

بررسی میان فصلی عیار سرمی سدیم و پتاسیم در گاوها شیری منطقه تبریز

امیرپرویز رضایی صابر^{۱*}، علی حسن پور^۱ و علیرضا ابراهیم‌نژاد^۲

۱. گروه علوم درمانگاهی، دانشکده دامپژوهشی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد تبریز، تبریز، ایران

۲. دانش آموخته دامپژوهشی، دانشکده دامپژوهشی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد تبریز، تبریز، ایران

* نویسنده مسئول مکاتبات: rezaeesaber@yahoo.com

(دریافت مقاله: ۸۷/۹/۱۱ پذیرش نهایی: ۸۷/۲/۳۰)

چکیده

در این بررسی، در هر فصل از ۱۰۰ رأس گاو شیری دو رگ هلشتاین ماده (در مجموع از ۴۰۰ رأس گاو) در منطقه تبریز خونگیری به عمل آمد. خونگیری از ورید و داجی توسط لوله‌های ونوجکت انجام گرفت. متعاقباً سرم نمونه‌ها جدا شده و مقادیر سرمی سدیم و پتاسیم توسط دستگاه شعله سنجی اندازه‌گیری شدند. داده‌های به دست آمده با استفاده از نرم‌افزار آماری SPSS ویرایش ۱۳ مورد آنالیز آماری قرار گرفته و برای مقایسه میانگین مقادیر سرمی پتاسیم و سدیم بین فصول از آزمون آماری ANOVA استفاده گردید. از بین موارد اندازه‌گیری شده میانگین عیار سرمی پتاسیم 0.86 ± 0.05 mmol/lit و میانگین عیار سرمی سدیم 7.3 ± 0.7 mmol/lit بدست آمد. حداقل و حداکثر مقادیر سرمی پتاسیم به ترتیب 3 و 7 mmol/lit و عیار سرمی سدیم به ترتیب 125 و 167 mmol/lit گزارش گردید. بین میانگین عیار سرمی پتاسیم تمام فصول، تفاوت معنی‌داری وجود نداشت. همچنین بین میانگین سرمی سدیم فصل بهار و پاییز تفاوت معنی‌داری مشاهده نگردید. فقط بین میانگین سرمی سدیم گروه تابستان و زمستان بر اساس آزمون آماری تعقیبی Tukey تفاوت معنی‌داری وجود داشت ($p < 0.01$) به طوری که میانگین سدیم در فصل زمستان نسبت به فصل تابستان بیشتر بود.

مجله علوم تخصصی دامپژوهشی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد تبریز، ۱۳۸۶، دوره ۱، شماره ۴، ۲۴۳-۲۳۹.

کلمات کلیدی: گاو شیری، سدیم و پتاسیم، سرم، تبریز

توجه سازمان‌هایی چون WHO و FAO را به خود جلب نموده و هشدارهای این مجامع، آینده نامطلوبی را برای کشورهای فقیر پیش‌بینی می‌کند. در این راستا کشورهای در حال توسعه، بایستی قدم‌های نخستین را جهت رهائی از این بحران بردارند و بدیهی است شناخت و ارزیابی مواد غذایی و برطرف نمودن احتیاجات دام در جهت ارتقاء کیفیت دامپروری و کاهش میزان آسیب‌های ناشی از کمبودها، جای خود را دارد

مقدمه

اهمیت روزافزون منابع حیوانی در تغذیه جوامع بشری با در نظر گرفتن مشکلات عدیدهای که به‌واسطه افزایش جمعیت، ایجاد شده، آنچنان مورد توجه قرار گرفته که علوم و صنایع مربوطه را می‌توان یکی از ارکان اساسی اقتصادی و سیاسی هر کشوری، قلمداد نمود (۲ و ۶). در این راستا شیر و پروتئین و اهمیت آن‌ها در برطرف نمودن سوء تغذیه‌های جوامع بشری،

ب- تجهیزات مورد استفاده: دستگاه ساتریفوژ، دستگاه شعله‌سنگی، فریزر ۲۰- درجه سانتی‌گراد، پیپت سمپلر در اندازه‌های مختلف.

ج - روش کار : در این تحقیق اقدام به خونگیری از ورید دمی ۴۰۰ رأس (هر فصل یک صد رأس) گاو دو رگ شیروار هشتادین ماده به ظاهر سالم از رستاهای اطراف تبریز به صورت کاملاً تصادفی، اقدام گردید. نمونه‌های اخذ شده به آزمایشگاه کلینیکال پاتولوژی دانشکده دامپزشکی انتقال و توسط دستگاه ساتریفوژ، نمونه سرمی تهیّه و نمونه‌های بدون همولیز در میکروتیوب‌ها وارد و به فریزر ۲۰- درجه سانتی‌گراد منتقل گردیدند و در انتهای هر فصل نمونه‌های مربوطه از فریزر خارج و توسط دستگاه فلیم فوتومتری، مقادیر سرمی سدیم و پتاسیم در نمونه‌های مذکور مورد اندازه‌گیری قرار گرفت (۱۱ و ۱۳). داده‌های به دست آمده با استفاده از نرم افزار آماری SPSS ویرایش ۱۳ مورد آنالیز قرار گرفتند. برای مقایسه میانگین میزان سرمی پتاسیم و سدیم بین فصول، از آزمون آماری ANOVA استفاده گردید.

نتایج

نتایج حاصل از اندازه‌گیری میانگین مقادیر سرمی سدیم و پتاسیم در فصول مختلف بر اساس جدول ۱ تنظیم گردیده است.

(۱۰، ۱۱ و ۱۳). با وجود افزایش یافته‌های آزمایشگاهی مبنی بر اینکه عدم تأمین مناسب مواد مغذی در جیرهٔ غذایی حیوانات، باعث اثرات سوء بر میزان رشد، عملکرد تولید مثل و فعالیت سیستم ایمنی حیوانات اهلی می‌گردد، اطلاعات اندکی در ارتباط با وقوع و اهمیت اقتصادی کمبود این مواد مغذی موجود است (۷، ۸ و ۱۳). با وجود این اطلاعات ناجیز، سازمان‌های بین‌المللی WHO و FAO در کتاب سال بهداشت حیوانات اعلام نمودند که، ۸۰٪ گزارشات مربوط به بیماری‌های دام از کشورهای مختلف، در ارتباط با بیماری‌های تغذیه‌ای و بهویژه کمبود عناصر مغذی بوده است (۱۲ و ۱۴) که در این میان دو عنصر سدیم و پتاسیم که جزء فراوان‌ترین عناصر موجود در پوسته زمین، آب و هوا می‌باشند و دارای عملکردهای مهمی از قبیل حفظ اسماولاریته مایعات بدن، تأمین هومئوستاز جریان الکتریکی در سطح سلول و یا به عنوان کوفاکتور آنزیم‌های مهم داخل سلولی و خارج سلولی که در متابولیسم کربوهیدرات‌ها صاحب نقش هستند، دارای اهمیت بوده و مطالعات عدیده‌ای را می‌طلبند (۴، ۵، ۱۵ و ۱۶).

مواد و روش کار

الف- مواد مصرفی: لوله و سرسوزن ونجکت، محلول‌های استوک سدیم و پتاسیم، میکروتیوب‌های نگهداری سرم، آب مقطر، اپلیکاتور پلاستیکی.

جدول ۱- نتایج حاصل از اندازه‌گیری مقادیر سرمی سدیم و پتاسیم در فصول مختلف سال به صورت Mean \pm SEM

فصل پارامتر سرمی	بهار	تابستان	پائیز	زمستان
پتاسیم	۵/۸ \pm ۰/۸۵ mmol/lit	۵/۷ \pm ۰/۹۴ mmol/lit	۵/۸۴ \pm ۰/۰۸۳ mmol/lit	۵/۸ \pm ۰/۰۸۳ mmol/lit
سدیم	۱۴۶ \pm ۷/۶ mmol/lit	۱۴۵/۱ \pm ۴/۱ mmol/lit	۱۴۶/۹ \pm ۷/۸ mmol/lit	۱۴۸/۵ \pm ۹/۱ mmol/lit

اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی سدیم $\leq 145 \text{ mmol/lit}$ بودند.

از موارد اندازه‌گیری شده در فصل زمستان میانگین عیار سرمی پتاسیم $0.83 \pm 0.05 \text{ mmol/lit}$ و میانگین عیار سدیم $148.5 \pm 9.1 \text{ mmol/lit}$ به دست آمد و از بین موارد اندازه‌گیری شده ($0.38/4$) $K = 5 \text{ mmol/lit}$ و ($0.12/8$) $Na = 151 \text{ mmol/lit}$ بیشترین فراوانی را داشته و مقدار عیار سرمی پتاسیم بین $K < 7 \text{ mmol/lit}$ و $Na < 165 \text{ mmol/lit}$ سرمی سدیم بین $125 \text{ mmol/lit} < Na < 167 \text{ mmol/lit}$ در حال تغییر بوده و $40/7\%$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی پتاسیم $5 \text{ mmol/lit} \leq K \leq 12/8$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی سدیم $Na \leq 151 \text{ mmol/lit}$ بودند. میانگین عیار سرمی پتاسیم در تمامی فصول مورد مطالعه $0.86 \pm 0.05 \text{ mmol/lit}$ و میانگین عیار سدیم $146.7 \pm 7.3 \text{ mmol/lit}$ به دست آمد. از بین موارد اندازه‌گیری شده ($0.35/6$) $K = 6 \text{ mmol/lit}$ و ($0.8/8$) $Na = 145 \text{ mmol/lit}$ بیشترین فراوانی را داشته و مقدار عیار سرمی پتاسیم بین $3 \text{ mmol/lit} < K < 7 \text{ mmol/lit}$ و $Na < 167 \text{ mmol/lit}$ در حال تغییر بوده و $74/6\%$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی پتاسیم $6 \text{ mmol/lit} \leq K \leq 48/3$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی سدیم $Na \leq 145 \text{ mmol/lit}$ بودند.

با توجه به نتایج به دست آمده از آزمون تحلیل واریانس (ANOVA) همچنین در مقایسه میانگین عیار سرمی پتاسیم در بین فصول به صورت دو به دو توسط آزمون آماری تعقیبی $F=0.187$, Tukey, تفاوت معنی‌داری وجود نداشت ($p>0.01$). بین میانگین پتاسیم تمامی فصول تفاوت معنی‌داری وجود نداشته است ($F=0.187$ و $p>0.01$).

بحث و نتیجه‌گیری

تأکید کلیه مراجع کلینیکال پاتولوژی برای ایجاد محدوده رفرانس (ونه محدوده نرمال) در هر آزمایشگاه و حداقل در هر

از یکصد مورد اندازه‌گیری شده در فصل بهار میانگین عیار سرمی پتاسیم $0.85 \pm 0.05 \text{ mmol/lit}$ و میانگین عیار سرمی سدیم $146 \pm 7.6 \text{ mmol/lit}$ به دست آمد و از بین موارد اندازه‌گیری شده ($0.37/6$) $K = 6 \text{ mmol/lit}$ و ($0.9/7$) $Na = 145 \text{ mmol/lit}$ بیشترین فراوانی را داشته و مقدار عیار سرمی پتاسیم بین $K < 7 \text{ mmol/lit}$ و $Na < 167 \text{ mmol/lit}$ در حال تغییر بوده و $74/2\%$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار پتاسیم $6 \text{ mmol/lit} \leq K \leq 52/7$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی سدیم $Na \leq 145 \text{ mmol/lit}$ بودند.

از موارد اندازه‌گیری شده در فصل تابستان میانگین عیار سرمی پتاسیم $0.94 \pm 0.05 \text{ mmol/lit}$ و میانگین عیار سرمی سدیم $145.1 \pm 4.1 \text{ mmol/lit}$ به دست آمد و از بین موارد اندازه‌گیری شده ($0.34/8$) $K = 6 \text{ mmol/lit}$ و (0.12) $Na = 145 \text{ mmol/lit}$ بیشترین فراوانی را داشته و مقدار عیار سرمی پتاسیم $3 \text{ mmol/lit} < K < 7 \text{ mmol/lit}$ و $Na < 163 \text{ mmol/lit}$ در حال تغییر بوده و $73/9\%$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی پتاسیم $6 \text{ mmol/lit} \leq K \leq 12$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی سدیم $Na \leq 145 \text{ mmol/lit}$ بودند. از موارد اندازه‌گیری شده در فصل پائیز میانگین عیار سرمی پتاسیم $0.83 \pm 0.05 \text{ mmol/lit}$ و میانگین عیار سدیم $147.9 \pm 7.8 \text{ mmol/lit}$ به دست آمد و از بین موارد اندازه‌گیری شده ($0.37/4$) $K = 5 \text{ mmol/lit}$ و ($0.8/8$) $Na = 145 \text{ mmol/lit}$ بیشترین فراوانی را داشته و مقدار عیار سرمی پتاسیم بین $K < 7 \text{ mmol/lit}$ و $Na < 161 \text{ mmol/lit}$ در حال تغییر بوده و $39/6\%$ از موارد اندازه‌گیری شده دارای عیار سرمی پتاسیم $5 \text{ mmol/lit} \leq K \leq 45/1$ از موارد

مورد بررسی قرار گیرد. با این‌که میانگین سدیم سرم به اعتقاد Michael Steven Meyer ۱۴۴ mmol/lit است ولی مقدار آنرا ۱۴۶ mmol/lit می‌دانند (۱۷). تحقیق حاضر نیز mmol/lit نشان داده است که متوسط میزان سدیم منطقه تبریز $7/3 \pm 146/7$ می‌باشد که با نتایج این محققان تطابق نسبی دارد. برای توجیه این‌که در فصل زمستان میزان سدیم نسبت به فصل تابستان بیشتر است، می‌توان به موارد زیر اشاره نمود.

- ۱- کنسانتره: در فصل زمستان از کنسانتره نسبت به علوفه، بیشتر استفاده می‌شود که افزایش مقدار کنسانتره در جیره، باعث بالا رفتن سدیم جیره می‌شود.
- ۲- تعریق: در اثر تعریق در فصل تابستان مقداری از سدیم بدن دفع شده و باعث کاهش مقدار سرمی آن نسبت به سایر فصول می‌گردد.
- ۳- یخ زدن ظرف آب: ممکن است در اثر یخ زدن ظرف آب در فصل زمستان حیوان نتواند به آب کافی دسترسی پیدا کند که باعث دهیدراتاسیون و افزایش سدیم بدن بشود.

منطقه است، محدوده عیار سرمی پتاسمی پیشنهادی توسط Harvey و Meyer در سال ۲۰۰۴ برای گاو شیری ۵-۶ mmol/lit بوده است (۹). آنچه از میانگین اعداد اندازه‌گیری شده بررسی حاضر بر می‌آید میانگین عیار سرمی پتاسمی $5/8 \pm 0/86$ mmol/lit بوده که بیشتر از محدوده پیشنهادی Meyer است، جالب اینکه اختلاف بین فصول مختلف نیز در مورد پتاسمی معنی‌دار نیست، با در نظر گرفتن تعداد فراوانی نمونه‌هایی که مورد بررسی قرار گرفته است و اینکه انتخاب نمونه‌ها نیز به طور تصادفی بوده است، می‌توان نتیجه گرفت که این میانگین می‌تواند به عنوان محدوده رفرانس منطقه مورد بررسی، اعلام شود. در صورتی که میزان پتاسمی علوفه مصرفی گاوهای نمونه‌گیری شده نیز اندازه‌گیری و با اعداد اعلامی NRC مقایسه شود و مقدار پتاسمی علوفه منطقه ما بیش از مقدار NRC باشد، طبعاً این افزایش مصرف پتاسمی می‌تواند توجیه‌گر محدوده مرجع منطقه ما نسبت به مقدار اعلامی Harvey و Meyer باشد که در این حالت باید نوع کود و الگوی کاشت علوفه و سیاست‌های مدیریت پرورشی

فهرست منابع

۱. چلیپانی، د. (۱۳۷۶): طیف سنجی شعله‌ای توسط دستگاه فلیم‌فوتوتری و جذب اتمی، انتشارات هنرستان فنی صنایع شیمیایی جابرین حیان تبریز، چاپ اول، صفحات : ۶۸-۷۲.
2. AAFCO. (1997): Association of American Feed Control Officials. 5th ed., Official publication, pp: 60-65.
3. Allen, D.S. and Stewart, E. (1974): Chemical analysis of ecological materials. 2nd ed., Blackwell Science, pp: 104-179.
4. Anderws, E.D. (1999): Trace element in human and animal nutrition. J, Animal Science, pp: 312-344.
5. Blood, D.C. et al. (2000): Veterinary Medicine, 8th ed., Billier Tindall Company, pp: 79, 80, 82 and 1515.
6. Bondi, A.M. and Arona, K. (1987): Animal Nutrition. 2nd ed., Wiley Co, pp: 172-179.
7. Church, D.C. (1988): The ruminant animal digestive physiological nutrient. 6th ed., Reston Co, pp: 347-457.
8. Howard, j. (1993): Current Veterinary Therapy Food Animal Practice. 3rd ed., Saunders Co, pp: 296-215-218.
9. Meyer, D.J, Harvey, J.W. (2004): Veterinary Laboratory Medicine. 7th ed., Saunders, London, pp: 309-311.
10. Mills, C.F. (1987): Biochemical and physiological indicators of mineral status in animals: copper, cobalt and zinc. J. Anim. Sci., 65: 1702-1711.

-
11. Naylor, J.M. and Ralston, S.L. (1994): Large Animal Clinical Nutrition. 2nd ed., Mosby, London, pp: 56-58-85-88.
 12. Peters, J.P. and Elliot, J.M. (1983): Effect of vitamin B₁₂ status on performance of the lactating ewe and gluconeogenesis from propionate. *J. Dairy Sci.*, 66:1917-1925.
 13. Ruckebusch, Y.S., Phaneuf, L. and Dunlop, P.R. (1991): Physiology of small and large animal. 5th ed., Decker Co., pp: 462-465-285.
 14. Schwan, O., Jacobsen, S.O., Frank, R., Martin, I. and Peterson, L.R. (1987): Cobalt and copper deficiency in Swedish landrace pelt sheep (Application of diagnostic in flock related deficiency disease). *J. of Veterinary Medicine A*.34 (9): 709-718.
 15. Smith, B. (2003): Large Animal Internal Medicine. 6th ed., Mosby, London, pp: 830, 835.
 16. Smith, B. (2002): Hypokalemiasis: A Clinical investigation of dairy herds in northland. *Journal of NZ. Vet.*, 21: 251-252.
 17. Steven, L.S. and Michael, A.S. (2002): Fundamental of Veterinary Clinical Pathology. 1st ed., Iowa State press, USA., pp: 346-349; 355-257.