گونه اختلاف معنی‌داری میان دیگر تیمارهای آزمایشی شده، مشاهده نشد (>0.05). بخش B_2 که حاصل تفاضل دو بخش $NDIN$ و $PBIN$ از هم می‌باشد در تیمارهای آزمایشی T_0 , T_1 , T_2 و T_3 به ترتیب عبارت از $33/69$, $68/18$, $66/36$ و $66/62$ درصد بود. اختلاف معنی‌داری بین تیمار آزمایشی T_0 با دیگر تیمارهای مشاهده شد (<0.05) اما هیچ‌گونه اختلاف معنی‌داری میان دیگر تیمارهای آزمایشی (فراوری شده) مشاهده نشد (>0.05). در بخش B_3 که حاصل تفاضل دو بخش $ADIN$ و $NDIN$ از هم می‌باشد اختلاف معنی‌داری وجود نداشت (>0.05). در بخش C نیز که بیان گر نیتروژن نامحلول در شوینده اسیدی است و در تیمارهای آزمایشی T_0 , T_1 , T_2 و T_3 به ترتیب برابر با $4/45$, $4/45$, $4/59$ و $4/44$ درصد بود تفاوت معنی‌داری مشاهده نگردید (>0.05).

آزمایش تجزیه پذیری ۱- ماده خشک

رونده تجزیه پذیری ماده خشک در ساعت مختلف انکوباسیون در شکل ۱ ارایه شده است. بخش‌های a (سریع تجزیه شونده)، b (بالقوه قابل تجزیه) و c (نرخ تجزیه) ماده خشک در جدول ۳ ارایه شده است. تفاوت آماری معنی‌داری (<0.05) از لحاظ بخش سریع تجزیه شونده بین تیمارهای آزمایشی وجود داشت هرچند این اختلاف بین T_1 و T_2 معنی‌دار نبود. بخش بالقوه قابل تجزیه در تیمارهای آزمایشی T_0 , T_1 , T_2 و

اثر فرآوری‌های فیزیکی و شیمیایی کنجاله کلزا بر حلالیت، تجزیه پذیری و ...

جدول ۲: بخش‌های مختلف نیتروژن (درصدی از پروتین خام) کنجاله کلزا براساس حلالیت در بافر فسفات در تیمارهای مختلف

SE	تیمارهای آزمایشی				
	T ₃	T ₂	T ₁	T ₀	
۴/۴۵	۲۸/۴۷ ^b	۲۵/۵۶ ^b	۲۸/۰۹ ^b	۶۱/۰۲ ^a	A+B ₁
۴/۳۹	۶۶/۳۶ ^a	۶۸/۱۸ ^a	۶۶/۶۲ ^a	۳۳/۶۹ ^b	B ₂
۰/۵۱۸	۰/۷۷ ^a	۰/۷۵ ^a	۰/۷۰ ^a	۰/۸۲ ^a	B ₃
۰/۱۹۸	۴/۴۴ ^a	۵/۵۰ ^a	۴/۵۹ ^a	۴/۴۶ ^a	C

اعداد هر ردیف با حروف نامشابه از نظر آماری دارای اختلاف معنی دار هستند ($P < 0.05$)

T₀: کنجاله کلزای فرآوری نشده (شاهد); T₁: کنجاله کلزای فرآوری شده با فرمالدئید؛ T₂: کنجاله کلزای فرآوری شده با اسید استیک؛

T₃: کنجاله کلزای فرآوری شده با حرارت.

A+B₁: نیتروژن محلول در بافر فسفات؛ B₂: حاصل تفااضل دو بخش PBIN و NDIN و ADIN؛ B₃: حاصل تفااضل دو بخش NDIN و

C: نیتروژن نامحلول در شوینده اسیدی.

جدول ۳: فرانسنجه‌های مختلف تجزیه پذیری و تجزیه پذیری موثر پروتین خام و ماده خشک کنجاله کلزای فرآوری شده و فرآوری نشده

SE	تیمارهای آزمایشی				فرانسنجه
	T ₃	T ₂	T ₁	T ₀	
۰/۲۲	۴/۱۴ ^c	۴/۸۹ ^b	۴/۱۷ ^c	۶/۲۱ ^a	پروتین خام: a
۰/۴۸	۸۴/۱۹ ^b	۸۲/۴۰ ^c	۸۴/۹۴ ^a	۷۵/۳۸ ^d	b
۰/۰۱	۰/۰۶۸ ^c	۰/۰۷۶ ^b	۰/۰۷ ^{bc}	۰/۱۶ ^a	c
ماده خشک:					
۰/۴۳	۱۰/۰۴ ^b	۹/۰۱ ^c	۹/۰۲ ^c	۱۳/۰۱ ^a	a
۱/۳۱	۸۵/۷۸ ^a	۸۴/۱۶ ^{ab}	۸۳/۰۰ ^b	۷۳/۱۳ ^c	b
۰/۰۰۴	۰/۰۴۵ ^b	۰/۰۴۸ ^b	۰/۰۴۸ ^b	۰/۰۸۵ ^a	c
تجزیه پذیری موثر (درصد) در سرعت عبور ۵ درصد در ساعت:					
۱/۲۶	۵۱/۵ ^d	۵۳/۶۵ ^b	۵۲/۱۵ ^c	۶۳/۵۵ ^a	پروتین خام
۱/۰۵	۵۵/۵۰ ^b	۵۵/۴۰ ^b	۵۳/۸۷ ^c	۶۴/۲۳ ^a	ماده خشک

اعداد هر ردیف با حروف نامشابه از نظر آماری دارای اختلاف معنی دار هستند ($P < 0.05$)

T₀: کنجاله کلزای فرآوری نشده (شاهد); T₁: کنجاله کلزای فرآوری شده با فرمالدئید؛ T₂: کنجاله کلزای فرآوری شده با اسید استیک؛

T₃: کنجاله کلزای فرآوری شده با حرارت.

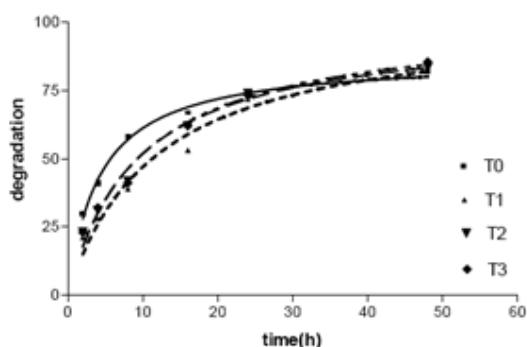
a و b: بر حسب درصد؛ c: درصد در ساعت.

۴/۸۹، ۴/۱۷، ۶/۲۱ به ترتیب T_۰، T_۱ و T_۳ آزمایشی تیمارهای آزمایشی مشاهده شد ($p < 0.05$). هر چند این تفاوت بین T_۱ و T_۳ معنی دار نبود. بخش b در تیمارهای آزمایشی مذکور به ترتیب ۸۴/۹۴، ۷۵/۳۸، ۸۴/۶۰ و ۸۴/۱۹ بود. آنالیز آماری اختلاف معنی داری را

۲- پروتین خام

رونده تجزیه پذیری پروتین خام در ساعت مختلط انکوباسیون در شکل ۲ ارایه شده است. بخش-های a (سریع تجزیه شونده) و b (بالقوه قابل تجزیه) پروتین خام کنجاله کلزای فرآوری شده و فرآوری نشده نیز در جدول ۳ ارایه شده است. بخش a در تیمارهای

۷۲/۸۳ و ۷۳/۱۱ درصد بود. اختلاف آماری معنی‌داری بین تیمارهای آزمایشی مشاهده نشد ($P > 0.05$). هر چند از لحاظ عددی مقادیر مربوط به کنجاله فرآوری شده در هر دو مورد بیشتر بود. میزان قابلیت هضم ظاهري پروتئين خام در تیمارهای مذکور به ترتیب ۷۳/۲۶، ۸۱/۴۳، ۸۰/۴۱ و ۷۸/۸۴ درصد بود. بین تیمار آزمایشی T_0 با دیگر تیمارها اختلاف معنی‌داری وجود داشت ($P < 0.05$) ولی تفاوت معنی‌داری از این لحاظ بین تیمارهای محتوى کنجاله فرآوري شده مشاهده نشد.



شکل ۲: منحنی تجزیه پذیری پروتئین کنجاله کلزا فرآوری نشده (T_0) و فرآوری شده با فرمالدئید (T_1)، اسید استیک (T_2) و حرارت (T_3)

جدول ۴: اثر کنجاله کلزا عمل آوری نشده و عمل آوری شده با حرارت، اسید استیک و فرمالدئید بر قابلیت هضم ظاهری ماده خشک، ماده آلی و پروتئین خام

مشخصات	تیمارهای آزمایشی				
	SE	T_3	T_2	T_1	T_0
قابلیت هضم ظاهری (درصد)					
ماده خشک	۰/۵۲	۷۱/۹۴ ^a	۷۱/۸۴ ^a	۷۱/۹۵ ^a	۶۹/۳۵ ^a
پروتئین خام	۰/۸۶	۷۸/۸۴ ^b	۸۰/۴۱ ^b	۸۱/۴۳ ^b	۷۳/۲۶ ^a
ماده آلی	۰/۴۶	۷۳/۱۱ ^a	۷۲/۸۳ ^a	۷۴/۰۶ ^a	۷۱/۴۱ ^a

اعداد هر ردیف با حروف نام مشابه از نظر آماری دارای اختلاف معنی‌دار هستند ($P < 0.05$)

T_0 : کنجاله کلزا فرآوری نشده (شاهد); T_1 : کنجاله کلزا فرآوری شده با فرمالدئید؛ T_2 : کنجاله کلزا فرآوری شده با اسید استیک؛

T_3 : کنجاله کلزا فرآوری شده با حرارت

بین تمامی تیمارهای آزمایشی نشان داد ($P < 0.05$). نرخ تجزیه در تیمارهای آزمایشی به ترتیب ۰/۰۷، ۰/۰۷۶ و ۰/۰۶۸ بود. تفاوت نرخ تجزیه در T_0 با سایر تیمارها، و در T_2 و T_3 معنی‌دار بود ($P < 0.05$). هر چند این تفاوت بین T_1 با T_2 و T_3 معنی‌دار نبود. تجزیه پذیری موثر برآورد شده پروتئین خام کنجاله کلزا فرآوری شده و فرآوری نشده در سرعت عبور ۵ درصد در ساعت نیز در جدول ۳ ارایه شده است. اختلاف معنی‌داری بین تیمارهای آزمایشی از لحاظ تجزیه پذیری موثر پروتئین خام وجود داشت ($P < 0.05$). کمترین میزان تجزیه پذیری موثر پروتئین خام به T_3 و بیشترین مقدار مربوط به T_0 بود. کاهش درصد تجزیه پذیری موثر پروتئین خام کنجاله به سبب عمل آوری‌های مختلف در سرعت عبور ۵ درصد در ساعت در T_1 ، T_2 و T_3 به ترتیب برابر با ۱۵/۲۲، ۱۷/۵۹ و ۱۸/۶۲ درصد بود.

آزمایش قابلیت هضم ظاهري

نتایج حاصل از آزمایش‌های هضمی در جدول ۴ ارایه شده است. میزان قابلیت هضم ظاهري ماده خشک در تیمارهای آزمایشی T_0 ، T_1 ، T_2 و T_3 به ترتیب ۶۹/۳۵، ۷۱/۹۵، ۷۱/۵۴ و ۷۱/۹۴ درصد بود. آنالیز آماری داده‌ها هیچ‌گونه اختلاف معنی‌داری را بین تیمارهای آزمایشی نشان نداد ($P > 0.05$). میزان قابلیت هضم ظاهري ماده آلی به ترتیب ۷۴/۰۶، ۷۱/۴۱ و ۷۳/۲۶ درصد بود.

بحث

میزان حلایت پروتین خوارک غالباً از عوامل موثر بر ناپدید شدن پروتین در شکمبه می‌باشد. میکروارگانیسم‌های شکمبه و آنزیم‌های خارج سلولی آن‌ها باید در تماس مستقیم با پروتین‌ها قرار گیرند تا بتوانند آن‌ها را تجزیه نمایند. پروتین‌های محلول که بیشتر در دسترس میکروب‌ها و آنزیم‌های آن‌ها قرار می‌گیرند، بیشتر و سریع‌تر از پروتین‌های نامحلول در شکمبه تجزیه می‌شوند. نیتروژن محلول در بافر فسفات PBSN (کنجاله کلزای عملآوری نشده ۶۱۰۲ درصد بود و اختلاف معنی‌داری با کنجاله‌های کلزای فرآوری شده داشت ۲۵/۵۶ تا ۴۷/۲۸ درصد). این مطلب بیان گر این است که حلایت پروتین کنجاله کلزا در بافر فسفات طی فرایندهای فیزیکی و شیمیایی انجام شده، کاهش یافته است و این دو فرآیند اثرات مشابهی روی میزان حلایت داشته‌اند. نتایج مطالعه حاضر با گزارش تعدادی از پژوهشگران مطابقت داشت (شارما و همکاران، ۱۹۸۱؛ چاترجی و والی، ۲۰۰۲ و هژبری، ۲۰۰۵). در مورد نیتروژن نامحلول در شوینده خنثی تفاوت معنی‌داری بین تیمارها مشاهده نگردید و فرآوری کنجاله به روش‌های فیزیکی و شیمیایی تاثیرقابل توجهی روی NDIN کنجاله نداشت. نیتروژن نامحلول در شوینده خنثی در این پژوهش برای کنجاله عملآوری نشده ۵/۲۸ درصد بود که با نتایج شارما و سینگ (۱۹۹۷)، چاترجی و والی (۲۰۰۲) مطابقت داشت.

بین تیمارهای آزمایشی از لحاظ نیتروژن نامحلول در شوینده اسیدی نیز تفاوت معنی‌داری وجود نداشت به عبارت دیگر فرآوری‌های انجام شده روی کنجاله کلزا تاثیر متفاوتی بر میزان پارامتر C نداشت. این مطلب با گزارش چاترجی و والی (۲۰۰۲) و هژبری (۲۰۰۵) مطابقت داشت. تفاوت‌های میان نتایج به دست آمده احتمالاً مربوط به واریته‌های مختلف کنجاله کلزا و مقادیر گلوکوزینولات باشد.

بین کنجاله کلزای عملآوری نشده و کنجاله عمل آوری شده صرفنظر از نوع فرآوری در مورد بخش B₂ تفاوت معنی‌داری وجود داشت. در واقع فرآوری‌های انجام شده سبب افزایش بخش بالقوه قابل تجزیه در

شکمبه گردید. به بیان دیگر کاهش حلایت پروتین به A+B₁ دلیل فرآوری‌های انجام شده باعث کاهش بخش و افزایش بخش B₂ شد. نتایج حاصل با روند تغییرات گزارش شده توسط چاترجی و والی (۲۰۰۲) و هژبری (۲۰۰۵) مطابقت داشت. بخش B₃، بخش کند تجزیه شونده در شکمبه، نیز تحت تاثیر فرآوری‌های مختلف واقع نشد. نتایج حاصل از این بخش نشان داد که اولاً فرآیندهای فیزیکی و شیمیایی در سطوح مورد نظر حلایت پروتین کنجاله کلزا در شکمبه را با تاثیر اصلی روی بخش A+B₁ (روند کاهشی) و B₂ (روند افزایشی) کاهش داد. ثانیاً از آن جایی که B₂ تا حدود زیادی تابع نرخ عبور پروتین از شکمبه است (ون‌سوست و همکاران، ۱۹۸۱) در سرعت‌های بالای عبور (عمدتاً در جیره‌های محتوى کنسانتره بیشتر) احتمالاً جزء بیشتری از این بخش به قسمت‌های پایینی دستگاه گوارش منتقل می‌شود.

در مطالعه حاضر، بخش a مربوط به کنجاله کلزای عملآوری نشده اختلاف معنی‌داری با این فراسنجه در کنجاله عملآوری شده داشت. در مورد ماده خشک بیشترین مقدار مربوط به T_۰ (۱۳/۰۱ درصد) و کمترین مقدار مربوط به T_۱ و T_۲ (۹/۰۱ درصد) بود. این روند در مورد پروتینین هم مشاهده شد با این تفاوت که فرآوری با فرمالدیید و حرارت سبب کاهش بیشتر در این فراسنجه در مقایسه با تیمار شاهد شد. به بیانی دیگر فرآوری‌های انجام شده روی کنجاله کلزا باعث کاهش بخش سریع تجزیه شونده شد. این نتایج با گزارشات تعدادی از پژوهش‌گران مطابقت داشت (لیو، ۱۹۹۳؛ چاترجی و والی، ۲۰۰۳). این نتایج با نتایج حاصل از حلایت پروتین در محلول‌های مختلف نیز تطابق داشت و روند کاهشی تقریباً مشابهی به واسطه انواع عملآوری‌ها در این بخش از پروتینین مشاهده شد (جدول ۱ و ۲). از طرفی بخش بالقوه قابل تجزیه (b) نیز تحت تاثیر فرآوری‌های مختلف قرار گرفت (P < ۰/۰۵). روند اثرات فرآوری روی این فراسنجه مشابه گزارش لیو (۱۹۹۳) بود. فرآوری حرارتی کنجاله، افزایش بیشتری در بخش b مربوط به ماده خشک در مقایسه با سایر فرآوری‌ها به وجود آورد هرچند مقادیر مربوط به پروتین خام نشان

فرمالدید را $21/7$ درصد بیان نمود. در مطالعه کنونی مقادیر مشابه در سرعت عبور 5 درصد در ساعت حدود $18/6$ و $15/22$ درصد بود. احتمالاً تفاوت اصلی در مقادیر ذکر شده به سبب تفاوت در واریته‌های کلزا و شرایط انکوباسیون باشد. خراسانی و همکاران (۱۹۹۳) میزان تجزیه پذیری موثر پروتئین خام کنجاله کلزا فرآوری شده با اسید استیک را در سرعت‌های عبور 4 و 6 درصد به ترتیب $51/9$ ، $59/2$ درصد گزارش کردند. این پژوهش‌گران بیان نمودند که فرآوری کنجاله‌ها با اسید علاوه بر کاهش نرخ تجزیه پذیری سبب کاهش میزان پروتئین محلول گردید و از این طریق تجزیه پذیری آن را در شکمبه کاهش داده و مقدار پروتئین عبوری را به میزان 26 درصد افزایش داد. به همین ترتیب لیو و همکاران (۱۹۹۳) دلیل کاهش تجزیه پذیری شکمبه‌ای کنجاله کلزا فرآوری شده را کاهش بخش محلول پروتئین آن عنوان کردند.

میزان قابلیت هضم ماده خشک و ماده آلی کنجاله کلزا در کل دستگاه گوارش دام تحت تاثیر فرآوری‌های مختلف کنجاله قرار نگرفت و این مطلب نشان می‌دهد که علی‌رغم کاهش تجزیه پذیری ماده خشک در شکمبه، قابلیت هضم در بخش‌های پایینی دستگاه گوارش تحت تاثیر قرار نگرفته و بهنحو موثری مورد استفاده حیوان قرار گرفته است. از طرفی فرآوری کنجاله به روش‌های انجام شده در این پژوهش سبب بهبود در قابلیت هضم پروتئین خام کنجاله شد (جدول 4) و این مطلب می‌تواند انعکاسی از راندمان بهتر استفاده از پروتئین کنجاله در بخش عبوری آن توسط دام باشد. لیو و همکاران (۱۹۹۳) عنوان کردند که فرآوری کنجاله کلزا باعث استفاده بهینه از پروتئین خام شده و بهمین علت قابلیت هضم ظاهری پروتئین خام افزایش یافت. چاترجی و والی (۱۹۹۸) نرخ رشد در گاو میش‌های تغذیه شده با کنجاله منداب فرآوری شده با فرمالدید را بالاتر گزارش نمودند هرچند تفاوتی در قابلیت هضم ظاهری ماده خشک و ماده آلی کنجاله منداب فرآوری شده و نشده مشاهده نکردند. خراسانی و همکاران (۱۹۹۴) گزارش کردند که قابلیت هضم ظاهری پروتئین خام کنجاله کلزا در کل دستگاه گوارش $73/1$

داد که بیشترین اثر روی b به دلیل فرآوری با فرمالدید ایجاد شد. نتایج حاصل از حلایت پروتئین در محلول‌های مختلف نیز روند تقریباً مشابهی را نشان داد بهنحوی که فرآوری‌های مختلف سبب افزایش B_2 گردید هر چند بین فرآوری‌های مختلف تفاوت معنی‌داری از لحاظ این بخش وجود نداشت (جدول 2). به‌طور مشابه نرخ تجزیه پذیری نیز دستخوش تغییر گردید به نحوی که این فرایندها سبب کاهش در نرخ تجزیه ماده خشک و پروتئین خام شدند ($40/0 < P$).

میزان تجزیه پذیری موثر ماده خشک کنجاله کلزا نیز تحت تاثیر فرآوری‌های انجام شده قرار گرفت به نحوی که در سرعت عبور 5 درصد در ساعت حدود $13/5$ تا 16 درصد این پارامتر کاهش نشان داد. تجزیه پذیری موثر در مورد کنجاله فرآوری شده با فرمالدید کمترین مقدار را نشان داد هرچند تفاوت معنی‌داری بین فرآوری با اسید استیک و حرارت مشاهده نشد. این نتایج با گزارش صادقی (۱۳۸۱) مطابقت داشت. خراسانی و همکاران (۱۹۹۳) میزان تجزیه پذیری موثر ماده خشک کنجاله کلزا فرآوری شده با اسید استیک در سرعت‌های عبور 4 و 6 درصد در ساعت را به ترتیب $61/2$ ، $55/4$ درصد گزارش نمودند. میزان تجزیه پذیری موثر ماده خشک با نرخ عبور 5 درصد با نتایج تعدادی از محققین مطابقت داشت (مورفی و کندا، ۱۹۸۷؛ بویلا و اینگلز، ۱۹۹۲) هرچند این مقادیر بالاتر از میزان گزارش شده توسط سوان و همکاران (۱۹۹۲) بود.

بیشترین میزان تجزیه پذیری موثر پروتئین در نرخ عبور 5 درصد در ساعت مربوط به T_0 ($63/55$) و کمترین مقدار مربوط به T_3 ($51/5$) بود. این نتایج همراهی بیشتری با گزارش سوان و همکاران (۱۹۹۲) داشت. هر چند در پژوهش‌های متعدد میزان تجزیه پذیری موثر به سبب فرآوری‌های مختلف 42 تا 73 تا 59 درصد گزارش شده است (کندا و همکاران، ۱۹۹۱؛ مک‌کینون و همکاران، ۱۹۹۱). میزان کاهش در تجزیه پذیری پروتئین به سبب تیمار حرارتی بین 17 تا 42 درصد گزارش شده است (مک‌کینون و همکاران، ۱۹۹۱). صادقی (۱۳۸۱) کاهش در تجزیه پذیری کنجاله کلزا را به سبب تیمار حرارتی $21/3$ درصد و تیمار

اثر فرآوری‌های فیزیکی و شیمیایی کنجاله کلزا بر حلایت، تجزیه پذیری و ...

دستگاه گوارش وارد شده باشد. از طرفی تیمار کنجاله با فرمالدئید بیشترین تاثیر را در کاهش تجزیه پذیری شکمبه‌ای کنجاله داشت و با توجه به بهبود قابل توجه در قابلیت هضم پروتئین درکل دستگاه گوارش و استفاده بهتر دام از پروتئین کنجاله، به نظر می‌رسد که سطح فرآوری با ۱/۲ گرم فرم آلدئید به ازای ۱۰۰ گرم پروتئین ام کنجاله مطلوب باشد.

درصد بود و سطوح مختلف اسید استیک اختلاف معنی-داری بین تیمارهای آزمایشی وجود نیاورد. هرچند سبو و همکاران (۱۹۹۶) قابلیت هضم ظاهری نیتروژن کنجاله کلزا را ۸۳/۷ درصد گزارش کردند.

با توجه به نتایج بهدست آمده می‌توان نتیجه گرفت که فرآوری شیمیایی و فیزیکی میزان حلایت پروتئین در شکمبه را به نحو موثری کاهش داد و احتمال دارد که بخش حل نشده پروتئین به قسمت‌های پایینی

منابع

- صادقی، ع. ۱۳۸۱. مطالعه روند تجزیه پذیری ماده خشک و پروتئین خام کنجاله کلزا در شکمبه به روش *in situ*. رساله دکترا. دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات تهران.
- AOAC. 1990. Official Methods of Analysis. Association of Official Analytical Chemist International. Vol. I, 15th Ed. Gaithersburg, Maryland, USA.
- Aronen, I., and Vanhatalo. 1992. Intestinal nitrogen digestibility of heat moisture treated rapeseed meals as assessed by the mobile bag method in cows. *Anim. Feed Sci. and Technol.* 52: 225-238.
- Boila, R. J., Ingalls, J. R. 1992. In situ rumen digestion and escape of dry matter, nitrogen and amino acids in canola meal. *Can. J. Anim. Sci.* 72(4):891-901.
- Chatterjee, A., and Walli, T. K. 1998. Effect of feeding formaldehyde treated mustard cake on growth performance of buffalo calves. *Indian J. Anim. Prod. & Mgmt.* 14:163-165.
- Chatterjee, A., and Walli, T. K. 2002. Comparative evaluation of protein quality of three commonly available oilseed cakes by in vitro and in sacco method. *Indian J. Dairy. Sci.* 55(6):350-355.
- Chaterjee, A., and Walli, T. K. 2003. Effect of formaldehyde treatment on effective protein degradability an in vitro post ruminal digestibility of mustard cake. *Indian J. Anim. Nutr.*, 20(2):143 -148.
- Christensen, D. A., and McKinnon, P. J. 1993. Canola meal for beef and dairy cattle. Pages 19–22 in Canola meal for livestock and poultry. D. R. Clandinin, ed. Canola Council of Canada, Winnipeg, MB.
- Hozhabri, F. 2005. Effect of roughage sources and protected protein in complete feed on fibre digestion kinetics, nutrient utilization and growth performance of crossbred calves. Ph.D. Thesis submitted to NDRI, Karnal, India.
- Kendall, E. M., Ingalls, J. R. and Boila, R. J. 1991. Variability in the rumen degradability and post ruminal digestion of dry matter, nitrogen and amino acids of canola meal. *Can. J. Anim. Sci.* 71(3):739-754.
- Khorasani, G. R., Robinson, P. H. and Kennell, J. J. 1993. Effect of canola meal treated with acetic acid on rumen degradation and intestinal digestibility in lactating dairy cows. *J. Dairy Sci.* 76:1607-1616.
- Khorasani, G. R., De Boer, G. and Kennell, J. J. 1994. Response of early lactation cows to ruminally undegradable protein in the diet. *J. Dairy Sci.* 79:446-453.
- Krishnamoorthy, U. C., Sniffen, C. J. Stem, M. D. and Van Soest, P. J. 1983. Evaluation of a mathematical model of digesta and in-vitro simulation of rumen proteolysis to estimate the rumen undegraded nitrogen content of feedstuffs. *Br. J. Nutr.* 50:555-569.
- Liu, J. X., Wu, Y. M., Xu, N. Y., and Wu, Z. W. 1993. Efficiency of protein utilisation of formaldehyde treated rapeseed meal by sheep and its influence on cattle's performance. *Asian-Aus. J. Anim. Sci.* 6(4):601-605.
- Liu, S. J., 1993. Efficiency of protein utilization of formaldehyde treated rapeseed meal by sheep and its influence on cattle's performance. *Asian australas. J. Anim. Sci.* Suweon, Korea. 6(4):601-605.
- McKinnon, J. J., Olubobokun, J. A., Christensen, D. A. and Cohen, R. D. H. 1991. The influence of heat and chemical treatment on ruminal disappearance of canola meal. *Can. J. Anim. Sci.* 71:773-780.
- Moshtaghi Nia, S. A., and Ingalls, J. R. 1995. Influence of moist heat treatment on ruminal and intestinal disappearance of amino acids from canola meal. *J. Dairy Sci.* 78:1552-1560.
- Murphy, J. J., Kendall, J. J. 1987. Effect of protein concentration and protein source on the degradability of dry matter and protein in situ. *J. Dairy Sci.* 70(9):1841-1849.
- Seoane, J. R., Christen, A. M., Veira, D. M. and Fontecilla, J. 1992. Performance of growing steers fed quack grass hay supplemented with canola meal. *Can. J. Anim. Sci.* 72:329-336.
- Seoane, J. R., Christen, A. M., Veira, D. M. and Fontecilla, J. 1992. Performance of growing steers fed quack grass hay supplemented with canola meal. *Can. J. Anim. Sci.* 72:329-336

- Sharma V., S. Sharma, O. P. Mathur, and Purohit, G. R. 2001. Effect of heat and formaldehyde treatment alone and in combination on in situ dry matter and nitrogen disappearance of some protein sources. Indian J. Anim. Sci. 71(7):703-705.
- Sharma, R. and Singh, B. 1997. Nitrogen solubility and dietary protein fractions of various feedstuffs. J. Anim. Nutr., 14: 139-142.
- Sniffen, C. J., O'Connor, J. D. and Van Soest, P. J. 1992. A net carbohydrate and protein system for evaluating cattle diets: II. Carbohydrate and protein availability. J. Anim. Sci., 70:3562-3577.
- Subuh, A. M. H., Rowan, T. G. and Lawrence, T. L. J. 1996. Effect of heat or formaldehyde treatment on the rumen degradability and intestinal tract apparent digestibility of protein in soybean meal and in rapeseed meals of different glucosinolate content. Anim. Feed Sci. & Technol. 57(3):257-265.
- Tuori. M. 1992. Rapeseed meal as a supplementary protein for dairy cows on grass silage based diets; with the emphasis on the Nordic AAT-PBV feed protein evaluation system. Agricultural Science in Finland. 1:4,369-439.
- Van Soest, P. J., Sniffen, C. J., Mertens, D. R., Fox, D. G., Robinson, P. H. and Krishnamoorthy, U. C. 1981. A net protein system for cattle: The rumen submodel for nitrogen. In: F. N. Owens (Ed.) Protein Requirements for Cattle: proceedings of an International Symposium. MP-109. p 265. Div. of Agric, Oklahoma State Univ. Stillwater.

Effect of Physical and Chemical Treatments of Canola Meal on Solubility, Degradability and Digestibility of Crude Protein

Eghbali Koozekanan¹, M., Kafilzadeh², F. and Hozhabbi³, F.

Abstract

This study was carried out to compare the effect of different treatments on *in vitro* solubility, *in sacco* degradability and *in vivo* digestibility of canola meal protein. Treatments were untreated canola meal (T₀), formaldehyde treated (T₁), acetic acid treated (T₂) and heat treated canola meal (T₃). Canola meal was subjected to *in vitro* protein fractionation to find out the contribution of different protein fractions A+B₁, B₂, B₃ and C. These fractions were determined on the basis of solubility of canola meal protein in three different solvents, phosphate buffer, neutral detergent solvents (NDS) and acid detergent solvents (ADS). Treatments were subjected to nylon bag technique at various intervals (0, 2, 4, 8, 16, 24, 48 hours) using two fistulated sheep. The N residue from nylon bags at any incubation time was determined to measure a, b, and c values and to estimate the effective degradability at different out flow rates. *In vitro* solubility study showed a significant ($p<0.05$) decrease in fraction A+B₁ while B₂ increased as the result of both physical and chemical treatments. Fractions B₃ and C were not affected by treatments ($p>0.05$). Results of protein degradability showed that 'a' was higher (5.74) and 'b' was lower (76.32) for untreated canola meal than for treated meals ($p<0.05$). There was significant difference between untreated and treated meals in concern to 'c' value ($p<0.05$). The effective crude protein degradability decreased significantly 15-19% as the result of either physical or chemical treatments. The effective degradability of T₀, T₁, T₂, and T₃ was 63.28, 52.15, 53.65 and 51.50, respectively. Apparent CP digestibility was increased ($p<0.05$) due to physical and chemical treatments of canola meal. Crude protein digestibility was the highest for T₁ (81.43) followed by T₂ (80.42), T₃ (78.84), and T₀ (73.26). It can be concluded that chemical and heat treatments of canola meal increased the portion of un-degradable protein in the rumen by altering the potential degradable fraction (b) and the rate of degradation (c). Despite decline in protein degradability in the rumen, improved protein digestibility in total tract, significantly.

Keywords: Canola meal, Physical and Chemical Treatments, Solubility and Degradability

1. M.Sc, Student, Associate Professor and Assistant Professor respectively, Department of Animal Science, Faculty of Agriculture, Razi University, Kermanshah