

۱۱ و ۱۲ اسفندماه ۱۳۹۰ دانشگاه آزاد اسلامی خوارگان دانشکده کشاورزی

تعیین پروتئین قابل متابولیسم دانه جو عمل آوری شده با مواد شیمیایی با استفاده از روش کیسه‌های نایلونی

احمد احمدی^{۱*} و مهدی مقدم^۲

۱- دانش آموخته کارشناسی ارشد تغذیه دام و طیور دانشگاه آزاد اسلامی واحد مراغه، ۲- دانش آموخته کارشناسی ارشد تغذیه دام و طیور دانشگاه آزاد اسلامی واحد مراغه و استاد مدعو دانشگاه پیام نور واحد ملکان

* نویسنده مسئول: احمد احمدی، آشرقی-ملکان-اداره جهاد کشاورزی-بخش امور دام. آدرس ایترنی (vahmadi2010@yahoo.com)

چکیده

این مطالعه برای تعیین پروتئین قابل متابولیسم دانه جو عمل آوری شده با محلول ۱/۵ درصد اوره و ۰/۴ درصد فرمالدئید، دانه جو عمل آوری شده با محلول ۱/۵ درصد هیدروکسید سدیم و ۰/۴ درصد فرمالدئید، دانه جو عمل آوری شده با محلول ۱/۵ درصد اوره و ۱/۵ درصد هیدروکسید سدیم و دانه جو عمل آوری شده با محلول ۳/۵ درصد اوره و ۳/۵ درصد هیدروکسید سدیم با استفاده از روش کیسه‌های نایلونی در گوسفند قزل انجام شد. پروتئین قابل متابولیسم تیمارهای A، B، C و D به ترتیب ۸۵/۸۸، ۷۱/۶۲، ۸۵/۸۸ و ۹۸/۱۰ و ۱۰۰/۲۷ grkg^{-۱} DM بودند. نتایج نشان دادند که عمل آوری دانه جو با اوره و هیدروکسید سدیم باعث افزایش پروتئین قابل متابولیسم شد.

کلید واژه: اوره، پروتئین قابل متابولیسم، دانه جو، فرمالدئید، هیدروکسید سدیم.

مقدمه

امروزه به علت هزینه زیاد فرایندسازی فیزیکی و مکانیکی دانه غلات توجه بیشتر و بازنگری در استفاده از روش‌های شیمیایی مؤثر در بهبود کیفیت غذایی غلات در تغذیه نشخوارکنندگان ضروری به نظر می‌رسد (دهقان بنادکی و همکاران، ۱۳۸۶). هدف از این تحقیق، بررسی تأثیر عمل آوری دانه جو با اوره، هیدروکسید سدیم و فرمالدئید بر قابلیت تجزیه پذیری پروتئین خام در گوسفند قزل بود.

مواد و روش‌ها

نمونه‌های دانه جو مورد آزمایش از نمونه‌های رقم محلی از در تهیه گردید. برای عمل آوری نمونه‌ها، محلول شیمیایی مورد نیاز که شامل: محلول ۱/۵ درصد اوره و ۰/۴ درصد فرمالدئید (تیمار A)، محلول ۱/۵ درصد هیدروکسید سدیم و ۰/۴ درصد فرمالدئید (تیمار B)، محلول ۱/۵ درصد اوره و ۱/۵ درصد هیدروکسید سدیم (تیمار C) و محلول ۳/۵ درصد اوره و ۳/۵ درصد هیدروکسید سدیم

۱۱ و ۱۲ اسفندماه ۱۳۹۰ دانشگاه آزاد اسلامی خوارسگان دانشکده کشاورزی

(تیمار D) بودند در آزمایشگاه تهیه گردید و دانه جو تهیه شده به نسبت ۳ به ۱ یعنی ۳ قسمت محلول و ۱ قسمت دانه جو در ظروف پلاستیکی درب دار محکم مخلوط گردید. ظروف در دمای محیط و دور از نور خورشید به مدت ۶۰ روز نگهداری شدند سپس نمونه‌ها از ظرف خارج و در مقابل نور خورشید خشک شدند. تجزیه تقریبی مواد غذایی شامل خاکستر، پروتئین خام، الیاف شوینده خشتشی و الیاف شوینده اسیدی بر طبق روش‌های استاندارد AOAC (۱۹۹۰) انجام شد. جهت انجام این آزمایش از ۳ رأس گوسفند نر اخته شده نژاد قزل (45 ± 2 kg) که از ناحیه شکمبه فیستوله گذاری شده بودند، استفاده گردید. زمان‌های انکوباسیون شامل ۰، ۲، ۴، ۶، ۸، ۱۲، ۱۶، ۲۴، ۴۸، ۳۶، ۲۴، ۴۸ و ۹۶ ساعت بود. از معادله $P=a+b(1-e^{-ct})$ برای تطبیق داده‌های تجزیه‌پذیری استفاده شد که در این معادله، P میزان تجزیه‌پذیری در زمان t، a میزان تجزیه‌پذیری بخش محلول، b میزان تجزیه‌پذیری بخش غیرمحلول، c نرخ ثابت تجزیه‌پذیری، t زمان تجزیه‌پذیری و e عدد نپرین ($2/718$) است. تجزیه‌پذیری مؤثر از طریق معادله $ED=a+(b\times c)/(c+k)$ محاسبه گردید. k نرخ عبور می‌باشد که در این مطالعه $0/02$ در نظر گرفته شد. اطلاعات حاصل از تجزیه‌پذیری در هر ساعت انکوباسیون در قالب طرح کاملاً تصادفی با ۴ تیمار و ۴ تکرار مورد بررسی قرار گرفتند و میانگین اثرات مورد مطالعه بر اساس آزمون دانکن در سطح معنی‌داری $0/05$ مقایسه شدند.

نتایج و بحث

با توجه به نتایج بدست آمده بیشترین پروتئین قابل متابولیسم مربوط به تیمار D و کمترین آن متعلق به تیمار B می‌باشد که از لحاظ آماری دارای اختلاف معنی‌داری می‌باشند ($P<0/05$). داده‌های آزمایش حاضر با نتایج احمدی (۱۳۸۹) مطابقت ندارند که می‌تواند ناشی از تفاوت در درصدهای متفاوت استفاده از مواد شیمیایی در عمل آوری، اثر حیوان، شرایط محیطی و اثر تیمار مربوط باشد.

جدول ۱- مشخصه‌های تجزیه‌پذیری پروتئین خام (درصد) و اجزای پروتئین قابل متابولیسم مواد خواراکی (گرم در هر کیلوگرم ماده خشک)

MP	DUP	UDP	ERDP	QDP	SDP	مشخصه‌های تجزیه‌پذیری پروتئین خام					CP	تیمارها
						ED	c	b	a			
۸۵/۸۸ ^b	۳۷/۹۰ ^b	۴۲/۱۶ ^b	۷۴/۹۷ ^b	۳۸/۵۵ ^b	۴۴/۱۳ ^b	۶۶/۲۸ ^b	۰/۱۱۸ ^c	۴۱/۳۴ ^c	۳۰/۹۲ ^b	۱۲/۴۷ ^c	A	
۷۱/۶۲ ^c	۳۸/۴۹ ^b	۴۲/۸۲ ^b	۵۱/۷۶ ^c	۹/۲۱ ^d	۴۴/۳۹ ^b	۵۵/۵۲ ^c	۰/۰۶ ^b	۶۰/۹۳ ^a	۹/۵۳ ^d	۹/۶۴ ^d	B	
۹۸/۱۰ ^a	۵۳/۱۰ ^a	۵۶/۹۲ ^a	۷۰/۳۲ ^b	۳۱/۵۹ ^c	۴۵/۰۵ ^b	۵۷/۳۵ ^c	۰/۱۲۷ ^d	۳۹/۰۷ ^c	۲۳/۶ ^c	۱۳/۳۵ ^b	C	
۱۰۰/۲۷ ^a	۹/۵۵ ^c	۱۰/۷۱ ^c	۱۴۱/۷۶ ^a	۷۰/۶۴ ^a	۸۵/۲۵ ^a	۹۳/۵۷ ^a	۰/۱۶۹ ^a	۵۷/۲۶ ^b	۴۲/۳۸ ^a	۱۶/۶۶ ^a	D	
۲/۱۹	۱/۶۱	۱/۳۲۵	۲/۱۹۶	۱/۷۴	۱/۴۱۳	۱/۱۰۵	۰/۰۰۱۵۹	۰/۹۹	۰/۹۳	۰/۲۶	SEM	

CP: پروتئین خام، a: ماده خشک محلول در زمان صفر(٪)، b: مواد قابل تجزیه در زمان ۶ (درصد در ساعت)، ED: تجزیه‌پذیری ساعت $0/02$ ، QDP: پروتئین با تجزیه سریع، SDP: پروتئین با تجزیه آهسته، ERDP: پروتئین قابل تجزیه مؤثر در

شکمبه، DUP: پروتئین غیرقابل تجزیه قابل هضم، MP: پروتئین قابل متابولیسم.

تیمارهای B و C به ترتیب بیشترین و کمترین میزان ضریب تجزیه‌پذیری بخش غیر محلول (b) را در شکمبه دارا بودند که این می‌تواند ناشی از عامل OH هیدروکسید سدیم باشد که باعث تخریب محافظه پروتئینی گرانول‌های نشاسته و نفوذ میکرواورگانیسم‌ها به ذرات خوراک شده و هضم را تسهیل می‌کند (روو و همکاران، ۱۹۹۹). تیمارهای D و B به ترتیب بیشترین و کمترین مقدار بخش پروتئین خام محلول در زمان صفر (a) بودند که با توجه به حلالیت بالای اوره و خاصیت ثبیت‌کنندگی فرمالدئید این نتایج قابل پیش‌بینی بود.

نتیجه‌گیری کلی

صرف هیدروکسیدها برای کاهش مقاومت پوشش دانه و مصرف فرمالدئید برای کاهش هضم میکروبی پروتئین می‌باشد. همچنین می‌تواند با پروتئین باند شده و مانع هجوم میکرووارگانیسم‌ها برای تجزیه پروتئین شود و پروتئین عبوری را افزایش دهد.

منابع

۱. احمدی ا. ۱۳۸۹. تأثیر عمل آوری دانه جو با اوره، هیدروکسید سدیم و فرمالدئید بر قابلیت تجزیه‌پذیری پروتئین خام، ماده خشک و تولید گاز. پایان نامه کارشناسی ارشد تغذیه دام و طیور، دانشکده کشاورزی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد مراغه. ۱۰۰ صفحه.
۲. دهقان بنادکی م. نیکخواه ع. امانلو ح. دانش مسگران م. منصوری، ح. ۱۳۸۶. اثر فرآوری شیمیایی دانه جو با اوره، هیدروکسید سدیم یا فرمالدئید بر عملکرد تولیدی و فراسنجه‌های خونی گاوها هلشتاین شیرده. مجله پژوهش و سازندگی، جلد ۷، شماره ۴، صفحه‌های ۱۸۹ تا ۱۹۴.
1. AOAC. 1990. Official Methods of Analysis of AOAC international. Vol. II, 15th ed. Association of Official Analytical Chemists, Arlington, VA, USA.
2. Rowe B, choct M, pethick DW. 1999. Processing cereal grains for animal feeding, Aust. Journal of Agriculture Research, 50: 21-736.

The Determination of Metabolizable Protein of treated Barley grain with chemicals using In situ method

A. Ahmadi¹ and M. Moghaddam²

¹Department of Animal Science, Maragheh, Iran

²Department of Animal Science, Maragheh, Iran and Visiting Professor of Malekan Pnu University

* Corresponding E-mail address: vahmadi2010@yahoo.com

Abstract:

The present study was carried out to determine the metabolizable protein (MP) of treated barley grain, using nylon bags technique. The incubation times were 0, 2, 4, 6, 8, 12, 16, 24, 36, 48, 72 and 96 h. The experimental treatments were treatments A: barley grain treated with 1.5% urea and 0.4% formaldehyde, treatment B: barley grain treated with 1.5% sodium hydroxide and 0.4% formaldehyde, treatment C: barley grain treated with 1.5% urea and 1.5% sodium hydroxide and treatment D: barley grain treated with 3.5% urea and 3.5% sodium hydroxide. The MP of treatments A, B, C and D were obtained 85.88, 71.62, 98.10 and 100.27 gkg⁻¹DM. It is concluded that the processing of barley grain with urea and sodium hydroxide caused high MP.

Key words: Barley grain, Formaldehyde, Metabolizable protein, Sodium hydroxide, Urea.