

تأثیر سطوح مختلف کلسیم جیره غذایی بر میزان یون‌های کل بدن و آب محیط پرورش در بچه ماهیان قزل‌آلای رنگین‌کمان

سیدحامد کلانتریان^۱, غلامرضا رفیعی^۲, مهرداد فرهنگی^۳ و باقر مجازی‌امیری^۴

تاریخ پذیرش: ۹۱/۳/۲۸

تاریخ دریافت: ۹۰/۹/۲۱

خلاصه

در این پژوهش، در قالب یک طرح کاملاً تصادفی، تاثیر درصدهای مختلف کلسیم معدنی در جیره غذایی، بر میزان یون‌های کل بدن و آب محیط پرورش بچه ماهیان قزل‌آلای رنگین‌کمان مورد مطالعه قرار گرفت. جیره‌ای با مقدار کلسیم ۹۵٪ درصد به عنوان جیره پایه ساخته شد و با اضافه کردن کربنات کلسیم (CaCO₃) به آن، سایر جیره‌ها با درصدهای کلسیم ۱۲٪/۲۱٪ درصد و ۱/۶٪ درصد) به دست آمد. در شروع آزمایش، تعداد ۲۵ قطعه بچه ماهی قزل‌آلای رنگین‌کمان به هر واحد آزمایش (میانگین وزن اوایله درصد) به دست آمد. در شروع آزمایش، تعداد ۲۵ قطعه بچه ماهی قزل‌آلای رنگین‌کمان به هر واحد آزمایش (میانگین وزن اوایله ۱۲/۱۸٪/۰.۰۴٪) وارد و مدت هشت هفته با غذاهای تیمار تغذیه شدند. غذاده‌ی، دو نوبت در روز در ساعات ۹ صبح و ۵ بعد از ظهر تا حد سیری کامل انجام شد. داروهای به دست آمده نشان داد تغییرات مقدار کلسیم معدنی در جیره غذایی تاثیر معنی‌داری بر تغییرات میانگین عناصر کلسیم، فسفر، پتاسیم، منیزیم، روی، مس و آهن در محتوای کل بدن دارد (۰.۰۵٪<p<۰.۰۵٪). در مورد عنصر منگنز اختلاف معنی‌داری در محتوای کل بدن در تیمارهای مختلف مشاهده نشد. تغییرات عناصر کلسیم، منیزیم، پتاسیم، سدیم و کلر در آب محیط پرورش نیز متقاوت بود به طوری که مقدار کلسیم، سدیم و کلر در آب نسبت به شروع آزمایش کاهش و مقدار پتاسیم افزایش معنی‌داری یافت (۰.۰۵٪<p<۰.۰۵٪). اما تغییرات منیزیم در آب از ابتدا تا انتهای آزمایش معنی‌دار نبود. نتایج به دست آمده در این آزمایش نشان داد که تغییر مقدار کلسیم در جیره غذایی قزل‌آلای رنگین‌کمان بر میزان یون‌های کل بدن ماهی و نیز بر غلظت عناصر موجود در آب محیط پرورش تاثیرگذار بوده و می‌تواند در مقدار جذب این عناصر تاثیر مثبت و یا منفی داشته باشد.

کلمات کلیدی: قزل‌آلای رنگین‌کمان، کلسیم، پروفیل یونی، محتوای بدن، عناصر آب

مقدمه

خود را از آب جذب نمایند. عناصر کلسیم، منیزیم، سدیم، پتاسیم، آهن، روی، مس، استرانسیم و سلینیم در صورت وجود در آب مستقیماً توسط ماهی جذب می‌شوند (۱۵ و ۶). تخم ماهیان قادر به جذب اغلب مواد معدنی مورد نیاز خود از آب می‌باشد. کلسیم توسط تخم ماهی قزل‌آلای رنگین‌کمان از محیط آب جذب می‌شود و از مهمترین مواد معدنی در مراحل تکامل نهایی تخم می‌باشد و با روند رشد جنین، افزایش می‌یابد (۱۲).

مواد معدنی نقش مهمی را در فرآیندهای زیستی موجودات دارند و تمام موجودات از جمله ماهیان به این عناصر غیر آلی نیازمند می‌باشند. مواد معدنی در شکل گیری اسکلت، نگهداری سیستم بدن، تنظیم اسید-باز و همچنین ترکیبات مهم بیولوژیکی مانند هورمون‌ها و آنزیم‌ها نقش مهمی را بر عهده دارند (۱۰ و ۲۲). تعیین میزان مواد معدنی مورد نیاز ماهیان بسیار مشکل و پیچیده است. زیرا ماهیان قادرند که عملده یون‌های مورد نیاز

^۱ کارشناس ارشد تکنیکر و پرورش آبزیان، پردیس کشاورزی و منابع طبیعی دانشگاه تهران، کرج E-mail: hamedkalantarian@yahoo.com (نویسنده مسئول)

^۲ دانشیار گروه شیلات، پردیس کشاورزی و منابع طبیعی دانشگاه تهران، کرج

^۳ استادیار گروه شیلات، پردیس کشاورزی و منابع طبیعی دانشگاه تهران، کرج

^۴ استاد گروه شیلات، پردیس کشاورزی و منابع طبیعی دانشگاه تهران، کرج

برای ماهیان آب شیرین بین ۰/۶۵-۰/۳ درصد (۱۵) و تاحدود ۱ درصد در جیره (۱۸) باشد. با توجه به اینکه اطلاعات دقیقی در مورد مقدار دقیق درصد کلسیم (معدنی و آلی) مورد نیاز در جیره ماهی قزلآلای رنگین کمان وجود ندارد و این نکته که تغییر درصد کلسیم جیره بر جذب و ذخیره‌سازی سایر مواد معدنی در بدن ماهی و انتقال آنها به بدن مصرف کنندگان بعدی (نقش تغذیه‌ای) تاثیرگذار است و با توجه به اینکه قزلآلای رنگین کمان یکی از ماهیان اقتصادی و پرورشی مهم دنیا و کشور می‌باشد، نیاز است داده‌هایی در مورد مقدار درصد کلسیم معدنی در جیره آن و تاثیر کلسیم جیره بر محتویات بدن ماهیان و خصوصاً عناصر آب محیط پرورش به دست آید. لذا در این پژوهش سعی شد تاثیر میزان کلسیم معدنی جیره در دامنه وسیعتری بر مقادیر یون‌های بدن ماهی و همچنین آب محیط پرورش مورد بررسی قرار گیرد.

مواد و روش کار

شرایط محیطی و ماهیان مورد آزمایش

بچه ماهیان قزلآلای رنگین کمان مورد نیاز از یکی از کارگاه‌های منطقه دوهزار تنکابن - مازندران تهیه و به محل کارگاه تکثیر و پرورش آبزیان دانشکده منابع طبیعی دانشگاه تهران- کرج منتقل شدند. پس از سازگاری اوایله، تعداد ۳۰ قطعه ماهی به طور کاملاً تصادفی در هر مخزن (واحد آزمایش) ریخته شدند و به مدت ۱۰ روز برای سازگاری با شرایط محیط آزمایش با غذای پایه به مقدار ۵ درصد وزن بیوماس، غذادهی شدند. پس از گذراندن ۵ دوره سازگاری اوایله، تعداد ۲۵ قطعه ماهی با میانگین وزن انفرادی ۱۲/۱۸ \pm ۰/۰۴۳۵ گرم توسط ترازوی به دقت ۰/۰۰۱ گرم، توزین و در هر واحد آزمایشی اصلی با حجم آبی ۲۰۰ لیتر ریخته شدند. آب مورد استفاده ترکیبی از آب شهری و آب چاه بود. برای حذف کلر آب از دو مخزن ۱۰۰۰ و ۲۵۰ لیتری ذخیره که توسط دو سنگ هوا

کلسیم در فرآیند سفت شدن تخم‌ها، تشکیل باله‌ها و سایر مراحل تکامل جنبه‌ای تاثیر به سزاوی دارد (۳) و گاهی از طریق رقابت با سایر فلزات سنگین می‌تواند باعث کاهش اثرات سمی آنها شود (۵). تغییر در مقدار عنصر کلسیم در مراحل مختلف رشد تخم ماهی قزلآلای رنگین کمان تفاوت معنی‌داری بین آب و روغنی دارد (۱). غلطت‌های مختلف عنصر معدنی کلسیم آب محیط تغیریخ بر میزان تغیریخ و تبادل یونی قزلآلای رنگین کمان^۱ در سازگان مدار بسته تاثیر موثری دارد (۲). در تخم قزلآلای رنگین کمان، جذب یون‌های سدیم، آهن و روی قبل از زمان خروج لارو از تخم به اثبات رسیده است و جذب کلسیم، سدیم، پتاسیم، آهن و روی از آب پس از جذب کیسه زرد اتفاق می‌افتد. برخی از مواد معدنی در طول زمان از طریق جذب از آب محیط زندگی در بافت‌های بدن تجمع یافته و به تدریج با افزایش غلطت خود، اثرات سمی و کشنده بر حیات موجود می‌گذارند (۱۵). به طور کلی یون‌های ایجاد کننده سختی در حد زیادی می‌توانند باعث مسمومیت در آزاد ماهیان شوند که با توجه به گونه ماهی و حتی بین جمعیت‌های مختلف یک گونه متفاوت است (۲۰). درباره تاثیر کلسیم جیره غذایی بر محتوای مواد معدنی اجزای مختلف لاشه، پژوهش‌های مختلفی انجام شده است (۱۴ و ۲۳) و نتایج حاصل از آنها حاکی از تاثیر متفاوت کلسیم بر ترکیبات شیمیایی و بیوشیمیایی لاشه در هر گونه می‌باشد. به نظر می‌رسد نیازمندی کلسیم برای ماهیان باله‌دار تحت تاثیر شیمی آب، تفاوت بین گونه‌ای و سطح فسفر جیره قرار داشته باشد (۱۶). گرچه، استثنائاتی در مورد ماهیان عادت داده شده با آب شیرین و شور در مورد توانایی جذب فعال کلسیم از محیط زیست خود از طریق آبشش و اپیتلیوم روده وجود دارد (۱۱).

با توجه به نتایج به دست آمده از پژوهش‌های مختلف، به نظر می‌رسد مقدار کلسیم مورد نیاز در جیره غذایی

جدول ۲ ترکیب شیمیایی جیره‌های آزمایشی را نشان می‌دهد. تعداد دفعات غذادهی ۲ بار در روز و در ساعت ۹ صبح و ۵ بعد از ظهر، در حد اشتها و تا زمان سیر شدن ۹ ماهیان ادامه داشت.

نمونه‌گیری و اندازه‌گیری ترکیبات شیمیایی بدن ماهی
در ابتدای آزمایش تعداد ۵ قطعه ماهی هم وزن از هر تیمار صید و جهت انجام آزمایش‌های آنالیز محتویات کل بدن و عناصر لاشه در فریزر -۲۰ درجه سانتی‌گراد نگهداری شدند. در انتهای آزمایش نیز تعداد ۳ قطعه ماهی از هر واحد آزمایشی صید و جهت انجام آزمایش‌های تجزیه شیمیایی مورد استفاده قرار گرفتند.

تعیین میزان عناصر جیره و لашه

تعیین میزان عناصر اجزای جیره و لاشه توسط دستگاه Shimadzu مدل AA-670 Atomic absorption گرفت. ابتدا یک گرم نمونه را در ب Shr ۱۰۰ سی سی ریخته و ۲۰ سی سی اسید نیتریک غلیظ به آن اضافه شد. پس از یک شب، پنج میلی لیتر اسید پرکلریدریک ۷۰ درصد به آن اضافه گردید. بشر روی اجاق قرار داده شد تا به تدریج هضم صورت گرفته و اسید بخار شود. پس از سرد شدن، ۴-۳ قطره اسید کلریدریک غلیظ اضافه و برای ۱۰ الی ۱۵ دقیقه به حال خود گذاشته شد. سپس سه میلی لیتر اسید کلریدریک ۱٪ نرمال اضافه شد. این محلول داخل بالن ۱۰۰ سی سی صاف شده و با افزودن آب مقطر در پشت کاغذ صافی و بشر، آنها نیز به خوبی شستشو شدند. بالن با آب مقطر به حجم ۱۰۰ سی سی رسانیده و در نهایت محلول برای اندازه‌گیری با دستگاه جذب اتمی آماده گردید (۱۹).

و یک پمپ چرخشی هواده‌ی می‌شدند پس از ۲ روز استفاده شد. تهويه مرکزی واحدهای آزمایش توسط یک سیستم هواده مرکزی و یک سنگ هوای برای هر مخزن صورت گرفت. چرخش آب در هر واحد توسط یک پمپ در کف هر مخزن که توسط شلنگ به سمت بالا هدایت شده و پس از عبور از یک فیلتر استوانه‌ای از جنس پشم شیشه، تعییه شده در یک مخزن استوانه‌ای پلاستیکی به ظرفیت ۴ لیتر به صورت ریزشی از ارتفاع ۳۰ سانتی‌متری به داخل مخازن باز می‌گشت، تامین گردید. مقادیر غذای اضافی و مدفعه جمع شده در فیلترها هر دو روز یک بار جمع‌آوری و فیلترها تعویض شد. این تحقیق در ماههای بهمن ۱۳۸۹ تا فروردین ۱۳۹۰ انجام گرفت. دمای محیط توسط یک دستگاه بخاری گازسوز دارای ترمومترات، در حد ثابت (۱۶ تا ۱۷ درجه سانتی‌گراد) نگه داشته شد و روشنایی نیز به صورت طبیعی تامین گردید. مقادیر پس اج و دما به صورت روزانه و اکسیژن محلول و هدایت الکتریکی ۲ بار در هفته اندازه‌گیری شدند. نرخ تعویض آب به میزان ۲۰ درصد و هر ۲ تا ۳ روز یک بار صورت گرفت.

آماده‌سازی غذا و غذاده‌ی

جیره‌های آزمایشی با انتخاب اجزای مورد نیاز (جدول ۱) ساخته شد. این جیره دارای ۰/۹۵۱ درصد کلسیم کل بود که به عنوان جیره پایه (اول) در نظر گرفته شد. سایر جیره‌های آزمایشی با اضافه کردن کربنات کلسیم (CaCO_3) به جیره پایه ساخته شد که این مقدار جایگزین α -سلولز موجود در جیره گردید. مقادیر پروتئین خام، چربی خام، خاکستر و ماده خشک و همچنین برخی عناصر از قبیل کلسیم و فسفر و ... مواد اولیه قبل و بعد از ساخت جیره‌ها اندازه‌گیری و جیره پایه (تیمارهای آزمایش) براساس این اطلاعات فرموله و ساخته شد.

جدول ۱: اجزای تشکیل دهنده جیره‌های آزمایشی و درصد استفاده هر یک

اجزای جیره	جیره اول	جیره دوم	جیره سوم	جیره چهارم
پودر ماهی	۲۵	۲۵	۲۵	۲۵
پودر گوشت	۲	۲	۲	۲
روغن ماهی	۸	۸	۸	۸
آرد گندم	۱۲	۱۲	۱۲	۱۲
سبوس گندم	۱۴	۱۴	۱۴	۱۴
کنجاله سویا	۲۳	۲۳	۲۳	۲۳
کنجاله پنبه دانه	۹/۳۳	۹/۳۳	۹/۳۳	۹/۳۳
آرد جو	۱/۶۶	۱/۶۶	۱/۶۶	۱/۶۶
آرد ذرت	۲	۲	۲	۲
مکمل ویتامینه	۱	۱	۱	۱
سلولز α	۰/۴	۰/۹	۱/۴	۲
کربنات کلسیم	۱/۶	۱/۱	۰/۶	—
مجموع	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰

میلی گرم ویتامین B_2 , ۱/۷۵۰ میلی گرم ویتامین B_6 , ۸/۷۵

میلی گرم ویتامین D_{12}

هر لیتر مکمل ویتامینه حاوی ۷۰۰۰۰۰۰ واحد ویتامین A, ۷۰۰۰ واحد ویتامین D₃, ۷۰۰۰ واحد ویتامین E, ۸۷۵ واحد نیاسین، ۸۷۵ میلی گرم ویتامین B_1 , ۷۰۰ واحد

جدول ۲: میانگین ترکیب بیوشیمیابی و شیمیابی کل جیره پایه بر حسب ماده خشک

Fe(ppm)	Cu(ppm)	Zn(ppm)	Mn(ppm)	%Mg	%P	%K	%Ca	%Ash***	%EE*	%CP*
۴۲۵/۰۰	۱۲/۷۵۰	۷۵/۸۹	۷۰/۰۵	۰/۲۷۰	۱/۰۰۶	۰/۹۲۷	۰/۹۵۱	۶/۴۱	۱۱/۴۴	۳۸/۳۴

*CP: پروتئین خام، **EE: چربی خام، ***Ash: خاکستر

ارغوانی خواهد شد. سپس عمل تیتراسیون با محلول EDTA با نرمالیته ۰/۰۲ تا جایی صورت گرفت که رنگ محلول از ارغوانی به آبی تغییر یافته و ثابت شود. با یادداشت حجم EDTA مصرفی و استفاده از فرمول زیر، مقدار مجموع عناصر کلسیم و منیزیم آب به دست آمد (۴).

$$Ca+Mg = \frac{B \times N \times 100}{V}$$

B: حجم EDTA مصرفی

N: نرمالیته EDTA

V: حجم نمونه اولیه آب

اندازه‌گیری غلظت عناصر در آب تعیین میزان کلسیم و منیزیم

برای اندازه‌گیری مجموع یون‌های کلسیم و منیزیم در آب واحدهای آزمایش از روش تیتراسیون استفاده شد. برای این منظور ۱۰ میلی لیتر از نمونه آب مورد آزمایش درون ظروف یک بار مصرف شفاف ریخته شد. سپس ۵۸ قطره محلول تامپون (۶/۷۵ گرم NH₄Cl را با ۵۸ میلی لیتر NH₃ به حجم ۱۰۰ رسانده شد) و سه قطره محلول آریوکروم به آنها اضافه گردید. رنگ محلول

تعیین میزان پتاسیم و سدیم

برای تعیین میزان سدیم و پتاسیم نمونه‌های آب از دستگاه فلم فتوомتر Flame photometer استفاده شد. روش کار بدین صورت بود که ابتدا دستگاه با محلول‌های استاندارد مربوط به هر عنصر، کالیبره شده و سپس با قرار دادن نمونه‌ها در محل مخصوص، دستگاه اعداد مربوطه را نشان داد. با رسم نمودار و جایگزینی اعداد به دست آمده، میزان پتاسیم و سدیم نمونه‌های آب مورد آزمایش اندازه‌گیری و تعیین شدند (۴).

روش‌های آماری مورد استفاده

کلیه داده‌های درصدی به صورت $\arcsin \sqrt{x}$ تبدیل شدند. داده‌های به دست آمده از متغیرهای آزمایش، با استفاده از آزمون تجزیه واریانس یک طرفه (One way ANOVA) مقایسه و به منظور بررسی سطح اختلاف معنی‌دار بین میانگین تیمارها از آزمون چند دامنه‌ای دانکن (Duncan's new multiple range test) در سطح اعتماد ۹۵٪ استفاده شد. تجزیه و تحلیل داده‌ها با استفاده از نرم‌افزار ۱۸ SPSS و رسم نمودارها نیز با استفاده از نرم‌افزار Excel ۲۰۰۷ انجام شد.

نتایج

تغییرات عناصر محتوای کل بدنه

تجزیه شیمیایی ترکیبات بدن ماهیان در ابتدای آزمایش و تیمارهای مختلف کلسیم در انتهای آزمایش بر اساس درصد ماده خشک (خطای معیار میانگین) در جدول ۳ نشان داده شده است. داده‌های به دست آمده نشان دارد که تغییرات میانگین میزان عناصر کلسیم، فسفر، منیزیم، آهن، روی و مس محتوای کل بدن در شروع آزمایش و در بین تیمارهای مختلف معنی‌دار می‌باشد ($p < 0.05$). اما میانگین میزان پتاسیم و منگنز محتوای کل بدن در شروع آزمایش و در بین تیمارهای مختلف تغییرات معنی‌داری را نشان ندادند (جدول ۳). افزایش میانگین میزان کلسیم

برای محاسبه میزان کلسیم و منیزیم آب، ابتدا با روش تیتراسیون مقدار عنصر کلسیم محاسبه و سپس با کسر از مجموع کلسیم و منیزیم به روش ذکر شده، مقدار منیزیم نمونه به دست آمد. برای این کار و محاسبه مقدار کلسیم، ابتدا به ۱۰ میلی‌لیتر آب مورد آزمایش، ۱۰ میلی‌لیتر سود نرمال و چند ذره پودر Murexid اضافه شد. رنگ محلول قرمز متمایل به ارغوانی است. سپس با EDTA دارای نرمالیته ۰/۰۲، عمل تیتراسیون تا زمان تغییر رنگ محلول به ارغوانی متمایل به بنفس ادامه یافت. با یادداشت حجم EDTA مصرفی و رابطه زیر مقدار کلسیم نمونه به دست آمد (۴).

$$\text{Ca} = \frac{\text{C} \times n \times 100}{\text{V}}$$

C: حجم EDTA مصرفی
n: نرمالیته EDTA
v: حجم نمونه اولیه آب

تعیین میزان کلر

برای اندازه‌گیری عنصر کلر در نمونه‌های آب، از روش تیتراسیون به شرح زیر استفاده شد. به ۱۰ میلی‌لیتر از آب نمونه، سه قطره محلول کرومات‌پتاسیم که زرد رنگ می‌باشد اضافه شد. سپس این محلول با محلول نیترات نقره (AgNO_3) با نرمالیته ۱/۰۰، تیتر شد. با یادداشت حجم نیترات نقره مصرف شده در زمان تغییر رنگ محلول از زرد به قرمز و رابطه زیر مقدار کلر نمونه آب به دست آمد (۴).

$$\text{Cl} = \frac{\text{A} \times n \times 100}{\text{V}}$$

A: حجم نیترات نقره مصرفی
n: نرمالیته نیترات نقره
v: حجم نمونه اولیه آب
لازم به ذکر است که میزان عناصر مذکور بر حسب میلی‌اکی والان در لیتر محاسبه و سپس با تبدیل واحد به میلی‌گرم در لیتر ثبت شدند (۴).

در تیمارهای اول، دوم و سوم در مقایسه با این میزان در شروع آزمایش کاهش یافت در حالی که در تیمار چهارم این میزان در مقایسه با شروع آزمایش افزایش معنی‌داری نشان داد ($p < 0.05$). میانگین میزان آهن در لاشه در تیمارهای اول، دوم و سوم در مقایسه با ابتدای آزمایش، کاهش یافته در حالی که این میزان در تیمار چهارم نسبت به شروع آزمایش، به طور چشمگیری افزایش یافته است ($p < 0.05$).

لاشه در تیمارهای سوم و چهارم نسبت به شروع آزمایش معنی‌دار می‌باشد ($p < 0.05$). بیشترین میزان منیزیم در تیمار چهارم و کمترین آن در تیمار سوم مشاهده شد. بین تیمارهای مختلف، تغییرات میانگین میزان منگنز در تیمارهای اول و سوم نسبت به تیمار چهارم دارای اختلاف معنی‌دار است ($p < 0.05$). مقادیر میانگین روی در لاشه تنها در تیمار سوم نسبت به شروع آزمایش کاهش یافت و این در حالی است که در تیمارهای دیگر این مقدار افزایش یافته است. میانگین میزان مس در لاشه

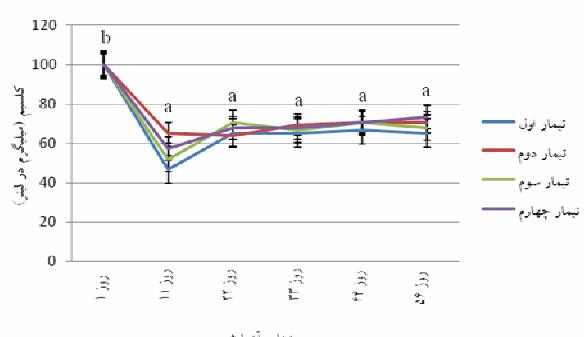
جدول ۳: تجزیه شیمیابی ترکیبات بدن ماهیان در ابتدای آزمایش و تیمارهای مختلف کلسیم در انتهای آزمایش بر اساس درصد ماده خشک (خطای معیار \pm میانگین)*

P	تیمار ۴	تیمار ۳	تیمار ۲	تیمار ۱	ابتدای آزمایش	ترکیب %
۰/۰۰۸	۳/۲۱±۰/۳۱ ^c	۲/۵۲±۰/۰۶ ^b	۲/۴۶±۰/۱۳ ^{ab}	۲/۴۸±۰/۱۵ ^{ab}	۲/۰۶±۰/۰۴ ^a	کلسیم
۰/۰۰۰	۱/۸۲±۰/۰۰ ^b	۱/۸۲±۰/۰۰ ^b	۱/۸۸±۰/۰۱ ^d	۱/۸۴±۰/۰۱ ^c	۱/۱۶±۰/۰۱ ^a	فسفر
۰/۹۹۸	۰/۸۱±۰/۰۱ ^a	۰/۸۱±۰/۰۲ ^a	۰/۸۱±۰/۰۱ ^a	۰/۸۰±۰/۰۲ ^a	۰/۸۱±۰/۰۱ ^a	پتاسیم
۰/۰۰۰	۰/۲۰±۰/۲۰ ^d	۰/۱۹±۰/۰۰ ^b	۰/۱۹±۰/۰۰ ^c	۰/۱۹±۰/۰۱ ^c	۰/۱۶±۰/۰۱ ^a	منیزیم
۰/۰۷۴	۲۴/۲۰±۱/۷۰ ^b	۱۸/۱۰±۰/۶۴ ^a	۲۱/۸۵±۱/۳۴ ^{ab}	۱۸/۱۰±۱/۲۷ ^a	۲۰/۵۵±۱/۳۰ ^{ab}	منگنز (ppm)
۰/۰۰۰	۱۲۴/۲۵±۰/۰۷ ^c	۱۰۵/۹۰±۰/۱۴ ^a	۱۱۶/۰۵±۱/۴۸ ^b	۱۳۴/۳۰±۰/۷۱ ^d	۱۱۴/۹۵±۰/۷۳ ^b	روی (ppm)
۰/۰۱۸	۲۹/۷۵±۰/۰۷ ^c	۲۷/۰۵±۰/۴۹ ^{ab}	۲۶/۱۰±۰/۸۵ ^{ab}	۲۴/۸۵±۱/۴۸ ^a	۲۸/۳۰±۰/۹۹ ^{bc}	مس (ppm)
۰/۰۰۰	۰۹۲/۹۵±۰/۸۷ ^d	۱۸۹/۸۵±۴/۶۰ ^a	۲۲۹/۴۰±۰/۸۵ ^b	۲۳۲/۹۰±۷/۹۲ ^b	۲۵۹/۳۰±۲/۵۷ ^c	آهن (ppm)

* حروف متفاوت در هر ردیف نشان دهنده اختلاف معنی‌دار در آزمون دانکن می‌باشد.

تغییرات مقدار عناصر معدنی در آب

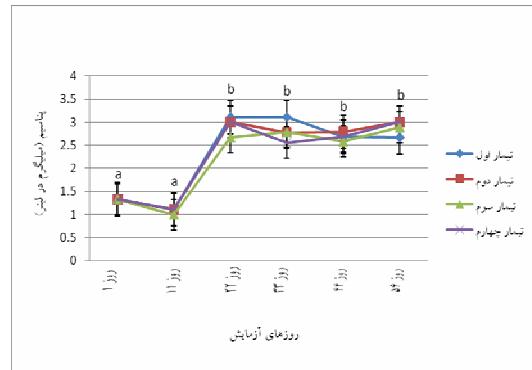
تغییرات مقادیر عناصر معدنی در آب محیط پرورش در نمودارهای ۱ الی ۵ ارائه شده است. مقدار کلسیم، سدیم و کلر در آب در کلیه تیمارها نسبت به شروع آزمایش کاهش (نمودار ۱، ۴ و ۵) و مقدار پتاسیم (نمودار ۲) افزایش معنی‌داری یافت ($p < 0.05$). تغییرات منیزیم در آب از ابتدا تا انتهای آزمایش جز روز بیست و سوم، بین تیمار دوم و سوم ($p < 0.05$ ، معنی‌دار نبود (نمودار ۳).



نمودار ۱: تغییرات مقادیر کلسیم آب طی دوره آزمایش در تیمارهای مختلف کلسیم (خطای معیار \pm میانگین، $p < 0.05$)



نمودار ۱: تغییرات مقادیر کلسیم آب طی دوره آزمایش در تیمارهای مختلف کلسیم (خطای معیار \pm میانگین، $p < 0.05$).

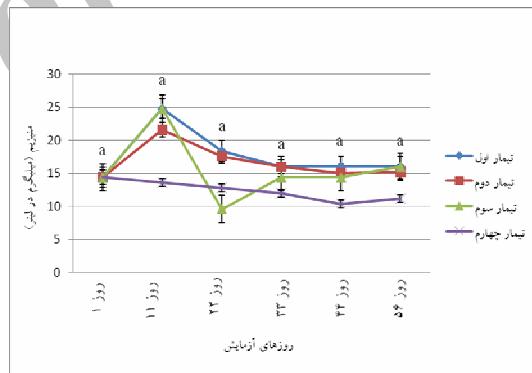


نمودار ۲: تغییرات مقادیر پتانسیم آب طی دوره آزمایش در تیمارهای مختلف کلسیم (خطای معیار \pm میانگین، $p < 0.05$).

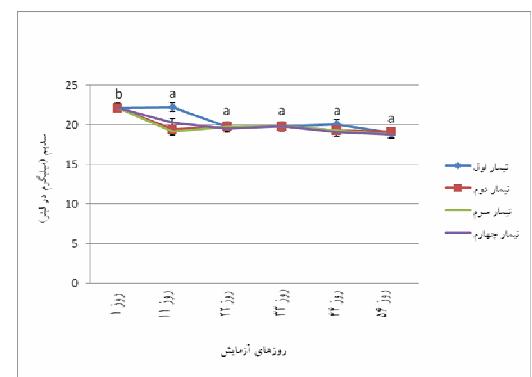
بحث

در این تحقیق تاثیر تغییرات یون کلسیم معدنی جیره غذایی قزل آلای رنگین کمان بر تغییرات میزان یونهای محتوای بدن و آب محیط پرورش در بچه ماهیان ماهی قزل آلای رنگین کمان مورد بررسی قرار گرفت. نتایج پژوهش حاضر با نتایج حاصل از بررسی تاثیر کلسیم جیره بر میزان کلسیم محتوای بدن در ماهی Atlantic cod (*Gadus morhua*) (۱۴) و بچه ماهیان قزل آلای رنگین کمان همخوانی دارد، به طوری که افزایش در کلسیم جیره باعث افزایش در کلسیم کل لاشه می شود (۸). بیان شده است که افزایش در میزان کلسیم جیره کپور معمولی بدون افزایش میزان فسفر در جیره، باعث کاهش در میزان کلسیم و فسفر کل بدن نمی گردد، اما باعث کاهش میزان منیزیم و منگنز لاشه می شود (۱۷). تحت تاثیر افزایش مقدار کلسیم در جیره، تغییری در مقدار پتانسیم در محتوای کل بدن ماهی قزل آلای رنگین کمان مشاهده نشد. به نظر می رسد به دلیل ثابت بودن مقدار پتانسیم در جیره های آزمایشی و همچنین ثبات تقریبی مقدار کلسیم آب پس از گذشت زمان و همچنین قابلیت جذب پتانسیم مورد نیاز از طریق غذای مصرفی (۱۵) تغییری در مقدار پتانسیم کل بدن بوجود نیامده است. در ماهی Atlantic cod (*Gadus morhua*) مشخص شده است که افزایش مقدار کلسیم جیره، تاثیری بر میزان فسفر لاشه ندارد و افزایش مکمل کلسیم در جیره بدون استفاده از مکمل حاوی فسفر باعث کاهش مقدار فسفر در لاشه نشده است.

در انتهای آزمایش بین تیمارهای مختلف کلسیم، اختلاف معنی داری در میانگین میزان کلسیم، پتانسیم، سدیم و کل آب محیط پرورش در تمامی موارد مشاهده نشد.



نمودار ۳: تغییرات مقادیر منیزیم آب طی دوره آزمایش در تیمارهای مختلف کلسیم (خطای معیار \pm میانگین).



نمودار ۴: تغییرات مقادیر سدیم آب طی دوره آزمایش در تیمارهای مختلف کلسیم (خطای معیار \pm میانگین، $p < 0.05$).

نگردید (۲۳) که با نتایج پژوهش حاضر همخوانی دارد. کاهش در میزان روی تحت تاثیر افزایش کلسیم در جیره در بسیاری از مطالعات به اثبات رسیده است به طوری که در ماهی Scorpion (*Sebastiscus marmoratus*) تاثیر منفی میزان بالای کلسیم جیره بر میزان عنصر روی لاشه مشاهده شده است (۱۳). همچنین تاثیر ممانعتی کلسیم جیره بر جذب روی (۱۱ و ۱۷) نیز گزارش شده است. این مطلب به اثبات رسیده می‌تواند با نتایج حاصل از پژوهش حاضر نیز همخوانی داشته باشد. اما در زمان افزایش بیشتر کلسیم در جیره می‌توان افزایش در جذب روی در بدن را مشاهده نمود. تاثیر منفی افزایش کلسیم جیره بر جذب روی در ماهیان نیز توسط Glover و همکاران (۱۰) نیز به اثبات رسیده است. به نظر می‌رسد افزایش کلسیم باعث افزایش جذب مس شود. البته تاثیر منفی افزایش کلسیم جیره بر میزان مس در محتوای کل بدن ماهی Atlantic cod (*Gadus morhua*) (۱۴) و Scorpion (*Sebastiscus marmoratus*) (۱۳) گزارش شده است که بیشتر تحت تاثیر مقدار فسفر جیره قرار دارد. تاثیر مقادیر درصد کلسیم جیره بر مقدار آهن در لاشه قزل آلای رنگین کمان، به نظر می‌رسد تاثیر مثبت افزایش عنصر کلسیم بر مقدار جذب آهن بیان شود. اما در مورد ماهی Scorpion (*Sebastiscus marmoratus*) تاثیر منفی میزان بالای کلسیم جیره بر آهن استخوان‌ها گزارش شده است (۱۳) که این مورد با توجه به محیط زندگی این ماهی در آب شور قابل توجیه است (شوری و جذب آهن از غذا). از نتایج به دست آمده از این پژوهش و در مقایسه با سایر نتایج ارایه شده توسط سایر پژوهشگران می‌توان این گونه نتیجه‌گیری کرد که با توجه به نوع گونه و شیمی آب و همچنین محیط زیست ماهی، برهmekش بین عناصر مخصوصاً کلسیم و فسفر و نسبت کلسیم به فسفر در جیره می‌تواند بر جذب سایر یون‌ها در بدن گونه آبزی تاثیرگذارتر باشد.

نتایج حاصل از بررسی تاثیر درصد کلسیم جیره بر مقدار عناصر کلسیم، منیزیم، کلر، سدیم و پتاسیم آب

(۱۴). این نتایج در مورد ماهی قزل آلای رنگین کمان نیز به اثبات رسیده است (۸). در مواردی گزارش‌هایی مبنی بر ممانعت از جذب فسفر در زمان حضور کلسیم در جیره وجود دارد که می‌تواند پاسخگوی عدم تغییر در محتوای فسفر بدن در زمان افزایش میزان کلسیم در جیره غذایی باشد (۱۱، ۹ و ۱۷). در مورد ماهیان انگشت قد Scorpion (*Sebastiscus marmoratus*) نیز تغییر در میزان کلسیم جیره تاثیری بر تغییرات فسفر کل بدن و ستون مهره‌ها نداشت (۱۳). این مورد در ماهی هامور (*Epinephelus coioides*) نیز به اثبات رسیده است (۲۳). افزایش میزان کلسیم جیره می‌تواند باعث افزایش منیزیم در محتوای بدن شود اما این افزایش در زمان زیاد بودن Atlantic cod کلسیم در جیره اتفاق می‌افتد در ماهی (*Gadus morhua*) گزارش شده است که افزایش در کلسیم جیره باعث کاهش منیزیم در ستون مهره‌ها و محتوای کل بدن شده است (۱۴). تاثیر منفی میزان بالای Scorpion کلسیم بر منیزیم استخوان‌ها نیز در ماهی Scorpion (*Sebastiscus marmoratus*) گزارش شده است (۱۳). در برخی از موارد کلسیم موجود در جیره را مانع از جذب برخی عناصر مانند منیزیم دانسته‌اند (۱۳). در پژوهش حاضر، با افزایش کلسیم جیره از ۰/۹۵ درصد تا ۱/۴۱ درصد، منیزیم لاشه کاهش یافت. در ماهی Atlantic salmon پرورش یافته در آب شیرین، میزان منیزیم در پلاسمای در بافت‌های آهکی، با افزایش مقدار کلسیم کاهش یافته است (۲۱). در ماهیان مختلف عنوان شده است که کلسیم موجود در جیره مانع از جذب منگنز خواهد شد، به طوری که این کاهش در میزان منگنز لاشه را می‌توان در مقادیر منگنز استخوان‌ها در ماهیان مختلف مشاهده نمود (۹، ۱۱ و ۱۷). در مورد ماهی Atlantic cod نیز تاثیر منفی افزایش کلسیم جیره بر مقدار منگنز ستون مهره‌ها گزارش شده است (۱۴). در زمان وجود نسبت مناسب بین کلسیم و فسفر تاثیری از تغییرات میزان منگنز در فلس، ستون مهره‌ها و سرپوش آبشهشی ماهی هامور (*Epinephelus coioides*) مشاهده

دفع از محیط این مقادیر به ثبات نسبی در پایان آزمایش رسیده باشند. شاید ناکافی بودن میزان سدیم و کلر موجود در جیره باعث جذب بیشتر آن از محیط آب شده باشد.

به طور کلی به نظر می‌رسد تاثیر مثبت افزایش کلسیم در جیره بر عناصر کلسیم، آهن و فسفر و تاثیر منفی و ممانعی از جذب عناصر منگنز و منیزیم و فلزات سنگینی مانند روی و مس باستی مد نظر قرار گرفته و در ارائه جیره‌های مناسب به این موارد توجه خاصی صورت گیرد. با توجه به بحث اینکه مقدار عناصر موجود در ماهی پس از مصرف آن توسط انسان ممکن است در بروز برخی عوارض تاثیر داشته باشد، که در این رابطه عناصری مانند مس، روی و حتی آهن می‌تواند مورد توجه قرار گیرند. با توجه به نتایج به دست آمده می‌توان با تنظیم کلسیم در جیره از بروز برخی مشکلات با استفاده از این تاثیر ممانعی کلسیم جیره جلوگیری نمود. با توجه به اطلاعات بسیار اندک در مورد تاثیر کلسیم جیره در ترشح و جذب سایر یون‌ها در آب محیط پرورش، قضاوت در مورد تاثیر یون کلسیم بر تغییر سایر یون‌ها در آب مشکل است، لذا آزمایشات و پژوهش‌های گسترده‌تر و در دامنه‌های وسیعتری مورد نیاز است تا ارایه نظر قطعی در این مورد صورت گیرد.

پیشنهاد می‌گردد که تاثیر سایر عناصر جیره و در دامنه‌های وسیعتر بر رشد، محتوای یونی بدن و کیفیت آب محیط پرورش بررسی شود تا با در نظر گرفتن تاثیر کلیه عناصر و شناسایی و شناخت عملکرد متقابل بین آنها بر رشد قول آلا، بتوان جیره بالانس شده و تامین کننده کلیه نیازهای ماهی ساخت که علاوه بر رشد مناسب، شرایط کیفی آب را در حد مناسب نگهدارد. پیشنهاد می‌شود تاثیر تغییرات کلسیم جیره و آب محیط پرورش بر سایر عناصر در آب محیط پرورش و بیماری‌زایی برخی باکتری‌های و شاید تاثیر کنترل کنندگی کلسیم بر رشد و تراکم برخی باکتری‌ها با توجه به نیازهای یونی باکتری‌ها در محیط‌های پرورشی بررسی شود تا به روش‌های نوینی در این زمینه دست یافت.

نشان دادند که مقدار کلسیم آب در ابتدا در بالاترین حد خود تحت تاثیر منبع آبی است اما با سپری شدن زمان، مقدار کلسیم در آب کاهش و سپس با افزایش نسبی در حد ثابتی تا پایان آزمایش در کلیه تیمارها حفظ شده است. مکانیسمی که برای جذب کلسیم از طریق سلول‌های پوششی آبششی بیان شده است با ورود غیر فعال کلسیم به داخل سلول از طریق کanal کلسیم موجود در غشاء راسی شروع و باعث انتقال کلسیم به سیتوپلاسم می‌گردد. پس از آن انتقال کلسیم به داخل خون از میان غشاء قاعده‌ای- جانبی از طریق Ca^{2+} -ATPase و یا انتقال دهنده $\text{Na}^{+}/\text{Ca}^{2+}$ صورت می‌گیرد (۷). به نظر می‌رسد قابلیت جذب عنصر کلسیم از آب محیط پرورش توسط ماهی دلیل کاهش نسبی اولیه باشد و سپس افزایش آن نیز به دلیل وجود کلسیم در جیره است. در نهایت ماهی با قدرت حفظ تعادل اسمزی خود توانسته این مقدار را در حد نسبتاً ثابتی نگه دارد. کلسیم به طور عمده از کلیه‌ها و یا آبشش‌ها دفع شده و مدفع نیز شامل کلسیم خارجی می‌باشد (۱۵). تغییرات پتانسیم آب تحت تاثیر کلسیم جیره نشان می‌دهد که مقدار پتانسیم آب در ابتدای آزمایش در حدی است که ماهی با جذب پتانسیم از آب، مقدار آن را در آب کاهش می‌دهد اما در پایان روز بیست و دوم به نظر می‌رسد به دلیل وجود مقدار پتانسیم ثابت موجود در جیره مقدار پتانسیم در آب افزایش قابل ملاحظه یافت. این افزایش در حد ثبات نسبی تا پایان آزمایش بدون اختلاف معنی‌دار بین تیمارهای مختلف کلسیم و روزهای مختلف آزمایش باقی می‌ماند. ماهی قزل آلای رنگین کمان با توجه به قابلیت جذب منیزیم هم از آب و هم از غذا (۱۵) پس از مدتی توانسته است مقدار آن را در محیط به حد تعادل برساند. به نظر می‌رسد کلسیم جیره در تیمارهای سوم و چهارم، باعث افزایش منیزیم در آب شود. تغییر در میزان کلسیم جیره تاثیر معنی‌داری بر میزان سدیم و کلر آب نداشته اما نسبت به شروع آزمایش کاهش معنی‌داری مشاهده می‌شود. به نظر می‌رسد با توجه به تنظیمات اسمزی و قابلیت جذب و

منابع

- Journal of Fisheries and Aquatic Sciences, 42: 181–184.
- 12- Hayes F.R., Darcy D.A. and Sulivan C.M. (1946). Change in the inorganic constituents of developing salmon eggs. . Biology And Chemistry, 163: 621-631.
- 13- Hossain M.A. and Furuichi M. (2000). Essentiality of dietary calcium supplement in fingerling scorpion fish (*Sebastiscus marmoratus*). Aquaculture, 189: 155–163.
- 14- Kousoulaki K., Fjelldal P.G., Aksnes A. and Albrektsen S. (2010). Growth and tissue mineralisation of Atlantic cod (*Gadus Morhua*) fed soluble P and Ca salts in the diet. Aquaculture, 309: 181–192.
- 15- Lall S.P. (2002). The minerals, Fish Nutrition, 3rd ed. Elsevier, Amsterdam, The Netherlands, pp. 259– 308.
- 16- Lall, S.P., Lewis-McCrea, L.M. (2007). Role of nutrients in skeletal metabolism and pathology in fish - an overview. Aquaculture, 267: 3–19.
- 17- Nakamura Y. (1982). Effects of dietary phosphorus and calcium contents on the absorption of phosphorus in the digestive tract of carp. Bulletin of the Japanese Society of Scientific Fisheries, 48: 409–413.
- 18- NRC (National Research Council). (1993). Nutrient Requirements of Fish. National Academy Press, Washington, DC, USA.
- 19- Petterson D.C., Harris D.J., Rayner J.C., Blakeney A.B. and Choct M. (1999). Methods of the analysis of premium livestock grains. Australian Journal of Agricultural Research, 50: 775-787.
- 20- Stekoll M.S., Smoker W.W., Wang I.A. and Failor B.J. (2003). Salmon as a bioassaymodel of effects of total dissolved solids. Final Report of the University of Alaska School of Fisheries and Ocean Sciences for the Alaska Science and Technology Foundation, Anchorage, AK.
- 21- Vielma J. and Lall S.P. (1998). Phosphorus utilisation by Atlantic salmon (*Salmo salar*) reared in freshwater is not influenced by higher dietary calcium intake. Aquaculture, 160: 117–128.
- 22- Watanabe T., Kiron V. and Satoh S. (1997). Trace minerals in fish nutrition. Aquaculture, 151: 185-207.
- 23- Ye Ch., Liu Y.J., Tian L.X., Mai K.S., Du Z.Y., Yang H.J. and Niu J. (2006). Effect of dietary calcium and phosphorus on growth, feed efficiency, mineral content and body composition of juvenile grouper, *Epinephelus coioides*. Aquaculture, 255: 263–271.
- 1- رضایی توابع کامران (۱۳۸۴). بررسی تبادل موادمعدنی بین تخم ماهی قزل الای رنگین کمان و آب محیط تفریخ. پایان نامه کارشناسی ارشد رشته شیلات. دانشکده منابع طبیعی دانشگاه تهران. شماره ۱۱۲۸، صفحه ۵۷.
- 2- سرخیل مهرداد (۱۳۸۶). بررسی اثرات غلظت‌های مختلف عناصر معدنی کلسیم و سدیم آب محیط تفریخ بر میزان تفریخ و تبادل یونی تخم ماهی قزل الای رنگین کمان در یک سازگان مدار بسته. پایان نامه کارشناسی ارشد رشته شیلات. دانشکده منابع طبیعی دانشگاه تهران. شماره ۱۳۱۶، صفحات ۴۳ و ۵۶.
- 3- مهدوی محمد (۱۳۷۸). هیدرولوژی کاربردی. انتشارات دانشگاه تهران. صفحه ۴۰۱.
- 4- American Public Health Association (APHA) (1998). Standard methods for examination of water and waste water, APHA, Washington, DC. P: 1192.
- 5- Barrot K.J. and McDonald D.J. (2001). Change in ion content and transport during development of embryonic rainbow trout. Fish Biology, 59: 1323-35.
- 6- Cowey C.B. (1992). Nutrition: estimating requirements of rainbow Trout. Aquaculture, 100: 177-189.
- 7- Flik G., Klaren P.H.M., Schoenmakers T.J.M., Bijvelds M.J.C., Verbost P.M and Bonga S.E.W. (1996). Cellular calcium transport in fish: unique and universal mechanisms. Physiological Zoology, 69: 403–417.
- 8- Fontagné S., Silva N., Bazin D., Ramos A., Aguirre P., Surget A. and et al. (2009). Effects of dietary phosphorus and calcium level on growth and skeletal development in rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) fry. Aquaculture, 297: 141–150.
- 9- Gatlin D.M. and Phillips H.F. (1989). Dietary calcium, phytate and zinc interactions in channel catfish. Aquaculture, 79: 256–266.
- 10- Glover Ch.N., Bury N.R. and Hogstrand Ch. (2004). Intestinal zinc uptake in freshwater rainbow trout: evidence for apical pathways associated with potassium efflux and modified by calcium. Biochimica et Biophysica Acta, 1663: 214– 221.
- 11- Hardy R.W. and Shearer K.D. (1985). Effect of dietary calcium phosphate and zinc supplementation on whole body zinc concentration of rainbow trout (*Salmo gairdneri*). Canadian