

کاربرد مدل‌های شبیه‌سازی فسفر در مخزن سد لتيان

Application of Phosphorus Simulation Models to Latian Reservoir

Siavosh Isazadeh,¹ Masoud Tajrishy,²
Ahmad Abrishamchi³, and Mehdi Ahmadi⁴

سیاوش عیسی‌زاده^۱ مسعود تجریشی^۲ احمد ابریشمچی^۳
مهدی احمدی^۴

(دریافت ۱۰/۱۰/۸۳ پذیرش ۲/۴/۸۴)

چکیده

Abstract

The Latian Reservoir (70 Mm³) is located about 35 Km Northeast of Tehran and supplies drinking water to more than 2.5 million people in the greater Tehran metropolitan area. The main sources of water to the Latian Reservoir are the Lavarak River and the Jajrood River watershed which are becoming highly populated communities discharging their waste directly into surface waters.

The results of a 3-years water quality monitoring show that this reservoir is in the eutrophic stage because of high levels of nitrogen and phosphorus concentration. Because of the phosphorus role in lake and reservoir eutrophication, in this paper several well-known models of phosphorus were compared and eventually Snodgrass-O'Melia phosphorus model was selected for long term phosphorus simulation in this reservoir. Decrease of phosphorus concentration in the Jajrood River is the most effective way for decreasing phosphorous concentration in the water body of reservoir.

Key words: Phosphorus Simulation, Snodgrass - O'Melia Model, Latian Reservoir.

سد مخزنی لتيان در ۳۵ کیلومتری شمال شرقی شهر تهران واقع شده است. اين سد به همراه سد امير كبیر و سد لار، منابع تامین آب سطحی شهر تهران را تشکيل می‌دهند. مطالعات انجام شده در طی سالهای اخیر در مورد سد لتيان نشان می‌دهد که بالا بودن غلظت فسفر در مخزن اين سد، اين منبع آب را در مرحله تعذیه‌کرایی قرار داده است. با توجه به نقشی که فسفر در پدیده تعذیه‌کرایی مخازن و دریاچه‌ها دارد، در اين تحقیق با مقایسه چندین مدل ساخته شده فسفر، مدل استندگرس و امیلیا برای شبیه‌سازی تغییرات غلظت فسفر در مخزن سد لتيان انتخاب شده است. با استفاده از اين مدل، سنتاریوهای مختلف مدیریتی برای کاهش غلظت فسفر در این مخزن بررسی شده است. نتایج نشان می‌دهد که کاهش فسفر ورودی به مخزن سد لتيان از طریق رودخانه جاجرود موثرترین روش کاهش غلظت فسفر در داخل مخزن در مقایسه با دیگر راهکارها به شمار می‌رود.

واژه‌های کلیدی: شبیه‌سازی فسفر، مدل استندگرس و امیلیا سد لتيان.

- 1- Graduate Student of Environmental Engineering
Department of Civil Engineering, Sharif University
Technology, Tehran
2- Associate Professor of Civil Engineering, Sharif University
of Technology, Tehran
3- Professor of Civil Engineering, Sharif University of
Technology, Tehran
4- Graduate Student of Environmental Engineering
Department of Civil Engineering, Sharif University
Technology, Tehran

- ۱- کارشناس ارشد مهندسی عمران- محیط زیست، دانشکاه صنعتی شریف
۲- دانشیار دانشکده مهندسی عمران، دانشکاه صنعتی شریف
۳- استاد دانشکده مهندسی عمران- دانشکاه صنعتی شریف
۴- کارشناس ارشد مهندسی عمران- محیط زیست دانشکاه صنعتی شریف

۱- مقدمه

هدف از این تحقیق، مقایسه چند مدل شناخته شده، فسفر برای بررسی تاثیر کاهش فسفر ورودی از رودخانه‌ها بر وضعیت تغذیه گرایی مخزن لیان است که سعی دارد با شیوه‌سازی فسفر در مخزن، مدل مناسب برای بررسی سناریوهای مدیریتی را انتخاب نماید.

مبنای انتخاب این مدلها کاربرد زیاد در تحقیقات و تجربیات دیگران، برخورداری از مکانیسم‌های منطقی در داخل اجزای مدل و همچنین سادگی و نیاز کم به متغیرها برای کالibrاسیون مدل بوده است. این مدلها عبارت‌اند از:

- ۱- مدل فسفر کل چاپرا^۱ [۲]:
- ۲- مدل فسفر استندگرس و آمیلیا^۲ [۴]:
- ۳- مدل فسفر کاتالله و سیو^۳ [۵]:
- ۴- مدل فسفر کل چاپرا و کاتالله^۴ [۱]:
- ۵- مدل اصلاح شده چاپرا [۲].

جدول ۱، ویژگی هر کدام از این مدلها را به صورت خلاصه نشان می‌دهد. در ادامه به خصوصیات هر کدام از این مدلها به صورت کلی اشاره خواهد شد.

۲- مواد و روشها

۲-۱- مدل‌های فسفر

(الف) مدل فسفر کل چاپرا

چاپرا ساده‌ترین مدل بیلان جرم فسفر کل برای دریاچه‌های است [۱]. این مدل، دریاچه را به صورت یک سیستم با اختلاط کامل فرض کرده و فقط انتقال فسفر از آب به رسوب را در نظر می‌گیرد. مدل چاپرا، تنها نیاز به کالیبره کردن یک پارامتر - سرعت ظاهري ته‌نشینی فسفر - دارد. این سرعت نشان دهنده نرخ کاهش غلظت فسفر در دریاچه می‌باشد.

$$\frac{dP}{dt} = W' - QP - vA_s P \quad (1)$$

A_s = سطح آب - رسوب (متر مربع)

P = غلظت فسفر کل ورودی (میلی گرم بر متر مکعب)

W' = بار ورودی (میلی گرم در سال)

v = سرعت ته‌نشینی ظاهري فسفر (متر در سال)

Q = دبی جریان ورودی به مخزن (متر مکعب در سال)

V = حجم مخزن (متر مکعب)

¹ Chapra

² Snodgroos -O'Mellia

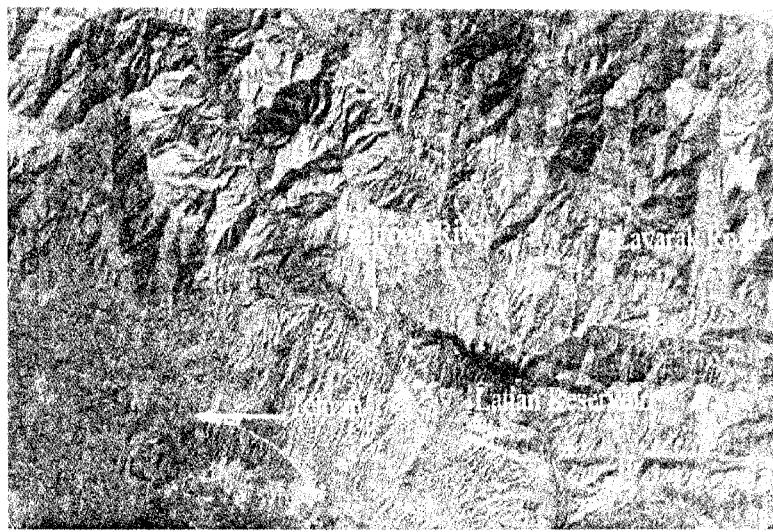
³ Canale-Seo

⁴ Chapra-Canale

فسفری که به داخل ستون آب در منابع آب وارد می‌شود، از نظر منشاء به دو دسته تقسیم می‌شود: دسته اول، فسفری است که منشاء خارجی دارد؛ یا به عبارت دیگر بار خارجی، که عموماً ناشی از آورد آن توسط رودخانه‌های مسافتی را می‌تواند به علت فرسایش حوزه آبریز و یا ورود فاضلاب به رودخانه‌ها باشد. دسته دوم، که منشاء داخلی دارد، بار داخلی نامیده می‌شود؛ و ناشی از تعلیق مجدد فسفر از رسوبی است که در کف دریاچه تجمع یافته و با تغییر شرایط محیطی در کف دریاچه، توانایی رها شدن از رسوب و ورود به داخل ستون آب را دارد. در بحث مدل‌سازی فسفر در مخازن آب، توجه به هر دو منشاء ورود فسفر به داخل ستون آب حائز اهمیت است [۱].

از اوایل دهه ۱۹۷۰، تلاش‌های زیادی برای مدل‌سازی فسفر در مخازن و دریاچه‌ها انجام گرفته است؛ لکن از آن‌جاکه مدلها تصویر ساده‌ای از سیستمهای واقعی اند، نمی‌توانند کل اکوسیستم را با قطعیت و اطمینان کامل توصیف کنند. شکل و پیچیدگی مدل‌های فسفر کل تفاوت زیادی با هم دارند. این مدلها ممکن است تجربی و یا بر اساس معادلات موازنۀ جرم ارائه گردند. بعضی از این مدلها فقط فسفر کل را در نظر می‌گیرند؛ ولی بعضی دیگر، اجزای فسفر مانند انواع فسفر محلول و معلق را نیز در نظر می‌گیرند. پاره‌ای از این مدلها، لایه‌بندی انتقال فسفر از رسوب، اجزای فسفر در رسوب و فسفر آلی یا معدنی را نیز در داخل خود لحظه می‌کنند.

سد لیان دارای چهار ورودی به نام رودخانه‌های جاگرود، لوارک، افجه و گلندوک است. بیشترین آورد آب به داخل مخزن سد از طریق رودخانه جاگرود است که حدود ۷۰ درصد دبی ورودی سالانه را تشکیل می‌دهد [۲]. رودخانه لوارک نیز که از طریق آب سد لار تغذیه می‌شود، حدود ۲۰ درصد از دبی ورودی سد لیان را تشکیل می‌دهد. مطالعات و اندازه‌گیریهای به عمل آمده توسط دانشگاه صنعتی شریف نشان می‌دهد که شاخه ورودی جاگرود دارای غلظت بالایی از فسفر است؛ به طوری که حدود ۸۰ درصد از بار خارجی فسفر ورودی به مخزن سد لیان را تشکیل می‌دهد [۳]. بخش عمده‌ای از آب ورودی به لوارک از طریق سد لار که در بالادست آن قرار دارد، تغذیه می‌شود. این آب اصولاً دارای کیفیت بالایی است و مقادیر غلظت فسفر در آن، در مقایسه با دیگر رودخانه‌های مهم این حوزه کمتر می‌باشد. با اجرای طرح انتقال آب سد لار از طریق تونل به تصفیه خانه پنجم شهر تهران، آب ورودی از لار به لوارک قطع گردیده و لوارک فقط آب طبیعی خود را که ناشی از ذوب برف و بارش در حوزه است، به داخل مخزن انتقال خواهد داد. شکل ۱ تصویر ماهواره‌ای حوزه آبریز سد مخزنی لیان را نشان می‌دهد.



شکل ۱- تصویر ماهواره‌ای حوزه آبریز سد مخزنی لتبان

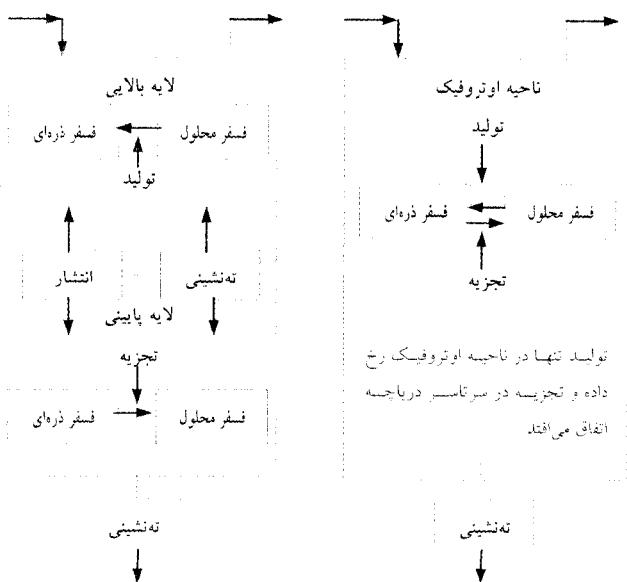
جدول ۱- مقایسه ویژگیهای مدل‌های بررسی شده، [۲]

مدل						ویژگی
اصلاح شده چاپرا چاپرا	چاپرا و کاتاله	استندگرس و امیلیا	کاتاله و سیو	چاپرا		
۲	۳	۵	۵	۱		تعداد ضرایب مدل
۱	۲	۴	۴	۱		تعداد متغیر وابسته
۱	۱	۲	۲	۱		تعداد لایه‌های آب
۱	۱	۱	۰	۰		تعداد لایه‌های رسوب
...	...	-	-	...		اثر DO
...	...	+	+	...		اثرات دما
...	...	+	+	-		انتقال قائم
-	-	-	+	++		تغییرات فصلی سرعت تدنیشینی
-	-	+	+	-		واکنش بین اجزاء، فسفر
+	+	+	-	...		رهاسازی فسفر از رسوب
+	-	-		دفن فسفر در رسوب
-	-	-		تجزیه فسفر آلی در رسوب

ب) مدل استندگرس و امیلیا استندگرس و امیلیا در مدل خود فرض کردند که دریاچه در تابستان دچار لایه بندی است و در زمستان بازچرخش وجود دارد. به صورتی که هر کدام از این دوره ها شش ماه طول می‌کشد. فرآیندهایی که در دریاچه اتفاق می‌افتد و در این مدل دیده می‌شود، عبارت اند از: تبدیل ارتوفسفات به فسفات معلق، تجزیه فسفات

از این مدل به دفعات زیاد و در تعداد زیادی دریاچه استفاده شده است. از جمله این دریاچه‌ها، دریاچه شاگاوا^۱ در آمریکاست که در سال ۱۹۷۶ میلادی از این مدل برای شبیه‌سازی فسفر آن استفاده شد [۱].

^۱ Shagawa



شکل ۲ - دیاگرام مدل استندگرس و آمیلیا در تابستان (چپ) و زمستان (راست) [۶]

فسفات معلق و ارتوفسفات در زمستان

(۶)

$$V_e \frac{d[OP]}{dt} = \sum Q_j [OP]_j - Q[OP] - P_{eu} V_{eu} [OP] + r V [PP]$$

(۷)

$$V_e \frac{d[PP]}{dt} = \sum Q_j [PP]_j - Q[PP] - P_{eu} V_{eu} [OP] - r V [PP] - g A_e [PP]$$

که در این روابط:

A_s = سطح تماس بین آب و رسوب (متر مربع)

A_{th} = سطح مقطع دریاچه در لایه حرارتی (متر مربع)

f = ضریب فلوكولاسیون (یک بر متر)

g = سرعت تهشینی در کل دریاچه (متر در روز)

g_h = سرعت تهشینی در لایه پایینی (متر در روز)

g_e = سرعت تهشینی در لایه بالایی (متر در روز)

g_o = سرعت تهشینی در غیاب فلوكولاسیون (متر در روز)

k_{th} = ضریب انتقال عمودی در لایه حرارتی (متر مربع در روز)

P_e = ضریب نرخ تولید در لایه بالایی (یک بر روز)

P_{eu} = ضریب نرخ تولید در مدل چرخشی (یک بر روز)

Q = دبی تخلیه از دریاچه (متر مکعب در روز)

Q_i = دبی ورودی به دریاچه (متر مکعب در روز)

r = ضریب نرخ تجزیه فسفر معلق برای کل دریاچه (یک بر روز)

r_h = نرخ تجزیه فسفر معلق برای لایه پایینی (یک بر روز)

t = زمان (روز)

معلق به ارتوفسفات و تبادل عمودی مواد در بین لایه‌های بالایی^۱ و پایینی^۲ ستون آب. فسفر معلق از فسفر محلول تولید می‌شود و از طریق تجزیه یا تهشینی به فرم محلول تبدیل می‌شود. تبدیل فسفر معلق به فسفر محلول^۳ در تابستان در لایه بالایی و در زمستان در کل دریاچه اتفاق می‌افتد [۶]. شکل ۲، دیاگرام مدل پیشنهادی این محققان را نشان می‌دهد.

روابط حاکم بر این مدل عبارت‌انداز:

فسفات معلق و ارتوفسفات در لایه بالای در تابستان

(۲)

$$V_e \frac{d[OP]_e}{dt} = \sum Q_j [OP]_j - Q[OP]_e - P_e V_e [OP]_e + \frac{k_{th}}{z_{th}} A_{th} ([OP]_h - [OP]_e)$$

(۳)

$$V_e \frac{d[PP]_e}{dt} = \sum Q_j [PP]_j - Q[PP]_e - P_e V_e [PP]_e + \frac{k_{th}}{z_{th}} A_{th} ([PP]_h - [PP]_e) - g_e A_{th} [PP]$$

فسفات معلق و ارتوفسفات در لایه پایینی در تابستان

(۴)

$$V_h \frac{d[OP]_h}{dt} = r_h V_h [PP]_h + \frac{k_{th}}{z_{th}} A_{th} ([OP]_e - [OP]_h)$$

(۵)

$$V_h \frac{d[PP]_h}{dt} = g_e A_{th} [PP]_e - g_h A_{th} [PP]_h - r_h V_h [PP]_h + \frac{k_{th}}{z_{th}} A_{th} ([PP]_e - [PP]_h)$$

^۱ Epilimnion

^۲ Hypolimnion

^۳ Mineralization

که در آنها:

$$A = \text{مسطح بین آب - رسوب (متر مربع)}$$

$$D_e = \text{فسفر محلول در لایه بالایی (میلی گرم در لیتر)}$$

$$D_h = \text{فسفر محلول در لایه پایینی (میلی گرم در لیتر)}$$

$$E' = \text{ضریب دیفیوژن حجمی (متر مکعب در روز)}$$

$$k_{dp} = \text{نرخ تولید مواد محلول به معلق (لیتر در روز)}$$

$$k_{pd} = \text{نرخ باز چرخش مواد معلق، به محلول (لیتر در روز)}$$

$$P_e = \text{فسفر محلول در لایه بالایی (میلی گرم در لیتر)}$$

$$P_h = \text{فسفر محلول در لایه پایینی (میلی گرم در لیتر)}$$

$$V_e = \text{حجم لایه بالایی (متر مکعب)}$$

$$V_h = \text{حجم لایه پایینی (متر مکعب)}$$

$$v_s = \text{سرعت ته نشینی (متر در ثانیه)}$$

(د) مدل فسفر چاپرا-کاتاله

چاپرا و کاتاله در سال ۱۹۹۱ مدلی را توسعه دادند که می‌توانست پاسخ دریاچه به تغییرات فسفر و روادی برای بازه‌های طولانی زمان را شبیه‌سازی کند [۸]. این مدل سیستم را به دو قسمت تقسیم می‌کند (شکل ۳). سیستمی که در انتقال و سرنوشت فسفر کل در این مدل در نظر گرفته شده عبارت است از ته نشینی، رهاسازی و دفن. این مدل، نرخ رهاسازی را تابعی از غلظت فسفر در رسوب و غلظت اکسیژن محلول در لایه زیرین ستون آب و درجه حرارت در نظر می‌گیرد. این نرخ با کاهش غلظت اکسیژن محلول افزایش می‌یابد. بنابراین، این مدل قادر است که تغییرات فصلی فسفر را مدل‌سازی کند. این مدل برای تخمین رهاسازی فسفر نیاز به اطلاعات اکسیژن محلول و درجه حرارت دارد. روابط حاکم بر این مدل عبارتند از:

$$V_t \frac{dP_t}{dt} = W - QP_t - v_s A_2 P_t + v_r A_2 P_2 \quad (۱۲)$$

$$V_2 \frac{dP_2}{dt} = v_s A_2 P_t - v_r A_2 P_2 - v_b A_2 P_2 \quad (۱۳)$$

که در این روابط:

$$A_2 = \text{مسطح منطقه ته نشینی (متر مربع)}$$

$$v_s = \text{سرعت ته نشینی فسفر از آب به رسوب (متر در سال)}$$

$$v_r = \text{nرخ انتقال جرم از رسوب به آب (متر در سال)}$$

$$v_b = \text{ضریب دفن فسفر رسوب از محیط اشباع به عمق رسوب (متر در سال)}$$

اندیس‌های ۱ و ۲ به ترتیب بیانگر آب و محیط اشباع رسوب می‌باشد.

$$V = \text{حجم کل دریاچه (متر مکعب)}$$

$$V_e = \text{حجم لایه بالایی (متر مکعب)}$$

$$V_{eu} = \text{حجم لایه روینین در مدل چرخشی (متر مکعب)}$$

$$V_h = \text{حجم لایه پایینی (متر مکعب)}$$

$$z = \text{میانگین عمق دریاچه (متر)}$$

$$Z_{eu} = \text{میانگین عمق منطقه euphotic (متر)}$$

$$zh = \text{میانگین عمق لایه پایینی (متر)}$$

$$Z_{th} = \text{میانگین عمق لایه حرارتی (متر)}$$

$$[OP] = \text{غلظت ارتوسفات (میلی گرم در لیتر)}$$

$$[PP] = \text{غلظت سففات معلق (میلی گرم در لیتر)}$$

(ج) مدل فسفر کاتاله و سیو

مدلهای فسفر که بعدها ارائه شد. با در نظر گرفتن فسفر رهاشده از رسوب توسعه یافته‌ند. یکی از این مدل‌ها، مدل کاتاله و سیو است. این مدل، دو حالت از فسفر را در یک مخزن که به دو بخش تقسیم گردیده در نظر می‌گیرد. معادلات پایه این مدل براساس روابط مدل استندکرس و آمیلیا برای فصل لایه‌بندی است. به استثنای اینکه فسفر رهاشده از رسوب را نیز لحاظ می‌کند [۴۷]. در این مدل همانند مدل استندکرس و آمیلیا، تولید و تجزیه مواد معلق در دو لایه بالایی و ذیرین ستون آب فرض می‌گردد. همچنین غلظت فسفر کل به فرض بر این است که در طول دوره لایه‌بندی، غلظت فسفر کل به دلیل کاهش حجم آب خروجی و کاهش اختلاط در لایه ذیرین ستون آب افزایش می‌یابد. بنابراین غلظت فسفر در این لایه تا به هم خودگی پروفیل حرارتی در حال افزایش می‌باشد. همچنین هنگامی که سیستم دچار اختلاط می‌شود، فسفر کل به دلیل خروج از سیستم و اختلاط عمودی کاهش می‌یابد.

روابط تعادل جرم برای این مدل عبارتند از:

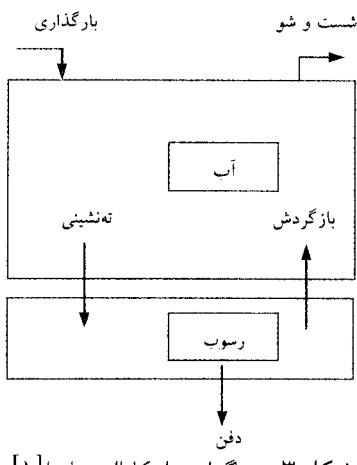
(۸)

$$V_e \frac{dD_e}{dt} = W_J - QD_e + E'(D_h - D_e) + k_{pd} P_e V_e - k_{dp} D_e V_e \quad (۹)$$

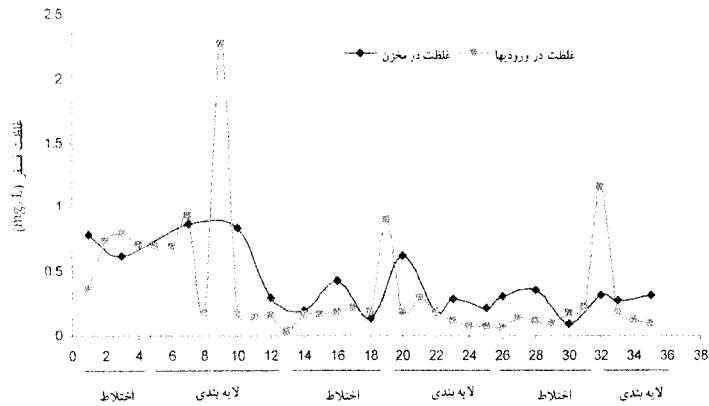
$$V_e \frac{dD_h}{dt} = E'(D_e - D_h) + k_{pd} P_h V_e + \dots \quad (۱۰)$$

$$V_h \frac{dP_e}{dt} = W_p - QP_e + E'(P_h - P_e) - k_{pd} P_e V_e + k_{dp} D_e V_e - v_s AP_e \quad (۱۱)$$

$$V_h \frac{dP_h}{dt} = E'(P_e - P_h) + v_s AP_e - v_s AP_h - k_{pd} P_h V_h \quad (۱۲)$$



شکل ۳ - دیاگرام مدل کاناله-چاپرا [۱]



شکل ۴ - تغییرات میانگین غلهای فسفر در کل مخزن و متوسط غلهای فسفر در سد لتیان (شهریور ۱۳۸۰ تا مرداد ۱۳۸۳)

واخر دوره لايه‌بندی در مخزن اتفاق می‌افتد. این پدیده با توجه به نتایج آزمایشگاهی به دست آمده به شدت تحت تاثیر حضور گونه‌ای از کرم‌های کم خاردار به نام توییفیکس^۱ می‌باشد [۲]. مکانیسم دوم: اختلاط شدیدی است که در داخل مخزن بر اثر به هم خوردن لايه‌بندی حرارتی اتفاق می‌افتد. این مکانیسم به دنبال نیمه‌هوازی شدن مخزن در انتهای دوره لايه‌بندی، باعث پخش سریع فسفر در مقادیر زیاد در کل مخزن می‌گردد. با توجه به وجود بار داخلي فسفر در مخزن سد لتیان، در این تحقیق مؤلفه بار داخلي در مدل چاپرا اضافه شد و کارایی آن در شبیه‌سازی فسفر در این مخزن بررسی شد. ساختار کلی این مدل همانند مدل فسفر کل چاپرا می‌باشد. با این تفاوت که یک پارامتر به عنوان بار داخلي در سه ماه از سال (شهریور، مهر و آبان) در آن لحاظ می‌شود. این مدل علاوه

¹ Tubifex

ه) مدل اصلاح شده چاپرا
برای بررسی وضعیت مخزن سد لتیان از لحاظ تغذیه‌گرایی، در حدود سه سال، اندازه‌گیری میدانی در مخزن این سد انجام گرفته است. در این دوره، بیست مورد اندازه‌گیری از اعماق مختلف سد لتیان انجام شده که هر کدام از این اندازه‌گیریها در برگیرنده دوره‌های مختلف اختلاط و لايه‌بندی در مخزن سد بوده‌اند [۲ و ۳]. شکل ۴، روند تغییرات غلهای فسفر را در مخزن و ورودیهای سد لتیان در طول دوره پاییش نشان می‌دهد. با مشاهده و تحلیل نتایج اندازه‌گیریهای فسفر که در مخزن سد و نیز ورودیهای مخزن انجام گرفته و همچنین با توجه به رفتار فسفر در آن (در ابتداء و انتهای دوره لايه‌بندی)، بار داخلي فسفر سهمی در حدود ۱۰ تا ۱۵ درصد کل فسفر در مخزن این سد را دارد [۲]. این رهاسازی فسفر تحت تاثیر دو مکانیسم عمده قرار دارد.

مکانیسم اول: رها شدن فسفر از رسوب به دلیل شرایط نیمه‌هوازی (غلظت اکسیژن زیر ۲ میلی گرم در لیتر) است که در

رابطه زیر یکی از روابط معمول در واسنجی می‌باشد که هر چه میانگین مربعات باقیمانده^{۱۵} بیشتر باشد، دقت مدل پایین‌تر و هر چه مدل دقت بیشتری داشته باشد، میانگین مربعات باقیمانده کمتر خواهد بود [۱].

$$s^2 = \frac{1}{n} \sum_{i=1}^n (TP_{p,i} - TP_{o,i})^2 \quad (15)$$

که در آن :

n = تعداد مشاهدات

$TP_{p,i}$ = غلظت فسفر پیشگویی شده توسط مدل

$TP_{o,i}$ = غلظت فسفر مشاهده شده

S^2 = مجموع مربعات باقیمانده

رابطه دیگری توسط چاپرا و کاتاله برای دریاچه شاگاوا استفاده شده است. ایشان با به کار بردن هم‌بستگی بین مقادیر پیشگویی شده و مقادیر اندازه‌گیری شده، سعی در ارائه معیاری برای کالیبراسیون مدل نموده و رابطه زیر را پیشنهاد نموده‌اند [۱]. در این معادله هرچقدر R^2 به عدد یک نزدیکتر باشد، نشان از تردیکی بین مقادیر پیشگویی شده و مشاهده شده دارد.

(۱۶)

$$R^2 = \frac{\sum_{i=1}^n (TP_{o,i} - TP_{mean})^2 - \sum_{i=1}^n (TP_{o,i} - TP_{p,i})^2}{\sum_{i=1}^n (TP_{o,i} - TP_{mean})^2}$$

که در این رابطه :

TP_{mean} = میانگین غلظت مقادیر مشاهده شده

$TP_{o,i}$ = مقادیر غلظت مشاهده شده

$TP_{p,i}$ = مقادیر غلظت پیشگویی شده توسط مدل

با توجه به این که از بین مدل‌های ذکر شده در این مقاله، مدل استدگرس و امیلیا برای شبیه‌سازی تغییرات غلظت فسفر در مخزن سد لیان انتخاب شده است. از آوردن مقادیر اولیه پارامترها در فرآیند کالیبراسیون دیگر مدلها صرف نظر می‌گردد. برای کالیبراسیون اولیه مدل استدگرس و امیلیا در ابتدا برای مقادیر متغیرها از مقادیر اولیه‌ای که خود این دو محقق ارائه کرده بودند، استفاده شد [۶]. جدول ۲. مقادیر اولیه برای این پارامترها را نشان می‌دهد.

۳-۲- مقایسه مدل‌ها

در این تحقیق، مدل‌های انتخابی برای کل دوره پایش (سه سال) کالیبره شده‌اند. جدول‌های ۳ و ۴ پارامترهای کالیبره شده

بر سرعت ته نشینی، نیاز به کالیبراسیون بار داخلی نیز دارد. شکل ۵ دیاگرام این مدل را نشان می‌دهد.

$$V \frac{dP}{dt} = W' - QP - vA_S P \quad (14)$$

A_S = سطح آب-رسوب (متر مربع)

v = سرعت ته نشینی ظاهری فسفر (متر در ماه)

P = غلظت فسفر کل در ورودی (کیلوگرم بر متر مکعب)

Q = دبی جریان (متر مکعب در ماه)

W' = بار ورودی (کیلوگرم در ماه)

V = حجم مخزن (متر مکعب)

L = بار ورودی از رسوب (کیلوگرم در ماه)

۲-۲- واسنجی مدل^۱

روش‌های متنوعی برای ارزیابی خطاهایی که توسط عدم قطعیت ناشی از ضرایب در مدل تولید می‌شود، وجود دارد. اینل^۲ در سال ۱۹۷۹ از ضریب تغییرات^۳ برای ارزیابی خطاهایی مدل استفاده کرد [۹]. گاردنر و همکارانش^۴ در سال ۱۹۸۰ از مربع باقیمانده‌ها^۵ استفاده کردند [۹]. ویلیام^۶ و لگت^۷ از ساخت اعتماد پذیری^۸ و هالفمن^۹ از آزمون کای مربع [۱۱] و همچنین افرادی مانند یرزلیاند^{۱۰}، لتنمیر^{۱۱}، پیکن^{۱۲} و وان استراتن^{۱۳} از آزمون نسبت احتمال^{۱۴} برای ارزیابی خطای ناشی از مدل‌سازی در منابع آب استفاده کردند [۴]. تمامی این فرضیه‌ها بر اساس تحلیل اختلاف بین پیشگویی مدل و مقادیر اندازه‌گیری شده پایه‌گذاری شده‌اند. کالیبراسیون برای تخمین مقادیر ضرایب مناسب در مدل می‌تواند با روش سعی و خطأ و استفاده از تحلیل‌های بالا حاصل شود.

¹ Calibration

² O'Neill

³ Coefficient of Variation

⁴ Gardner et al.

⁵ Squared Residual

⁶ William

⁷ Legget

⁸ Reliability Index

⁹ Halfman

¹⁰ Yearslyand

¹¹ Lettenmaire

¹² Pilks

¹³ Van Straten

¹⁴ Likelihood-Ratio-Test

¹⁵ Mean of Squared Residual

جدول ۲- ضرایب پیشنهادی مدل استدگرس و امیلیا توسط این دو محقق [۴]

لایه بندی تاستانی	اختلاط زمستانی
$g_c = 0.1m / day$	$g = g_0 [1 + f(\bar{Z} - Z_{ea})]$
$g_n = g_n (1 + f Z_n)$	$g_0 = 0.05 m / day$
$g_p = 0.05 m / day$	$f = 0.5m$
$f = 0.5m$	$Z_{ea} = 10 \text{ for } Z \geq 10 \text{ m}$
$\frac{k_{ph}}{Z_{ph}} = k = 0.005 \cdot \bar{Z}$	$\bar{Z}_{ea} = \bar{Z} \text{ for } \bar{Z} < 10 \text{ m}$
$Z_c = 1.6 \bar{Z}$	
$P_p = 2.0 day$	
$r_h = .03 day$	

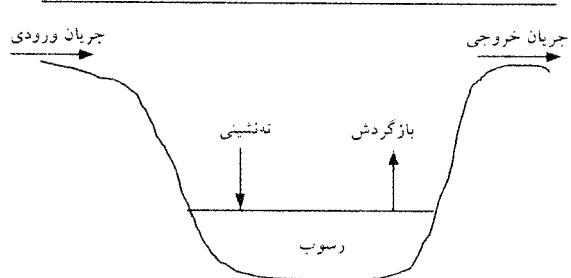
این دو محقق پارامترهای ذکر شده را قابل استفاده در اکثر دریاچه ها دانسته اند

جدول ۳- مقادیر پارامترهای کالیبره شده برای مدل های مقایسه شده [۲]

پارامترهای کالیبره شده	مقدار	واحد
کاناله- چپرا		
سرعت نهشینی	۱	متر در ماه
(V _b)	7×10^{-5}	متر در ماه
سرعت رهاسازی (V _t)	۰.۲۶۱	متر در ماه
کاناله- سیو		
سرعت نهشینی (لایه بالایی) (g _e)	۰.۵	متر در ماه
سرعت نهشینی (لایه پایینی) (g _h)	۳۷	متر در ماه
نرخ تولید (P)	۲/۷	یک در ماه
خریب تصحیح دما	۱/۰۸	
نرخ تجزیه (r)	۹	یک در ماه
مقدار وارد شده از رسوب	۱۰۰۰	کیلو گرم در ماه
اصلاح شده چاپرا		
سرعت نهشینی	۱	یک در ماه
بار ورودی از رسوب L	۲۵۰۰۰	کیلو گرم در ماه

جدول ۴- پارامترهای کالیبره شده مدل فسفر استدگرس و امیلیا برای سد مخزنی لتبان [۲]

پارامترها	مقدار	واحد
سرعت نهشینی در کل دریاچه (g)	۴۱/۶	متر در ماه
(g _e)	۲/۱	سرعت نهشینی در لایه بالایی
(g _h)	۲۵/۴	سرعت نهشینی در لایه پایینی
(r)	۲/۳	نرخ تولید
(P)	۹	نرخ تجزیه



شکل ۵ - دیاگرام مدل اصلاح شده چاپرا

فسفر در اثر پدیده پخش را نمی‌تواند به خوبی در مخزن شبیه‌سازی کند (شکل ۷).

با توجه به این که مدل استندکرس و امیلیا در بین مدل‌های انتخاب شده، یک مدل دو قسمتی است. بهتر از سایر مدل‌ها تغییرات غلظت فسفر را در مخزن سد لتیان شبیه‌سازی می‌کند. با توجه به این که سهم بار داخلی فسفر در این مخزن کم است، این مدل پیش‌بینی بهتری نسبت به دیگر مدل‌ها ارائه می‌کند. این مدل در مقایسه با مدل کاناله-سیو ساختار مشابهی دارد. ولی از آنجاکه مدل ذکر شده بار ورودی فسفر از رسوب را به صورت فسفر محلول در طول دوره لا یه‌بندی در نظر می‌گیرد. فقط در لایه پایینی وارد می‌شود. اضافه کردن این بار در اوایل دوره لا یه‌بندی با توجه به شرایط مخزن منطقی به نظر نمی‌آید؛ از طرف دیگر در این مدل غلظت فسفر محلول در لایه پایینی در طول دوره لا یه‌بندی به تدریج اضافه می‌شود و چون تبدیل این فسفر محلول به فسفر معلق در لایه بالایی اتفاق می‌افتد، تا انتهای لا یه‌بندی حرارتی، فسفر محلول در لایه پایینی باقی می‌ماند و در دوره اختلاط در کل دریاچه پخش می‌شود. این امر باعث می‌شود تا مدل در دوره لا یه‌بندی مقادیر پیشتری از داده‌های اندازه‌گیری شده را نشان دهد و باعث بیشتر شدن فاصله بین مقادیر پیشگویی شده و مشاهده شده شود (شکل ۸). لازم به تأکید است که مدل استندکرس و امیلیا بدون در نظر گرفتن ترم فسفر محلول رها شده از رسوبات، نتایج مشابهی با مدل کاناله-سیو نشان می‌دهد (شکل ۱۰).

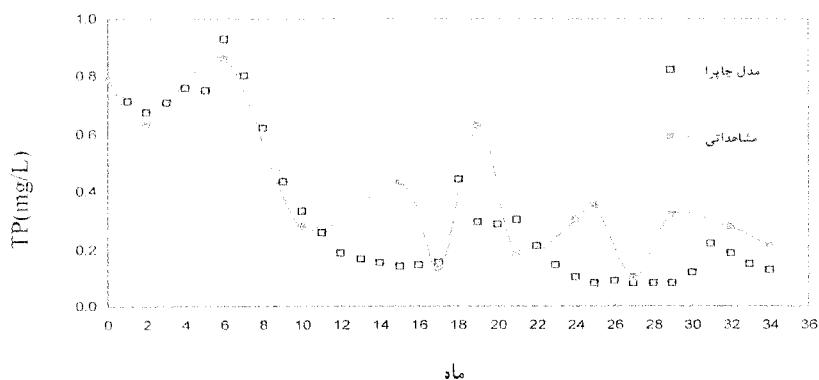
مدل اصلاح شده چاپرا با این که یک قسمتی است، ولی در مقایسه با دومدل تک قسمتی دیگر، تغییرات غلظت فسفر در مخزن را بهتر پیش‌بینی می‌کند. به نظر می‌آید این مدل در پیشگویی‌های طولانی مدت به شرط آن که شرایط بهره‌برداری از مخزن سد تغییر نکند، تخمین خوبی از تغییرات غلظت فسفر در مخزن را ارائه دهد. شرایط بهره‌برداری از این نظر مهم است که این مدل در سه ماه از سال بار ورودی را در نظر می‌گیرد، که این سه ماه

برای مدل‌های به کار رفته در این مطالعه را نشان می‌دهند. پیش از پرداختن به مقایسه نتایج مدل‌ها شایان ذکر است که در این مطالعه با دو گروه از مدل‌ها مواجه می‌باشیم. دسته اول مدل‌هایی هستند که آنها را می‌توان مدل‌های تک قسمتی^۱ نامید. این مدل‌ها در ساختار خود یک شماتیک کلی برای ورود و خروج فسفر در کل طول دوره مدل‌سازی دارند. مثال این گونه مدل‌ها، مدل فسفر کل چاپرا و همچنین مدل چاپرا و کاناله می‌باشد که رهاسازی فسفر از رسوب را نیز در نظر می‌گیرد. دسته دوم از مدل‌ها که آنها را می‌توان مدل‌های دو قسمتی^۲ نامید. در ساختار خود دو حالت را در طول دوره یک سال مدل‌سازی لحاظ می‌کنند. از نمونه این مدل‌ها می‌توان مدل استندکرس و امیلیا و نیز مدل کاناله و سیو را ذکر کرد که در قسمتی از طول دوره مدل‌سازی، مخزن را در حالت لا یه‌بندی و در قسمتی دیگر از طول دوره، مخزن را در حالت اختلاط کامل فرض می‌کنند. لازم به ذکر است که مدل اصلاح شده چاپرا نیز در دسته اول این تقسیم‌بندی قرار می‌گیرد. با این تفاوت که در سه ماه از سال یک پارامتر به عنوان بار داخلی نیز لحاظ می‌شود.

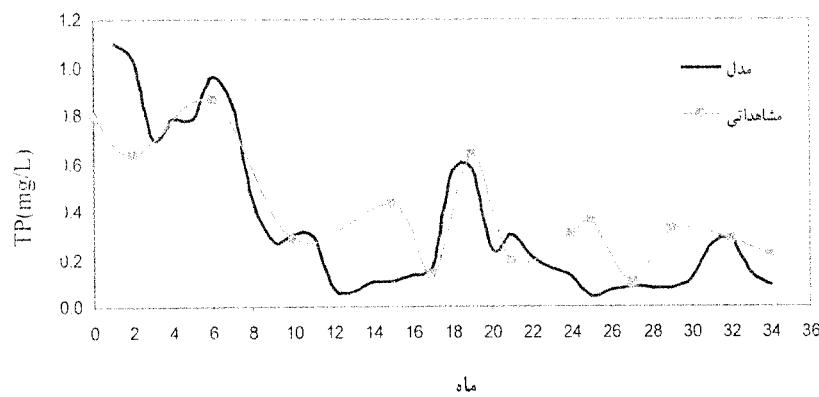
نتایج شبیه‌سازی با مدل‌های کالیبره شده در شکل‌های ۶ تا ۱۲ نشان داده شده است. همان گونه که در این شکل‌ها مشخص است عموماً شبیه سازی تغییرات غلظت فسفر در سد مخزنی لتیان با مدل‌های دو قسمتی، بهتر از مدل‌های تک قسمتی جواب می‌دهد. مدل فسفر کل چاپرا با توجه به این که مخزن را در حالت اختلاط کامل و فقط متأثر از بار خارجی در نظر می‌گیرد، در ماه‌هایی که مکانیسم رهاسازی فعال می‌شود، قادر به پیشگویی غلظت فسفر در مخزن نمی‌باشد (شکل ۶)، مدل چاپرا و کاناله علی‌رغم این که مقادیر نرخ رهاسازی را لحاظ می‌کنند، ولی چون این نرخ تابعی از درجه حرارت و غلظت اکسیژن محلول می‌باشد و مخزن فقط در مدت کوتاهی آنهم در انتهای دوره، لا یه‌بندی نیمه‌هوایی می‌شود و بعد از آن با شروع اختلاط مخزن بالا فاصله هوایی می‌گردد. رهاسدن

¹ One Box

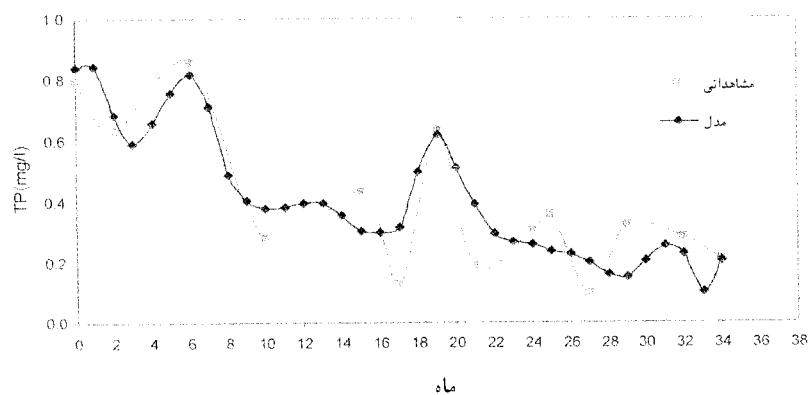
² Two Boxes



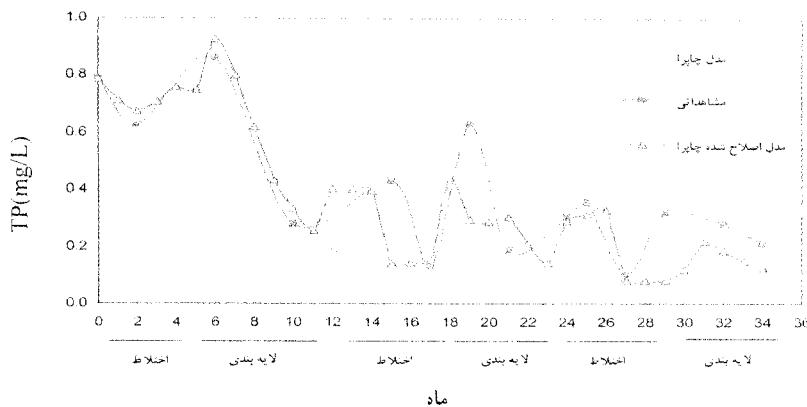
شکل ۶ - نمودار شبیه‌سازی غلظت فسفر کل در مخزن سد لتیان با مدل فسفر کل چاپرا



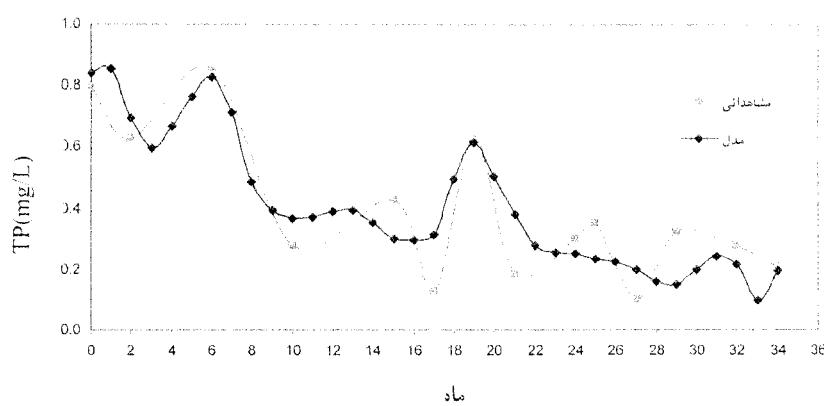
شکل ۷ - نمودار شبیه‌سازی غلظت فسفر کل در مخزن سد لتیان با مدل فسفر کل کاتالله-چاپرا



شکل ۸ - نمودار شبیه‌سازی غلظت فسفر کل در مخزن سد لتیان با مدل فسفر کاتالله-سیسو



شکل ۹ - نمودار شبیه‌سازی غلظت فسفر در مخزن سد لیان با مدل اصلاح شده چاپرا [۲]



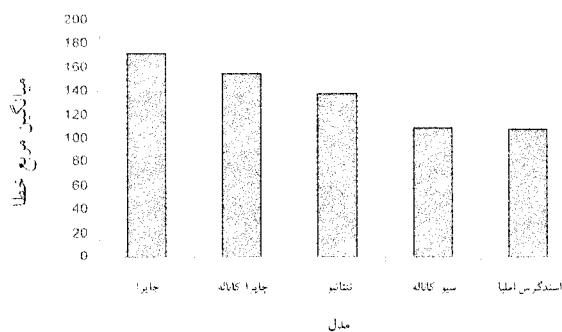
شکل ۱۰ - نمودار شبیه‌سازی غلظت فسفر کل در مخزن سد لیان با مدل فسفر استندگرس و امیلیا

جدول ۵ - نتایج مقایسه مدلها در مخزن سد لیان

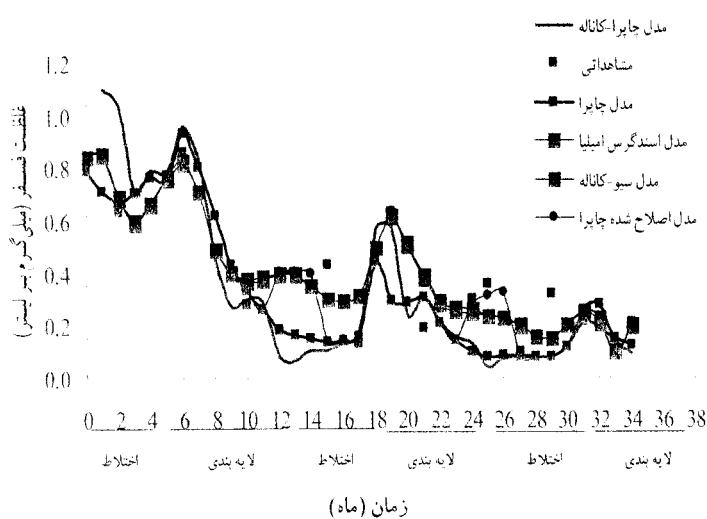
مدل	میانگین مربعات باقیمانده	R ²
چاپرا	۱۷۲	۰/۷۱
چاپرا-کاناله	۱۵۵	۰/۶۷
اصلاح شده چاپرا	۱۳۸	۰/۷۴
سیو-کاناله	۱۰۹	۰/۷۹
استندگرس و امیلیا	۱۰۸	۰/۷۹۴

جدول ۶ - میانگین غلظت فسفر مخزن سد لیان در صورت اجرای هر کدام از سناریوهای ۱۰ سال آینده

حداقل	حداکثر	میانگین	سناریو	
			غلظت فسفر (mg/L)	
۲۲۰	۹۵۰	۶۰۰		۱
۱۹۰	۵۹۰	۳۸۰		۲
۱۷۰	۸۸۰	۵۴۰	(افزایش ۲۵ درصدی) لوارک	۲
۱۷۰	۸۲۰	۴۷۰	(افزایش ۵۰ درصدی) لوارک	۳
۱۲۰	۶۴۰	۳۴۰		۴
۲۵۰	۷۷۰	۴۹۰		۵
۱۸۰	۵۱۰	۳۱۰		۶



شکل ۱۱ - مقایسه مدل‌های به کار برده شده در سد مخزنی لتیان



شکل ۱۲ - مقایسه نتایج شبیه‌سازی مدل‌ها برای تخمین میزان غلظت فسفر در مخزن سد لتیان (شروع، شهریور ۱۳۸۰)

۴-۲- تحلیل حساسیت مدل پیشنهادی استندگرس و امیلیا
 از بین پارامترهای کالیبره شده مدل برای مخزن سد لتیان، مدل استندگرس و امیلیا کمترین حساسیت را به تغییرات R^2 (سرعت تنشینی بدون در نظر گرفتن لخته شدن) و بیشترین حساسیت را به تغییرات P_e (سرعت تنشینی فسفر در لايه بالايي) از خود نشان می دهد [۲]. در مورد پارامترهای مرتبط با ضرایب تولید و تجزیه فسفر معلق، این مدل بیشترین حساسیت را به ضرایب تولید فسفر معلق در لايه بالايي (P_{e1}) و کمترین حساسیت را به ضرایب تولید فسفر معلق در کل مخزن (P_{e2}) در دوره اختلاط از خود نشان می دهد. در مجموع می توان نتیجه گیری کرد که این مدل بیشترین حساسیت را به پارامتر تولید فسفر معلق در لايه بالايي دارد. با توجه به اینکه در این مطالعه داده های مشاهده ای برای مخزن کم بوده اند، لذا ترجیح داده شد تا برای کالیبراسیون از تمامی داده ها استفاده گردد و داده ای برای تصدیق^۱ مدل به کار گرفته نشود.

با توجه به الگوی بهره برداری فعلی ارائه شده اند، اگر این الگو تغییر یابد، به عنوان مثال، اگر در شرایط خاصی مخزن در ماه هایی غیر از اواسط شهریور، مهر و آبان دچار تخلیه مقدار زیادی آب گردد، مدل غلظت فسفر در داخل مخزن را بیشتر از مقدار واقعی نشان خواهد داد (شکل ۹)، جدول ۳ و شکل های ۱۱ و ۱۲ نتایج حاصل از مقایسه این مدلها را نشان می دهند.

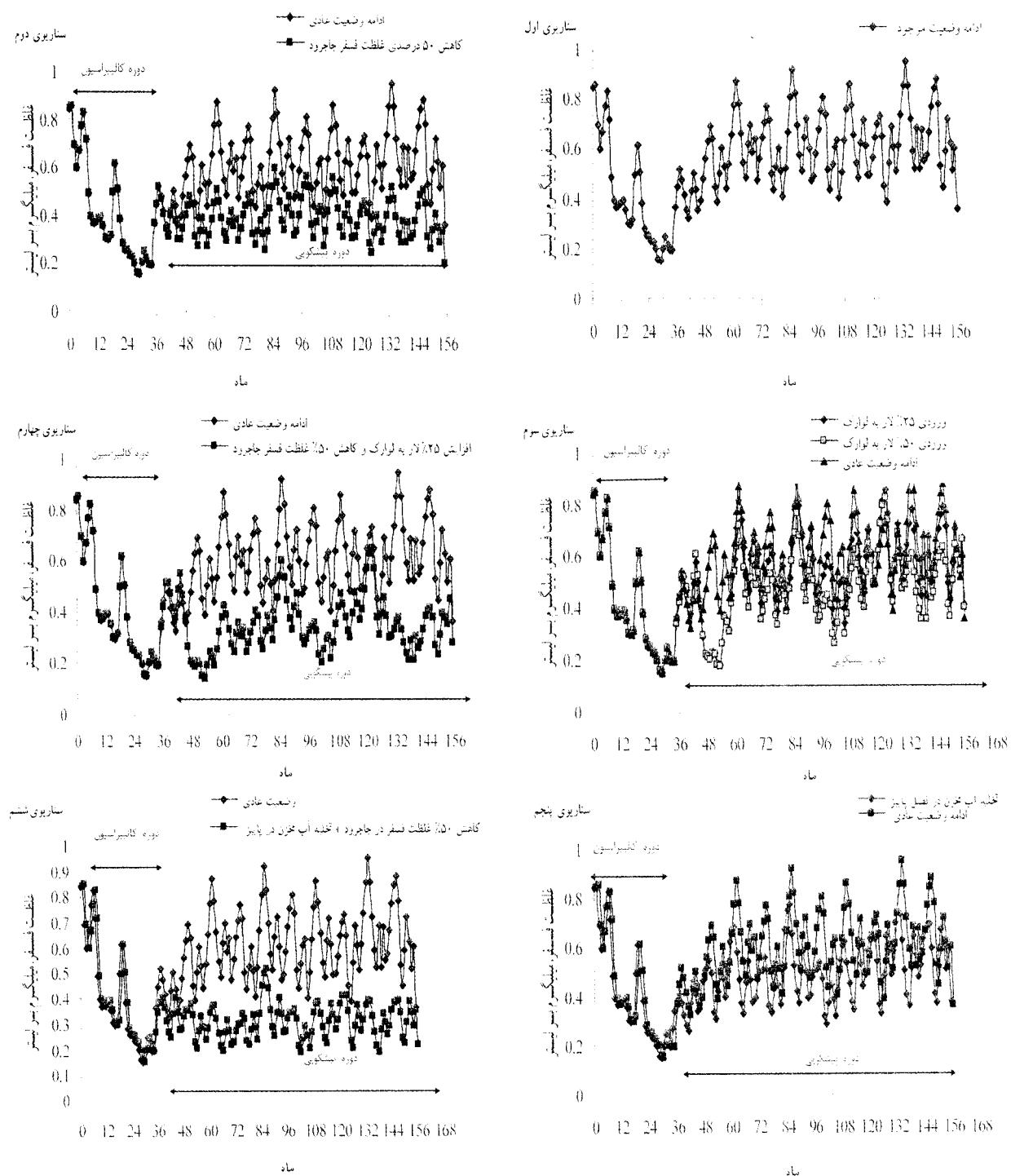
با توجه به جدول ۵ و مواردی که در مورد مقایسه دو مدل استندگرس و امیلیا و کالاک-سیو ذکر شد، متوجه می شویم که از بین مدل های مقایسه شده، مدل استندگرس و امیلیا بیشترین مقدار R^2 و کمترین مقدار میانگین مربعات باقیمانده را داشته و بیشترین نزدیکی را با مقادیر مشاهده شده نشان می دهد. همچنین با توجه به اینکه بار ورودی از رسوب در مخزن لتیان سهم کمی در کل بار فسفر در مخزن در مقایسه با بار ورودی به مخزن دارد، این مدل به عنوان یک مدل مناسب برای شبیه سازی طولانی مدت فسفر در مخزن (برای یک دوره ۱۰ ساله) انتخاب شده است.

^۱ Verification

۱- با توجه به این که آب ورودی از سد لار به رودخانه لوارک قطع گردیده، با ورود آب طبیعی لوارک و با فرض تکرار دبی ۱۰ سال گذشته در رودخانه های جاگرود، گلندوک و افجه تغییرات غلظت فسفر در مخزن سد لیان در ۱۰ سال آینده به چه نحوی خواهد بود؟

۳- نتایج و بحث

۱- نتایج حاصل از اجرای سناریوهای کاهش غلظت فسفر در مخزن برای مدیریت کاهش غلظت فسفر در مخزن سد لیان، شش سناریوی مختلف با توجه به شرایط این مخزن به شرح زیر بررسی شد:



شکل ۱۳- نمودار نتایج سناریوهای اعمال شده با مدل استدکرس و آمیلیا در سد مخزنی لیان

۴- نتیجه‌گیری

نتایج حاصل از این مطالعه و کاربرد مدل‌های شبیه‌سازی برای مخزن سد لتیان نشان می‌دهد که مدل‌های دو قسمتی برای مخزن سد لتیان بهتر از مدل‌های یک قسمتی جواب می‌دهد. با این که مدل استندرگرس و امیلیا در داخل خود بار داخلی ناشی از رهاسازی فسفر از رسوب رالاحظ نمی‌کند، ولی قادر است تغییرات غلظت فسفر در مخزن سد را به خوبی پیش‌بینی کند. نتایج حاصل از اجرای سناریوهای مختلف مدیریتی نشان می‌دهد که عموماً سناریوی کاهش غلظت فسفر در شاخه ورودی جاگرد نسبت به سناریوهای رقیق سازی توسط لوارک بهتر جواب می‌دهند. بهترین گزینه برای کاهش غلظت فسفر در مخزن سد لتیان کاهش ۱۰ متری آب مخزن در دوره اختلالات (خروج آب در پاییز) به همراه کاهش ۵۰ درصدی غلظت در شاخه جاگرد می‌باشد (شکل ۱۳). این گزینه در اراز مدت باعث کاهش قابل توجه فسفر در مخزن سد لتیان خواهد شد.

۵- قدردانی

از زحمات آقای مهندس علیرضا نظری علوی عضو هیئت علمی مرکز تحقیقات آب و آبروزی دانشگاه صنعتی شریف به خاطر همکاری صمیمانه در انجام آزمایش‌های سه ساله مخزن و همچنین از تمامی دانشجویانی که در نمونه‌برداری از مخزن و ورودی‌های آن همکاری نمودند به ویژه آقایان احسان ارجامی، پوریاکلیدی و خانم نیره صبوری منش تشکر می‌شود.

۲- کاهش ۵۰ درصدی غلظت فسفر در ورودی شاخه جاگرد و تکرار دی ۱۰ سال گذشته در این رودخانه و رودخانه‌های گلندوک و افجه، چه تأثیری در تغییرات غلظت فسفر در مخزن سد لتیان خواهد داشت؟

۳- با توجه به این که آب ورودی از لار به لوارک به طور کامل قطع گردیده و رودخانه لوارک فقط آورد طبیعی خود را دارد، افزایش دی ۵۰ درصدی فعلی از لوارک به مخزن سد به میزان ۲۵ و ۵۰ درصد نسبت به حالت قبل از اجرای طرح انتقال آب، چه تأثیری در تغییرات غلظت فسفر در مخزن سد لتیان دارد؟ این سناریو را به نحو دیگری نیز می‌توان مطرح کرد که شاخه ورودی لوارک، در زمان قبل از اجرای طرح چه اندازه در رقیق سازی غلظت فسفر مخزن سد لتیان نقش داشته است؟

۴- با اعمال ترکیبی از سناریوهای دو و سه، یا به عبارت دیگر کاهش ۵۰ درصدی غلظت فسفر در شاخه جاگرد و برگرداندن ۲۵ درصد آب ورودی از لوارک به حالت سابق، غلظت فسفر در مخزن سد لتیان در ۱۰ سال آینده دچار چه تغییراتی خواهد شد؟

۵- تخلیه ۱۰ متری آب در دوره‌های اختلالات چه تأثیری در روند تغییرات غلظت فسفر مخزن در ۱۰ سال آینده خواهد داشت؟

۶- کاهش ۵۰ درصدی غلظت فسفر در شاخه ورودی جاگرد و تخلیه ۱۰ متری آب در دوره اختلالات از مخزن در ۱۰ سال آینده تا چه اندازه می‌تواند غلظت فسفر را در مخزن کاهش دهد؟ جدول ۶ نتایج حاصل از اجرای مدل انتخاب شده را برای هر یک از سناریوهای پیشنهادی نشان می‌دهد.

۶- مراجع

- 1- Chapra, S. C. (1997). *Surface water - quality modeling*. McGraw-Hill, New York.
- 2- Isazadeh, S., Tajrishy, M., Nazari, A. and Abrishamchi, A. (2005). "A laboratory study of sediment phosphorus flux in the Latian Dam reservoir". *Proceedings of EWRI 2002 conference*. Copyright ASCE.
- 3- کلدی، پ. (۱۳۸۲). "تعیین حد مجاز ورود مواد مغذی به مخزن سد لتیان برای جلوگیری از تغذیه گرایی آن" پایان نامه کارشناسی ارشد مهندسی محیط زیست، دانشگاه صنعتی شریف.
- 4- Seo, Dong, IL. (1996). "Performance, reliability and uncertainty of total phosphorus models for lake - stochastic analysis." *Water Research*, 30, 95-102.
- 5- Seo, Dong, IL. and Canale, R. P. (1999). "Analysis of sediment characteristic and total phosphorus model for shagawa lake." *J. Environmental Engineering*, 4, 346-350.
- 6- Snodgrass, W. J. and O Melia, C. R. (1975). "Predictive model of phosphorus in lakes." *J. Environmental Science and Technology*, 9, 937-945.
- 7- Seo, Dong, IL. (1996). "Performance, reliability and uncertainty of total phosphorus models for lake - deterministic analysis." *Water Research*, 30 , 83-94.
- 8- Chapra, S. C. and Canale, R. P. (1991). "Long term phenomenological model of phosphorus and oxygen in stratified lake." *Water Research*, 25, 707-715.
- 9- O'Neill, R. V. (1979). "Natural variability as a source of error in model predictions in systems analysis of ecosystem." *International Cooperative Publishing House*, Fairland, Maryland, 23-32.
- 10- Gardner, R.H., O'Neill, R.V., Mankin, J.B. and Kumar, D. (1980). "Comparative error analysis of six predator-prey models." *J. Ecology*, 6, 323-332
- 11- Halfman, E. (1985). "Is there a best model structure ? III. Testing the goodness of fit." *Ecological Modeling*, 27 , 15-23.