سال نوزدهم، شماره ۱، بهار ۱۴۰۲ Volume 19, No. 1, Spring 2023 (IR-WRR) ۱۳۶-۱۶۶



مقاله مروري

مروری بر کاربردهای هوش مصنوعی در مدلسازی و فرایندهای حذف آلایندههای محلول در آب و فاضلاب

رضا خلیلی ( و علی مریدی \*\*

#### چکیدہ

هوش مصنوعی توانایی یادگیری، استنتاج و تصمیم گیری هوشمندانه رادارند. یکی از مزیتهای اصلی هوش مصنوعی این است که با استخراج الگوها و یادگیری از دادهها، قادر به تشخیص و پیشبینی درست مسائل است. هوش مصنوعی به دلیل کاربردهای فراوان در زمینههای مختلف بهعنوان ابزاری برای حل بهتر مشکلات موردتوجه قرارگرفته است. در سالهای اخیر این الگوريتي درزمينه فرآيندهاي تصفيه آب و فاضلاب براي مدل سازي، بهینهسازی و ارائه راهحلهایی جهت مدیریت راهبردی جلوگیری، کاهش آلودگی آب، کاهش هزینههای عملیاتی و بهینهسازی مصرف موارد شیمیایی مورداستفاده قرارگرفته است. الگوریتمهای مختلف هوش مصنوعی در فرآیندهای تصفیه آب و فاضلاب بر روی جذب آلاینده و در اکثر موارد بر روی عملکرد جاذبها جهت حذف آلایندههای آلی و فلزی تمرکز دارد. در این مطالعه مدلهای مختلف هوش مصنوعی در فرایندهای تصفیه آب و فاضلاب ارائه و پس از مرور بر مطالعات انجام شده، چالش ها و مشكلات تحقیقات بیان شده است. با توجه به مزیتهای فراوان در هوش مصنوعی، این الگوریتم با محدودیتهایی مواجه است که مانع گسترش آن در فرآيندهاى تصفيه آب مىشود. صرفنظر از اين موانع، پيشرفت تحقيقات فعلى نشان مىدهد كه ابزارهاى هوش مصنوعى داراى پتانسيلهاى بالا برای متحول کردن فرآیند و برنامههای تصفیه فاضلاب دارد. با توجه به مدلهای بررسی شده در این پژوهش استفاده از مدل های ANN ،DNN و تکنیکهای هوش مصنوعی ترکیبی گزینههای خوبی برای دستیابی بهدقت و پیشبینی دقیقتر هستند.

**کلمات کلیدی:** یادگیری ماشین، هوش مصنوعی، مدلسازی، حذف آلاینده، آب و فاضلاب.

> تاریخ دریافت مقاله: ۱۴۰۱/۷/۴ تاریخ پذیرش مقاله: ۱۴۰۲/۱/۸

\*– نویسنده مسئول

This work is licensed under a Creative Commons Attribution 4.0 International License

تحقيقات منابع أب إيران

Iran-Water Resources

#### **Review Paper**

A Review of Artificial Intelligence Applications in Modeling and Removal Processes of Pollutants Soluble in Water and Wastewater

R. Khalili<sup>1</sup> and A. Moridi<sup>2\*</sup>

#### Abstract

Artificial intelligence can learn, infer, and make intelligent decisions. One of the main advantages of artificial intelligence is that by extracting patterns and learning from data, it can correctly diagnose and predict problems. Artificial intelligence has been noticed as a tool to better solve problems due to its many applications in various fields. In recent years, this algorithm has been used in the area of water and wastewater treatment processes to model, optimize, and provide solutions for strategic management to prevent and reduce water pollution, reduce operating costs, and optimize the use of chemical substances. Various artificial intelligence algorithms in water and wastewater treatment processes focus on pollutant absorption and, in most cases, on the performance of adsorbents to remove organic and metal pollutants. This study presents various artificial intelligence models, their advantages, limitations, challenges, and research problems of models in water purification processes. Considering the many advantages of artificial intelligence, this algorithm with limitations can prevent its expansion in water purification processes. Regardless of these limitations, current research progress shows that artificial intelligence tools have great potential to revolutionize wastewater treatment processes and programs. According to the models reviewed in this research, the use of DNN, ANN models, and combined artificial intelligence techniques are good options to achieve more accurate predictions.

*Keywords:* Machine learning, Artificial intelligence, modeling, remove pollutants, water and wastewater

Received: September 26, 2022 Accepted: March 28, 2023

\*- Corresponding Author

Dor:20.1001.1.17352347.1402.19.1.8.3



۱- دانشجوی دکتری، دانشکده مهندسی عمران، اَب و مهندسی محیطزیست، دانشگاه شهید بهشتی، تهران، ایران.

۲ استادیار، گروه آب، دانشکده مهندسی عمران، آب و محیطزیست، دانشگاه شهید بهشتی، تهران، ایران.

بحث و مناظره (Discussion) در مورد این مقاله تا پایان تابستان ۱۴۰۲ امکانپذیر است.

<sup>1-</sup> Ph.D. Student, Faculty of Civil, Water and Environmental Engineering, Shahid Beheshti University, Tehran, Iran.

<sup>2-</sup> Assistant Professor, Department of Water, Faculty of Civil, Water and Environmental Engineering, Shahid Beheshti University, Tehran, Iran. Email: a\_moridi@sbu.ac.ir

#### ۱ – مقدمه

أب يكي از حياتي ترين عناصر موجود روى كره زمين است و بدون أب موجودات قادر به ادامه حيات نيستند (Mardani et al., 2022). تمامي تمدنهای جهان در طول تاریخ در اطراف منابع آب شیرین شکل گرفته و یا راهی برای تأمین آب مصرفی خود ایجاد و یا پیداکردهاند که مى توان به استفاده از قناتها، چاهها و استفاده از آب رودخانهها اشاره کرد؛ از اینرو آب در زندگی انسان از اهمیت بالایی برخوردار است (Khalili et al., 2021). دلایل مهم آلودگی آب عبارتاند از: رشد جمعیت و افزایش نیاز به آب (افزایش جمعیت و نیاز به آب برای مصارف مختلف، به عنوان یکی از علل اصلی آلودگی آب در سال های اخیر مطرح می شود) استفاده بی رویه از کود و سموم شیمیایی (در کشاورزی، استفاده بیشازحد از کود و سموم شیمیایی برای کشت محصولات، باعث ورود عناصر سنگین مانند فسفر و نیتروژن به آب و نهایتاً آلودگی آبشده است) انتشار پسماندها (انتشار پسماندها به دلیل نبود سامانه های دفن و جمع آوری پسماندها به صورت صحیح، باعث آلودگی منابع آبی شده است) صنایع (فعالیتهای صنعتی، تخریب زیستمحیطی و نیز تخلیه پسابهای صنعتی با محتوای پایین کیفیت، باعث ألوده شدن منابع أبي شده است) شهرنشيني (رشد شهرنشيني و بيشتر شدن شهرها و روستاها بهصورت غيرمنظم، باعث ايجاد تغييراتي در چرخه آبشده است که با تغییر جریانهای آب و نیز تجمع زبالههای شهری در نزدیکی منابع آبی، آلودگی آب را افزایش داده است) (Khalili et al., 2022) تغییرات آب و هوایی (تغییرات آب و هوایی و جوی نیز میتواند علتی برای ألودگی أب در سالهای اخیر باشد. بهعنوان مثال، تغییر الگوی بارشها و خشکسالیهای متعدد، باعث کاهش جریان آب در رودخانهها و درنتیجه، تجمع زبالهها و مواد آلوده در رودخانهها و سایر منابع آبی می شود) از این رو، مدیریت و کنترل منابع آبی بهمنظور کاهش ألودگی آب و حفظ آنها برای نسلهای أينده بسيار اهميت دارد (Mohammadi et al., 2021). تصفيه و استفاده مجدد از فاضلاب یک فرصت منحصربهفرد برای برطرف کردن این چالشها است. در چند دهه گذشته الگوریتمهایی جهت مقابله با عوامل بیان شده برای حذف آلاینده های مختلف از فاضلاب مورداستفاده قرارگرفته است (Manikandan et al., 2022). همچنین، ابزارهای بهینهسازی و مدلسازی نیز برای ارزیابی عملکرد و بهبود كارايي فرآيندهاي تصفيه آب موردتوجه قابل توجهي قرار گرفته است (Urbina et al., 2022). هوش مصنوعی<sup>1</sup> (AI) به مجموعهای از تكنيكها و الكوريتمها گفته مى شود كه هدف آنها استخراج الگوهای خودکار از دادهها، تصمیم گیری هوشمندانه، تشخیص الگوها و کنترل سیستمهای هوشمند است. در حوزه تصفیه آب و فاضلاب

نیز، هوش مصنوعی می تواند بسیار مفید باشد ( Schwendicke et al., 2021). هوش مصنوعی می تواند در فرایندهای حذف و جذب ألودگی أب به كمك الگوریتمها و تكنیكهای مختلفی مانند شبکههای عصبی، یادگیری ماشین، الگوریتمهای ژنتیک و سیستمهای خبره کاربرد داشته باشد. برخی از کاربردهای هوش مصنوعی در حذف و جذب آلودگی عبارتاند از: پیش بینی کیفیت آب: با استفاده از الگوریتمهای یادگیری ماشین، می توان بهدقت بالاتری کیفیت آب را پیش بینی کرد (Khalili et al., 2020). این کاربرد می تواند در برنامهریزی برای تصفیه آب و جلوگیری از ألودگی آب مفید باشد. کنترل کیفیت آب: با استفاده از شبکههای عصبی، می توان کیفیت أب را بررسی و کنترل کرد. به عنوان مثال، با استفاده از شبکه های عصبی می توان به صورت خود کار داده های مربوط به کیفیت آب را جمع اوری و تحلیل کرد (Debrah et al., 2022). حذف آلودگیهای شیمیایی: با استفاده از سیستمهای خبره و الگوریتمهای ژنتیک، می توان بهترین فرایند برای حذف آلودگیهای شیمیایی از آب را پیدا کرد (Finlayson et al., 2021). حذف آلودگیهای بیولوژیکی: با استفاده از الگوریتمهای یادگیری ماشین، میتوان بهترین روش برای حذف آلودگیهای بیولوژیکی از آب را پیدا کرد ( Angelov et al., 2021). همچنین، مدلهای هوش مصنوعی می توانند در فرایند جذب الايندههاي الي، فلزي و معدني به كار گرفته شوند ( Khalili et al., 2021). این مدل ها با استفاده از الگوریتمهای یادگیری ماشین، شبکههای عصبی و دادهکاوی، بهدقت بالاتری در شناسایی و جذب این آلایندهها از محیطزیست کمک می کنند (Ashok et al., 2022). برخی از کاربردهای مدلهای هوش مصنوعی در فرایند جذب آلایندههای الی، فلزی و معدنی عبارتند از: شناسایی بهتر آلایندهها: با استفاده از الگوریتمهای داده کاوی و یادگیری ماشین، می توان الایندههای جدید را شناسایی کرده و بهدقت بیشتری از قبلیها جداسازی کرد (Huang et al., 2021). تعیین شرایط بهینه جذب: با استفاده از شبکههای عصبی و الگوریتمهای یادگیری ماشین، میتوان به شرایط بهینه برای جذب آلایندهها پی برد، برای مثال، این روش می تواند به کاهش هزینه های ناشی از مصرف بیش از حد جاذب و افزایش کارایی در فرایند جذب کمک کند (Modgil et al., 2021).پیش بینی عملکرد جاذب ها: با استفاده از مدل های هوش مصنوعی، می توان به دقت بیشتری عملکرد جاذب ها را پیش بینی کرد (Khaliliet et al., 2021). طراحی جاذب های بهتر: با استفاده از الگوریتمهای ژنتیک، میتوان جاذبهای جدیدی با کارایی بالاتر و هزينه كمتر طراحي كرد. الگوريتمهاي متداول هوش مصنوعي مورداستفاده در تصفیه آب عبارتاند از: شبکههای عصبی <sup>2</sup>(RNN)،

<sup>(CNN)</sup> (CNN)<sup>5</sup> (DT)<sup>5</sup> (DT)<sup>5</sup>) و سیستم استنتاج فازی مبتنی بر شبکه تطبیق <sup>6</sup>(ANFIS). همچنین، کاربردهای چندین الگوریتم ترکیبی مانند: <sup>7(ANN-GA)</sup>، <sup>8(ANN-MLP)<sup>8</sup></sup> (ANN-PSO))<sup>9</sup> (ANN-MLP)، <sup>10</sup> (PSO-GA)<sup>10</sup> (BP-ANN)<sup>11</sup> (PSO-GA)<sup>10</sup>) و رگرسیون بردار پثتیبان <sup>13</sup> (SVR-GA)<sup>11</sup> (BP-ANN)<sup>11</sup>) و رگرسیون بردار پرداخته شد و مطالعات ایز در تصفیه آب موردمطالعه قرارگرفته است. پرداخته شد و مطالعات انجامشده برای عملکرد فرآیند جذب مورداستفاده برای حذف فلزات، رنگها، ترکیبات آلی، مواد مغذی، داروها، داروها، آفتکشها و محصولات مراقبت شخصی <sup>14</sup> (PCPs) مورد تجزیهوتحلیل قرار گرفت. درنهایت، چالشهای مهم در کاربردهای گسترده هوش مصنوعی در تصفیه آب و توصیههایی برای

### ۲- معرفی مدلهای کاربردی هوش مصنوعی

با توجه به مروری بر مطالعات انجام شده در زمینه استفاده از هوش مصنوعی در تصفیه آب، متداولترین الگوریتمهای مبتنی بر هوش مصنوعی برای تصفیه آب در شکل ۱ نشان داده شده است. این الگوریتمها به طور گسترده برای مدیریت عملیات تصفیه فاضلاب،

استفاده مجدد از آب، صرفهجویی در آب و کاهش هزینه از طریق پیشبینی، تشخیص، ارزیابی و شبیهسازی استفاده میشوند.

#### (K-NN)<sup>15</sup> الگوريتم –1–۲

K-NN یک الگوریتم یادگیری ماشینی درزمینه هوش مصنوعی است که برای دستهبندی دادههای بر چسبدار به کار میرود ( Sharma نقاط در فضای چندبعدی در نظر گرفته میشوند و برچسبهای آنها نقاط در فضای چندبعدی در نظر گرفته میشوند و برچسبهای آنها نیز مشخص است (Ayyad et al., 2019). سپس با توجه به برچسب این نزدیکترین نقطه، برچسب مناسب برای نقطه جدید تعیین میشود. بهعنوان مثال، اگر k برابر ۳ باشد، ابتدا سه تا از نزدیکترین نقطهبهنقطه موردنظر پیدا میشوند و سپس با توجه به برچسبهای آنها، برچسب مناسب برای نقطه جدید تعیین میشود. K-NN مفید آنها، برچسب مناسب برای نقطه جدید تعیین میشود. ایم در تحلیل تصویر و پردازش محتوای صوتی و ویدئویی کاربرد دارد تحلیل تصویر و پردازش محتوای صوتی و ویدئویی کاربرد دارد (Triguero et al., 2019)







Fig. 2- General schematic of k-NN algorithm k-NN شکل ۲- شماتیک کلی الگوریتم

#### T-T- الگوريتم <sup>16</sup> (DT)

شاخه تصمیم گیری یا تصمیم گیری درختی، یک الگوریتم مهم درزمینه هوش مصنوعی است که برای دستهبندی دادههای بر چسبدار به کار می رود. در این الگوریتم، مجموعه ی داده های آموزشی به یک درخت تبدیل می شود (khalili et al., 2021). این درخت شامل گرههایی است که هر کدام یک مجموعهی از دادهها را بهصورت دودویی تقسیم میکند. هر گره با توجه به یکی از ویژگیهای داده، تقسیمی در میان مقادیر ممکن آن ویژگی ایجاد کرده و با عنوان برچسبی که بیشترین تکرار در هر قسمت دارد به آن قسمت برچسب میزند. این فرآیند تا زمانی ادامه می یابد که هیچ گره دیگری نتواند دادهها را به صورت قابل تقسيمتر بخش كند. با ايجاد اين درخت، بهسادگی میتوان دادههای برچسب نزدیک را دستهبندی کرد (Ramya et al., 2019). برای دستهبندی یک نمونه جدید، این نمونه به مجموعه ویژگیهایی که در خصوص هر نودی نمایش داده شدهاند، دادهشده و سیس درخت با ارزیابی هر ویژگی از ریشه شروعشده و توصیفی از راهکار را تعیین می کند (Hasan et al., 2018). مزیت تصمیم گیری درختی این است که برای دستهبندی دادهها به صورت ساده و قابل فهم عمل می کند و معمولاً بهدقت بالایی دست مییابد. این الگوریتم برای پردازش دادههای معمولاً با ابعاد کم تا متوسط قابل استفاده است، بهخصوص

وقتی که ویژگیهای مهم دادهها برای انتخاب و عنوان برای هر نود در درخت واضح باشد (Charbuty and Abdulazeez, 2021).

#### (RF)<sup>17</sup> الكوريتم 17

RF، الگوریتمی است که درزمینه هوش مصنوعی و یادگیری ماشینی مورداستفاده قرار می گیرد. در این الگوریتم، یک مجموعه از درختان تصمیم گیری تشکیل می شود که هر درخت به صورت مستقل و موازی با سایرین آموزش می بیند (Schonlau and Zou, 2020). سپس در فرآیند پیش بینی، هیجانات همه درختان در مقیاسی جمع شده و نتایج پیش بینی از طریق اکثریت آنها تعیین می شود. مفهوم پشتیبانی RF این است که مجموعه کوچکی از درختان تصمیم گیری می تواند به دقتی بهینه در مورد مجموعه داده ها داشته باشد ( Schonlau and Schonlau and یک از درختان تصمیم گیری می تواند به دقتی بهینه در مورد مجموعه داده ها داشته باشد ( Schonlau and داده های آموزشی خاصی به صورت اشتباه واضح خواهد شد، اما منگامی که هیجانات چندین درخت باهم تعدیل می شوند، دقت بسیار بهتر می شود. همچنین، در RF هر مشاهده ممکن است به عنوان یک زیر مجموعه جدیدی از ویژگی ها به سایر درختان تعریف شود که با کمک آن ها به راحتی می توان دیگر داده ها را از آن زیر مجموعه ها خارج (Cour, 2021).



شکل ۴- شماتیک کلی الگوریتم RF

سلولهای عصبی مصنوعی، اطلاعات پردازش میشوند. هر یک از این سلولها شامل وزنها و توابع فعالسازی اختصاصی است که با همکاری با دیگر سلولها نشاندهنده یادگیری الگوها برای دادههای ورودی است (Güven and Şimşir, 2020; Liu et al., 2022). مزیت بزرگ استفاده از ANN این است که به این سیستمها میتوان آموزش داد تا الگوهای پیچیده را حل کند و از توابع فعالسازی مانند ۲-۴- شبکههای عصبی مصنوعی (ANNs)

شبکه عصبی مصنوعی (ANN) سیستمهایی هستند که از مدل کردن رفتار ساختار عصبی مغز انسان الهام گرفتهاند. این سیستمها در ابزارهای هوش مصنوعی و یادگیری ماشینی بسیار کاربردی هستند. در شبکههای عصبی مصنوعی، بهصورت یک شبکه ارتباطی بین

سیگموئید<sup>18</sup> و هیپربولیک<sup>19</sup>برای انجام محاسبات غیرخطی استفاده می کند (Zhao et al., 2019). استفاده از ANN در بسیاری از زمینههای مختلف ازجمله پردازش تصویر، تشخیص چهره، ترجمه ماشینی، پیش بینی وضعیت هوا، مسائل کاربردی در اینترنت اشیا، تحلیل بورس، تحلیل سیگنالها، شناسایی جرم و جنایت، پزشکی و مهندسی و غیره روزبهروز بیشتر می شود و امیدواریم با عملکرد بهتر ANN، مشکلات بسیاری ازجمله افزایش دقت و سرعت برای حل مشکلات غیرخطی عینی شود. شکل ۵ یک معماری ساده از شبکههای عصبی مصنوعی، شامل لایه ورودی، لایههای پنهان و لایههای خروجی را نشان می دهد.

### (FNN) میکه عصبی فازی (FNN)

شبکه عصبی فازی <sup>20</sup>(FNN) یک نوع از شبکههای عصبی مصنوعی (ANNs) است که برای مدل سازی و پردازش دادهها، الگوهای پیچیده و روابط غیرخطی بین دادهها با استفاده از رویکرد فازی استفاده میشود. یک FNN شامل حداقل سه لایه است: ۱- لایه ورودی: که شامل ویژگیهای ورودی یا نقاط داده است؛ ۲- لایه مخفی: که اطلاعات ورودی را پردازش میکند و ارتباطات بین لایه ورودی و خروجی را مشخص میکند؛ ۳- لایه خروجی: که نتایج پردازش را تولید میکند. تفاوت اصلی FNN با شبکههای عصبی سنتی این است که در FNN از توابع عضویت فازی برای پردازش

داده ها استفاده می شود که این توابع عضویت فازی می توانند برخی از محدودیت ها و مشکلات شبکه های عصبی سنتی مانند نویزهای غیرقطعی و تعداد بالا از پارامترها را برطرف کنند (Tayab et al., 2020; Zhang et al., 2021).

### (CNN)<sup>21</sup> شبکه عصبی پیچیده -۶-۲

شبکه عصبی پیچیده (CNN) یک نوع از شبکههای عصبی مصنوعی (ANNs) است که برای پردازش تصویر و دادههای دوبعدی دیگر استفاده میشود. یک شبکه عصبی پیچیده شامل چندین لایه است که شامل حداقل لایه ورودی، لایههای پنهان و لایه خروجی میباشند و بهطورکلی بهعنوان شبکه عصبی <sup>22</sup>(FFNN) شناخته میشوند (Allawat et al., 2020). در CNN، لایههای پنهان عمدتاً شامل لایههای کانولوشن، لایههای تجمیع و لایههای تمام متصل است. لایههای کانولوشن، لایههای تجمیع و لایههای تمام متصل است. ورودی با اندازههای مختلف پردازش انجام میدهند و ویژگیهای آن را استخراج میکنند. لایههای تجمیع: بهطورکلی برای کاهش ابعاد و سایز تصویر و خلاصه کردن ویژگیها، استفاده میشوند. لایههای تمام متصل: این لایهها، ویژگیهایی که در لایههای قبلی استخراجشدهاند را میگیرند و با آنها بهعنوان ورودی، پیش بینیهای صحیح را انجام میدهند (Banerjee et al., 2019; Kattenborn et al., 2021).





## (DNN) <sup>23</sup> عصبی عمیق <sup>23</sup>

شبکه عصبی عمیق (DNN) یک نوع از شبکههای عصبی مصنوعی است که شامل حداقل ۳ لایه است که هر لایه از بسیاری از نورونها استفاده می کند، به طوری که هر لایه اطلاعات خاص خود را از دادههای ورودی به دست می آورد و سپس این عملکرد توسط لایههای بعدی بهینه می شود. به عنوان مثال، یک DNN که برای تشخیص تصاویر استفاده می شود، می تواند در لایه اول حوادث ساده، مانند خطوط و تشکیلات زاویه دار را تشخیص دهد. در لایههای بعدی، فرمها و

الگوهای پیچیدهتر، مانند صورت یا تنه یک فرد را تشخیص دهد. درنهایت، در لایه خروجی، شبکه میتواند تصمیم بگیرد که تصویر به چه شکلی است. DNN ها از شبکههای عصبی سنتی به دلیل سازگاری با مجموعه دادههای بزرگتر و قابلیت یادگیری از تعداد بالاتری نمونههای داده و مدیریت ابعاد بالا استفاده میکنند. بهطورکلی، DNNها در بسیاری از کاربردهای هوش مصنوعی، مانند تشخیص گفتار، ترجمه ماشینی، تشخیص تصویر، تخمین قیمت، رباتیک و غیره استفاده میشوند ( Zhang et al., 2011)



Fig. 7- General schematic of deep neural network (DNN) model (DNN) شکل ۷- شماتیک کلی از مدل شبکه عصبی عمیق (DNN)

#### ۸-۲- شبکه عصبی مکرر<sup>24</sup> (RNN)

RNN معمولاً مورداستفاده، شبکه عصبی LSTM) است که دارای سه دریچه (ورودی، خروجی و گیت جعل کننده) برای محاسبه حالت پنهان است. ساختار شبکه عصبی مکرر (RNN) شامل سه مؤلفه اصلی است: لایه ورودی: در این لایه، دادههای ورودی یا دادههای دنبالهای مانند متن، صدا، ویدئو و سایر دادههای با ساختار زمانی و احتمالاً متفاوت ارائه می شود. لایه پنهان: در RNN، هر واحد در لایه پنهان اطلاعاتی از تاریخ ورودی قبلی را حفظ می کند و اطلاعات جدید به اطلاعات قبلی اضافه می شود. اطلاعات محافظه شده در هر مرحله، بهعنوان ورودى براى واحدهاى بعدى ارائه مىشود كه ساختار دنباله مانند أن ها را نشان مي دهد (Jiao et al., 2020). لايه خروجي: لايه خروجی از نتیجه حاصل شده در پردازش دنباله استفاده می کند. بهطورکلی، لایه خروجی می تواند به عنوان پیش بینی در تشخیص سری زمانی یا بهعنوان خروجی نهایی برای وظیفه دنبالهای دیگری مانند ترجمه ماشینی بکار رود. ریزترین شکل از یک شبکه عصبی مکرر بهصورت یکلایه با واحدهای بازگشتی، همراه با یکلایه خروجی است. با این وجود، به طور کلی، شبکههای عصبی مکرر پیچیدهتر از این هستند و شامل بسیاری از لایههای پنهان، لایههای جلو و دوطرفه و غيره هستند (Sherstinsky, 2020; Wang et al., 2020).

#### ۲-۹- ماشین بردار پشتیبانی <sup>26</sup>(SVM)

ماشین بردار پشتیبانی یا SVM یک الگوریتم یادگیری ماشین است که برای حل مسائل دستهبندی و رگرسیون به کار میرود. SVM از سایر الگوریتمهای یادگیری ماشین به دلیل دقت بالا و امکانات پیشرفتهای که برای حل مسائل دستهبندی متنوع دارد، محبوبیت

بیشتری برخوردار است. SVM با استفاده از یک خطای جدید تحسین شده، یعنی حاشیه، تلاش می کند بهترین گزینه را برای دسته بندی داده ها پیدا کند. این روش باعث می شود که SVM برای دیدن داده ها به صورت دقیق و بهتر تحلیل شود، تا بتواند یک حاشیه مناسب برای جداسازی داده ها ایجاد کند. الگوریتم SVM برای دسته بندی دقیق، دقت بالا و کمک به یادگیری بدون دوره ها شناخته شده است و در بسیاری از مسائل فرآیندی که تصاویر، فیلم ها، موسیقی و سایر فرایندها را تحلیل می کند، استفاده می شود (Xu et al., 2017).

#### SOM)<sup>27</sup> نقشه خودسازمان دهی <sup>27</sup>(SOM)

نقشه خودسازماندهی (SOM)، یک روش کاهش بعد برای تحلیل دادههای فضایی چندبعدی است. این روش ابتدا به کاهش ابعاد دادهها می پردازد و سپس نتایج را در نقشه ای دوبعدی نمایش می دهد. این نقشه، اشکال هندسی مختلفی می تواند داشته باشد، مانند شبکه مربعی یا شش ضلعی. SOM از یک فرایند یادگیری ساده برای تشکیل نقشههای خودکار استفاده می کند. در این روش هر داده با یک بردار مشخصی به صورت نمایش داده می شود و سپس در نقشه SOM قرار می گیرد. پس از آن، هر نقطه روی نقشه MOS با نزدیک ترین بردار به این داده هماهنگ می شود و نقطه روی نقشه را به روز می کند. این مرحله به صورت تکراری انجام می شود تا به صورت خودکار نقشه SOM به ترین گزینه برای نمایش دادهها در فضای دوبعدی باشد. SOM به طور گسترده در تجزیه و تحلیل دادههای فضایی و مکانی استفاده می شود.



تحقيقات منابع آب ايران، سال نوزدهم، شماره ۱، بهار ۱۴۰۲ Volume 19, No. 1, Spring 2023 (IR-WRR)



Fig. 9- General schematic of Support Vector Machine (SVM) model شکل ۹- شماتیک کلی از مدل ماشین بردار پشتیبانی (SVM)



T-11- الگوريتم ژنتيک (GA)

در GA، یک جمعیت از رشتههای ژنتیکی (بهاصطلاح کروموزوم) که با یک مقدار اولیه تعریفشدهاند، ساخته میشود. سپس برای هر کروموزوم، تابع ارزیابی اجرا میشود که بهصورت مقایسه باهدف موجود، سنجههایی را مناسب نسبت میدهد. در هر دور <sup>28</sup>(نسل)، کروموزومی با بهترین مقدار ژنتیکی (بیشترین ارزش) انتخاب میشود و برای تولید نسل جدید در ادامه عملیات، ترکیب و تغییرات جدیدی

الگوریتم ژنتیک، یکی از الگوریتمهای هوش محاسباتی است که برای بهینهسازی مسائل به کار میرود. GA بر اساس فرایند تکاملی، بهبود و بهینهسازی مسائل از طریق انتخاب و ترکیب عناصر مختلف پیادهسازی شده است. این الگوریتم بر اساس مکانیزم تکاملی طبیعی، به فرآیند انتخاب و تطبیق خصوصیات بهینه در جمعیت مشغول است.

در آن ایجاد می شود. عملیات تولید نسل جدید در GA از واژههای اصلی فرایند تکامل استفاده می کند؛ شامل چهار عملیات است: انتخاب، تلاش، تلاش محدود و جابه جایی. هدف این چهار عملیات درجه بالایی از تغییرات ژنتیکی در جمعیت بهبودیافته و بالا بردن سطح بهینگی نسل جدید است. از GA در بسیاری از زمینه ها از جمله بهینه سازی مسائل مالی، نرمافزار، هوش مصنوعی و تحلیل داده ها استفاده می شود.

#### (PSO)<sup>29</sup> - ۱۲-۲ بهینهسازی ازدحام ذرات

بهینهسازی ازدحام ذرات (PSO) یک الگوریتم بهینهسازی مستقل از مشتق و الهام گرفته از شبیهسازی جمعیت ذرات است. در این الگوریتم، ذرات در فضای جستجو حرکت میکنند تا بهجایی برسند که بتوانند بهترین موقعیت برای حل یک مسئله بهینهسازی پیدا کنند. در PSO هر ذره بهصورت تصادفی در فضای جستجو شروع میکند و سپس با حرکت به سمت یک دقیقهترین موقعیت، به شکل هماهنگی با سایر ذرات در فضای جستجو میرود. در هر مرحله، هر ذره با رعایت وزنهای خاص، بهصورت همزمان حرکت میکند تا سرانجام به بهینهترین مقصد برسد. بهطورکلی، PSO میتواند برای بهینهسازی مسائل مختلفی ازجمله تولید برق، پردازش تصویر، طراحی سیستم بیولوژیکی و مسائل بهینهسازی مهندسی به کار رود. PSO بر اساس افزایش بهرهوری ذرات در جستجوی پاسخ بهینه طرحریزی شده است و معمولاً سرعت و کارایی خوبی در بهینهسازی مسائل پیچیده دارد.

با توجه به مدلهای مختلف ارائه شده بالا برای دستیابی به دقت بیشتر و تجزیه و تحلیل در زمان کمتر امکان ترکیب این مدل ها وجود دارد. چهار فن اصلی ترکیب هوش مصنوعی عبارت اند از AD، GA، RNN و SVM که معمولاً در ترکیب با الگوریتمهای دیگر برای دستیابی به نتیجه دقیق تر استفاده می شوند. برخی از الگوریتمهای GA-FL<sup>33</sup> ، GA-FNN<sup>32</sup> ، RBANN-GA<sup>31</sup> ، MLPANN<sup>30</sup> ANN- ANN-DE<sup>36</sup> ، SVM-ASAGA<sup>35</sup> ، SVMS-SA<sup>34</sup> مصنوعی همچنین توجه زیادی را برای کاربرد در تصفیه آب به خود جلب کرده است.

# ۳- بررسی مدلهای هوش مصنوعی در تصفیه أب و فاضلاب

در سالهای اخیر مطالعات مختلف با استفاده از ابزارهای هوش مصنوعی در تصفیه آب، جهت مدلسازی و بهینهسازی فرآیند، مانند حذف و حذف آلایندهها از آب انجامشده است. بهطور کلی در فرایندهای حذف و جذب آلایندهها، متغیرهای ورودی عبارتاند از غلظت اولیه آلاینده، مقدار جاذب، زمان، pH، سرعت هم زدن و دما، درحالی که متغیر خروجی عمدتاً راندمان حذف (٪) و ظرفیت جذب است. نتایج پیش بینی شده از مدلها با استفاده از مقادیر<sup>2</sup>R<sup>0</sup>(ضریب تعیین)، MSE <sup>14</sup>(میانگین مجذور خطا)، SSE <sup>24</sup>(مجموع مربع خطا) و

#### ۳-۱- رنگها

آلایندههای آلی موجود در آب و فاضلاب شامل موادی هستند که از مواد طبيعي استخراج شدهاند يا ساخته شدهاند، مانند رنگها، روغنها، مواد شیمیایی و سایر ترکیبات آلی. رنگها یکی از مهمترین نوع آلايندههاي آلي در آب و فاضلاب هستند (Khalili et al., 2022). رنگها از فعالیتهای صنعتی، کشاورزی، خانگی، نیروگاهها، تصفیهخانههای آب و فاضلاب و بهطورمعمول با فرآیندهای پیچیده و گستردهای ازجمله استخراج، اصلاح رنگ، روشهای ریختن، ریختن رنگ و تولید در صنایع مختلف تولید می شوند. استفاده از روش های مختلفی برای حذف رنگ از آب و فاضلاب وجود دارد؛ تشکیل فعال گرهها <sup>44</sup>(PAC)، شیمی کاهشی و اکسیداسیون متقابل (UV/H2O2) ازجمله روشهایی هستند که برای حذف رنگهای آلی استفاده می شوند. از طرفی، بهینه سازی فرآیند تصفیه آب و فاضلاب و استفاده از الگوریتمهای پیشرفته مانند نانوفیلتراسیون، استخراج با استفاده از هیدرو ژل برای حذف رنگهای آلی مؤثر است. درهرصورت، حذف رنگهای آلی از آب و فاضلاب پیچیده است و نیازمند ترکیبی از روشهای مختلف هوش مصنوعی برای بهبود کیفیت آب و تضمین بهداشتی آن است.

Reference	Validation model	Output variables	Input variables	Model	Absorbent used	Туре
Mahmoodi et al. (2017)	$R^{2} = 0.9977 (BB41)$ $R^{2} = 0.9955 (BR18)$ $R^{2} = 0.9989 (BR46)$	ظرفيت جذب	مقدار جاذب و غلظت اولیه رنگ	ANN	نانو کامپوزیت NiO-MnO <sub>2</sub>	(BB41) <sup>45</sup> (BR18) <sup>46</sup> (BR46) <sup>47</sup>
Çelekli et al. (2016)	$R^2 = 0.9991,$ SSE = 0.2303	ظرفيت جذب	درجه حرارت، زمان تماس، غلظت اولیه رنگ، اندازه ذرات جاذب و pH	ANN	پوسته گردو	(BR) <sup>48</sup>
Debnath, Deb, et al. (2016)	$R^2 = 0.991$ MSE = 0.00235	ظرفيت جذب	دمای واکنش، مقدار جاذب، غلظت اولیه رنگ، و pH	ANN	نانوذره Fe <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	(CR) <sup>49</sup>
E,Alipanahpour Dil et al. (2016)	$R^2 = 0.9815,$ MSE =0.00014	ظرفيت حذف	زمان فراصوت، مقدارهای جاذب، pH و غلظت اولیه	ANN	ZnO-NR-AC	(CV)
Azad et al. (2016)	$R^2 = 0.9980$ MAPE <sup>50</sup> = 0.38%	ظرفيت جذب	مقدار کربن فعال مغناطیسی، pH، غلظت اولیه رنگ، زمان و دما	ANN	كربن فعال مغناطيسي	(CV)
Okoye et al. (2018)	$R^2 = 0.995$ RMSE = 0.912	ظرفيت جذب	pH، دمای محلول، زمان و مقدار جاذب	ANN	کربن فعال تهیهشده از بذر رافیا هوکری <sup>52</sup>	(CV) <sup>51</sup>
Heibati et al. (2016)	$R^2 = 0.9998$ MSE = 0.005	ظرفيت جذب	زمان تماس، pH، غلظت اولیه و مقدار جاذب	ANN	پوکه طبیعی و پوکه باروکش اَهن	(EtBr) <sup>53</sup>
E,Alipanahpour Dil et al.(2016)	$MB: \\ R^2 = 0.9853 \\ MSE = 0.00683 \\ EY: \\ R^2 = 0.999730 \\ MSE = 0.00014 \\ CV: \\ R^2 = 0.987920 \\ MSE = 0.0065 \\ AO: \\ R^2 = 0.997 \\ MSE = 0.00011 \\ \end{bmatrix}$	ظرفيت جذب	غلظت رنگها، زمان فراصوت، و مقدار جاذب	ANN	ZnO-NR-AC	(EY) <sup>54</sup> (CV), (AO) <sup>55</sup> , (MB) <sup>56</sup>
Babaei et al. (2016)	$R^2 = 0.999$	ظرفيت جذب	زمان، مقدار جاذب، غلظت اولیه رنگ، دما و pH	ANN	تفاله چای فعالشده (AST)	(MB)
Paola S Pauletto et al. (2020)	$R^2 = 0.9995$ MSE = 0.0003	ظرفيت جذب	غلظت اوليه درجه حرارت	ANN	كيتين اصلاح شده با اولتراسوند (UM-كيتين)	(MB)
E,Alipanahpour Dil et al. (2017)	$R^2 = 0.9999$ MSE= 0.0753	ظرفيت جذب	مقدار جاذب، غلظت و زمان اولتراسونيک	ANN	نانو میلههای اکسید روی (II) کامپوزیت شده بر روی کربن فعال (ZnO-NRs-AC)	(MB), (CV)
Tanhaei et al. (2016)	$R^2 = 0.998$ MSE = 101.67	ظرفيت جذب	زمان و غلظت اوليه	ANN	كيتوسان/Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> /Fe <sub>3</sub> O4	(MO) <sup>57</sup>
Kooh et al. (2016)	$R^2 = 0.9946$	ظرفيت جذب	pH ، مقدار جاذب، زمان تماس، غلظت اولیه رنگ، دما و قدرت یونی	ANN	ضايعات دانه سويا	(MV) <sup>58</sup>
M. Ghaedi, Daneshfar, et al. (2015)	Au-NP-AC $R^2 = 0.9994$ , $MSE = 5.66e^{-5}$ TiO2-NP-AC $R^2 = 0.9729$ , MSE = 0.0022	راندمان حذف	pH، غلظت رنگ، مقدار جاذب و زمان تماس	ANN	نانو ذرات طلا و دیاکسید تیتانیوم کامپوزیت شده بر روی کربن فعال	(PR) <sup>59</sup>

Table 2- Applications of AI for dye adsorption from aqueous phase جدول ۲- کاربردهای AI برای جذب رنگ از فاز آبی

تحقیقات منابع آب ایران، سال نوزدهم، شماره ۱، بهار ۱۴۰۲ Volume 19, No. 1, Spring 2023 (IR-WRR)

Maghsoudi et al. (2015)	$R^2 = 0.998,$ MSE = 0.0008	راندمان حذف	غلظت اولیه رنگ، pH، زمان تماس و مقدار حاذب	ANN	نانو میلههای اکسید روی کامپوزیت شده بر روی کربن فعال	(SY) <sup>60</sup>
Panjali et al. (2015)	$R^2 = 0.9966$ MSE = 0.0001	راندمان حذف	غلظت اولیه رنگ، pH، مقدار جاذب، دما و زمان فراصوت	ANN	کربن فعال تهیهشده از چوب درخت پرتقال	(SY)
M. Ghaedi et al. (2014)	$R^2 = 0.99$ MSE =0.0003	ظرفيت جذب	زمان تماس، مقدار جاذب، غلظت اوليه رنگ، و pH	ANN	نانو ذرات سولفید نیکل در کامپوزیت شده بر روی کربن فعال	(SY)
Z. U. Ahmad et al. (2020)	$R^2 = 0.9832$ MSE = 0.0012	راندمان حذف	مقدار جاذب، زمان واکنش و غلظت اوليه	ANN	کربن متخلخل اصلاحشده با نئوديميم	(SY)
M. Ghaedi et al. (2015)	$R^2 = 0.9658$ MSE =0.0017	ظرفيت جذب	زمان تما <i>س</i> ، مقدار جاذب، غلظت اولیه رنگ، و pH	ANN, GA	نانوسیمهای مسی کامپوزیت شده روی کربن فعال	$(MG)^{61}$
Mahmoodi et al. (2016)	$R^{2} = 0.9904$ (BR 18) $R^{2} = 0.9964$ (BB41)	ظرفيت جذب	غلظت رنگ و غلظت جاذب	ANN, BP-ANN <sup>64</sup>	نانو کامپوزیت CuO–NiO	(BR 18) <sup>62</sup> (BB 41) <sup>63</sup>
Azad et al. (2016)	CG: $R^2 = 0.9997$ MSE = 0.0055 RB: $R^2 = 0.9999$ MSE = 0.0033 DB $R^2 = 0.9996$ MSE = 0.0046	ظرفيت جذب	مقدار رنگ اوليه، زمان فراصوت، جرم جاذب،pH	ANN, RSM	FeO (OH) بر روی کربن فعال (Ni doped FeO (OH)-NWs–AC)	(DB) <sup>65</sup> , (RB) <sup>66</sup> , (CG)
Kakhki et al. (2020)	$R^2 = 0.92$	ظرفيت جذب	غلظت رنگ، غلظت نور، pH، و غلظت نانوذره	ANN-GA	گوگرد-نیتروژن - سطح نانوساختار Fe2O3	(MB)
Ruan et al. (2018)	R2 = 0.9998 (BPANN) Absolute errors: 5.6 (ANN-GA) 3.5 (ANN-PSO) 12.4 (BBD)	ظرفيت جذب	غلظت اوليه رنگ، pH اوليه، زمان تماس و درجه حرارت	ANN-GA, ANNPSO, BBD <sup>68</sup>	(rGO/Fe/Ni) <sup>67</sup>	(CV)
Qi et al. (2020)	Absolute error = 0.52	ظرفيت جذب	غلظت، زمان تماس، دما و pH	ANN-PSO, ANN-GA	rGO/Fe/Co	(MB)
Asfaram et al. (2016)	ANN: $R^2 = 0.9984$ , RMSE = 0.00065	ظرفيت جذب	زمان فراصوت، غلظت، جرم جاذب، و pH	LS-SVM <sup>70</sup> , ANN, GA	نانو ذرات سولفید روی باکربن فعال (ZnS-NPs-AC)	(MB) <sup>69</sup>
Jamshidi et al. (2016)	BG: $R^2 = 0.9589$ , MSE = 0.0021 EB: $R^2 = 0.9455$ , MSE = 0.0022	ظرفيت جذب	زمان تماس، غلظت جاذب، غلظت BG، غلظت EB	ML-ANN, RSM	نانو ذرات ZnS کامپوزیت شده بر روی کربن فعال	(BG) <sup>71</sup> (EB) <sup>72</sup>
Naghibi et al. (2021)	$R^2 = 0.9958$ RMSE = 0.01822	ظرفيت جذب	pH، غلظت اوليه رنگ و غلظت جاذب	MLP-ANN	کیتوسان / پلی وینیل الکل / زئولیت ایمیدازولات جاذب غشایی چارچوب (CPZ)	(MG)
Hajati et al. (2015)		ظرفيت جذب	غلظت رنگ، pH، غلظت جاذب و زمان تماس	PCA- ANN	کرین فعال با نانو ذرات SnO۲	(SY) (AY41) <sup>73</sup>
		ماره ۱، بهار ۱۴۰۲ .Volume 19	ابع آب ایران، سال نوزدهم، شم ۱۰-۱۸ No. 1, Spring 2023 (IR)	تحقيقات منا WRR)		

Bagheri et al. (2015)	$R^2 = 0.9657$ MSE= 0.0021	ظرفيت جذب	غلظت اولیه رنگ، مقدار جاذب و زمان	RF	نانو ذرات سولفید مس کامپوزیت شده روی کربن فعال <sup>75</sup>	(CG) <sup>74</sup>
Shabani et al. (2022)	$R^2 = 0.96$	ظرفيت جذب	غلظت رنگ، pH، غلظت جاذب و زمان تماس	ANN	نانوكامپوزيت CoFe2O4/TiO2/Au	(MO) Azo
Ratnam, Murugesan, et al. (2022)	$R^2 = 0.9572$ MSE= 0.000012	ظرفيت جذب	غلظت رنگ، pH، غلظت جاذب و زمان تماس	ANN	نانو اکسید گرافن	(MB)
Ratnam, Vangalapati, et al. (2022)	$R^2 = 0.9926$ MSE= 0.00068	ظرفيت جذب	غلظت رنگ، pH، غلظت جاذب و دما	ANN	نانو ذرات اکسید منیزیم (MgONP-AC)	(MO)
H. Liu et al. (2022)	(CR), $R^2 = 0.99$ (AO7) $R^2 = 0.98$	ظرفيت جذب	زمان جذب، اندازه ذرات، غلظت اولیه رنگ، غلظت اولیه جاذب، مقدار pH و دمای واکنش.	ANN	نانو ذرات MgAl2O4	(CR), (AO7)
Fulzele et al. (2022)	$R^2 = 0.9988$ MSE= 0.0180	ظرفيت جذب	غلظت رنگ، pH، غلظت جاذب و زمان تماس	ANN	فتوكاتاليست نانوكامپوزيتى rGO/Ag3PO4/CeO2	(MB)
Mossavi et al. (2022)	RMSE = 0.1257 , R <sup>2</sup> = 0.991	ظرفيت جذب	زمان جذب، اندازه ذرات، مقدار pH و دمای واکنش.	GRNN ANN GA	ورقههای گرافن و نانو ذرات هیدروکسی آپاتیت/ZnO	azo

#### ۳-۲- آلایندههای فلزی (فلزات سنگین)

فلزات سنگین شامل عناصری مانند جیوه، سرب، کادمیوم، روی و مس هستند که بهطور طبیعی در زمین وجود دارند و در برخی فرایندهای صنعتى بهعنوان آلاينده در آبها و فاضلابها منتشر مىشوند (Khalili et al., 2020). برخی از فلزات سنگین نیز به دلیل سمی بودن می توانند خطراتی برای انسان و محیطزیست داشته باشند. این فلزات می توانند به صورت مستقیم به آب و فاضلاب در معرض گذاشته شوند یا در فرآیندهای صنعتی مانند تولید باتری، صنایع فلزی، صنعت نساجى، پلاستيک و پيشرفتهترين الگوريتمها متولد شوند. فلزات سنگین در آب و فاضلاب میتواند سمی برای پستانداران باشد و بهطور مستقیم با چشمانداز به سلامت انسان دگرگون کننده های مختلفی را ایجاد کنند. از روشهای مختلفی جهت حذف فلزات سنگین از آب و فاضلاب استفاده مى شود؛ به عنوان مثال، استخراج با استفاده از فعال سازهای کربنی، فرآیندهای نانو ذرات، فعال سازی بیولوژیکی، بیواکسیدشدن و غیره ازجمله روشهایی هستند که برای حذف فلزات سنگین از آبهای آلوده به کار میرود. درهرصورت، مدیریت مناسب فلزات سنگین در آب و فاضلاب نیازمند ترکیبی از روشهای مختلفی برای بهبود کیفیت آب و تضمین بهداشتی آن بهصورت مداوم است.

#### ۳-۳- آلایندههای آلی، داروها و آفتکشها

ترکیبات آلی عبارتاند از ترکیباتی که شامل کربن هستند؛ بنابراین آنها می توانند در فاز آبی حضورداشته باشند، اما بسته به نوع ترکیب برای آنها ممکن است بیشتر مناسب با فاز گازی یا حتی فاز جامد باشند. داروها نیز به دلیل خواص آنتیبیوتیکی، ضدالتهابی و غیره ممکن است در فاز آبی حضورداشته باشند. این داروها به طورمعمول در فرآیندهای تصفیه آب به خوبی حذف نمی شوند. آفت کشها و PCB ها نیز ممکن است در فاز آبی حضورداشته باشند و مشکلات جدی برای نیز ممکن است در فاز آبی حضورداشته باشند و مشکلات حدی برای محیطزیست و سلامتی انسانها به وجود آورند. بسیاری از آفت کشها و PCB ها ویژگیهای ضدآبی و نفوذپذیری بالایی دارند و بنابراین در آب به خوبی حل نمی شوند؛ بنابراین، حذف آفت کشها و PCB ها از آب به خوبی حل نمی شوند؛ بنابراین، حذف آفت کشها و PCB ها از

Reference	Validation model	Output variables	Input variables	Model	Absorbent used	Туре
Rodríguez- Romero et al. (2020)	$R^2 = 0.9973$ $Me^{76}$ (%) =2.54	راندمان حذف	pH و درجه حرارت	ANN	جاذبهای بهدستآمده از زیستتوده Opuntia ficus indica	Arsenic (V)
Podder and Majumder (2016)	As (III) $R^2 = 0.9998$ $MSE = 2.89E^{-5}$ As (V) $R^2 = 0.9984$ $MSE = 1.69E^{-5}$	راندمان حذف	مقدار آرسنیک اولیه زمان تماس، و pH	ANN	Botryococcus braunii	As (III) As (V)
Popoola (2019)	$R^2 = 0.9967$	ظرفيت جذب	نسبت اختلاط پوست گردو به پوسته برنج و کامپوزیت مگنتیت، زمان و دمای مشخص	ANN	پوسته گردو−پوسته برنج نانو مغناطیسی	Cd (II)
Nasr et al. (2017)	R = 0.99 MSE=92.43	کارایی جذب زیستی	pH، غلظت اولیه Cd (II) و مقدار جاذب زیستی	ANN, ANFIS	کاہ برنج	Cd (II)
Kiran et al. (2017)	$R^2 = 0.965$	راندمان حذف	pH، سرعت هم زدن، مقدار جاذب زیستی و غلظت اولیه	ANN	اسپیرولیناPlatensis <sup>77</sup> ، اسپیرولینا indica، و اسپیرولینا maxima	Cd (II)
M. F. Ahmad and Haydar, (2016)	$R^2 = 0.990$ RMSE = 0.2289	راندمان حذف	جرم جاذب زیستی، قطر داخلی ستون، دبی، عمق بستر و غلظت نفوذی یونهای فلزی	ANN	دانەھاى باسيلوس سوبتيليس <sup>78</sup> بىحركت	Cd (II)
Ebrahim Alipanahpour Dil et al. (2017)	$R^2 = 0.9999$ MSE= 0.0753	ظرفيت جذب	مقدار جاذب، غلظت رنگ، و زمان اولتراسونیک	ANN	ZnO-NRs-AC	Cd (II) Co (II)
Allahkarami et al. (2017)	Ni (II) $R^2 = 0.9702$ MSE = 4.3256 Co (II) $R^2 = 0.9673$ MSE = 4.4664	ظرفيت جذب	جرم جاذب، غلظت اولیه یونهای فلزی، زمان تماس و pH	ANN	نانو ذرات Fe <sub>2</sub> O4 محدود به کربوکسی متیل کیتوسان	Co (II) Ni (II)
Oskui et al. (2019)	$R^2 = 0.9834$ MSE= 0.0247	راندمان حذف	زمان تماس، غلظت اوليه يون، pH محلول اوليه و مقدار جاذب	ANN	خاک رس	Cr (III)
Tümer and Edebali (2019)	$R^2 = 0.99$ MSE = 0.0061	راندمان حذف	pH، مقدار جاذب، غلظت اوليه فلز، زمان تماس و دما	ANN	رزینهای تجاری	Cr (III)
Beigzadeh and Rastegar (2020)	$R^2 = 0.9834$ MSE= 0.0247	راندمان حذف	زمان، مقدار جاذب زیستی، اولیه غلظت کروم (VI) و pH اولیه	ANN	الياف خرما	Cr (VI)
Mandal, Mahapatra and Patel (2015)	$R^2 = 0.9943$ MSE = 0.012 RMSE = 0.009 MAPE = 0.016 AARE = 0.013	راندمان حذف	غلظت اولیه، مقدار جاذب، زمان تماس، pH و دما	ANN	کامپوزیت پلی آنیلین اکسید سریم (CeO2/PANI)	Cr (VI)

# Table 3- Applications of AI for adsorption of heavy metals from aqueous phase جدول ۳- کاربردهای AI برای جذب فلزات سنگین از فاز آبی

			نوان تواس		نانه ذبات مغناطيس فيدت	
Debnath, Majumde et al. (2016)	$R^2 = 0.984$ MSE = 0.0016	ظرفيت جذب	رقیل نیمش، غلظت اولیه یون کروم، مقدار جاذب، و PH	ANN	ئو دران مشاعیسی کریٹ کلسیم (CaFe <sub>2</sub> O <sub>4</sub> )	Cr (VI)
Ashan et al. (2018)	$R^2 = 0.93$	راندمان حذف	pH، زمان تماس و مقدار جاذب	ANN	NiO nanoparticles	Cr (VI)
Foroutan et al. (2020)	$R^2 = 0.9997$ MSE= 1.288E <sup>-6</sup>	راندمان حذف	زمان تماس، دما، غلظت فلز، pH. و مقدار جاذب	ANFIS	جاذبهای مبتن <sub>ی</sub> بر خاک رس	Cr (VI)
Wong et al. (2020)	ANFIS $R^2 = 0.9024$ RMSE = 3.29	راندمان جذب	غلظت اولیه یون مس (II)، مقدار بیوچار، دمای عملیاتی و زمان تماس	ANN, ANFIS	بيوچار بەدستآمدە از پوست رامبوتان <sup>79</sup>	Cu (II)
Dolatabadi et al. (2018)	ANN: $R^2 = 0.98$ MSE= 10.63 ANFIS: $R^2 = 0.99$ MSE= 0.707	راندمان حذف	مقدار جاذب، زمان تماس، pH: و غلظت اوليه مس (II).	ANN, ANFIS	خاکاره از چوب Melia Azedarach	Cu (II)
Podstawczyk et al. (2015)	$R^2 = 0.96, \\ MSE = 6.1 \times 10^{-4}$	کارایی جذب زیستی	pH محلول، مقدار جاذب زیستی، و غلظت یون های فلزی	ANN	پودر کتان (استخراج روغن با CO2 فوق بحرانی)	Cu (II)
Uddin et al. (2018)	MSE = 0.06819	راندمان حذف	pH، غلظت اولیه مس (II)، زمان تماس و دما	ANN	لجن سفالگری	Cu (II)
Blagojev et al. (2019)	$(SSer)^{80} =$ 7.8 ×10 <sup>-4</sup> R <sup>2</sup> =0.9998	ظرفيت جذب	pH محلول ورودی، اولیه غلظت یون مس (II) و مقدار جاذب	ANN	چغندرقند خردشده	Cu (II)
Shandi et al. (2019)	$R^2 = 0.995$ MSE = 1.6868 × 10 <sup>-6</sup>	راندمان جذب	درجه حرارت، غلظت اوليه، pH. زمان تماس و مقدار جاذب	ANN	Gundelia Tournefortii (GT)	Cu (II)
Turan et al. (2011)	$\begin{array}{c} R^2 = 0.999 \\ RMSE = \!\! 1.12 \times \\ 10^{-5} \end{array}$	راندمان حذف	زمان تماس، مقدار جاذب، PH اولیه و دما	ANN	سنگپا	Cu (II)
Mendoza-Castillo et al. (2018)	$R^2 = 0.96$ Me = 8.01	ظرفيت جذب	غلظت اوليه فلزات	ANN	زغال استخوان	Cu (II), Zn (II), Ni (II), Cd (II)
Oguz (2017)	$R^2 = 0.980$ RMSE= 0.65	ظرفيت جذب	اندازه ذرات، سرعت جریان، عمق بستر، غلظت اولیه آهن (III)، زمان جذب و pH	ANN	Ignimbrite	Fe (III)
Esfandian et al. (2016)	$R^2 = 0.994$	راندمان حذف	مقدار جاذب، زمان تماس، pH، و غلظت اوليه جيوه	ANN	جلبک Sargassum Bevanom	Hg (II)
Franco et al. (2019)	ANFIS: $R^2 = 0.9998$ , RMSE = 48.373 ANN: $R^2 = 0.9831$ MSE = 0.0180	ظرفيت جذب	نوع جاذب، زمان تماس و مقدار جاذب	ANN, ANFIS	نانولولههای کربنی چند جداره (MWCNT) <sup>81</sup>	Indium (III)
Paola S Pauletto et al. (2020)	MSE = 0.0003 R2 = 0.9995	ظرفيت جذب	غلظت اوليه، درجه حرارت	ANN	كيتين اصلاحشده با اولتراسوند (UMchitin)	Ni (II), Co (II)

تحقیقات منابع آب ایران، سال نوزدهم، شماره ۱، بهار ۱۴۰۲ Volume 19, No. 1, Spring 2023 (IR-WRR)

Varshney et al. (2016)	$R^{2} =$ 0.997 (Cd (II)), 0.99 (Pb (II)) 0.995 (Ni (II)) MSE = 0.00347 (Cd (II)), 0.00383 (Pb (II)), 0.002372 (Ni (II))	راندمان حذف	زمان تماس، مقدار جاذب زیستی، و غلظت فلز	ANN	پلی (وینیل) پیوندی با اسید ایتاکونیک خمیر چوب کپسوله شده با الکل (IA-g-PVA-en-WP)	Ni (II), Pb (II), Cd (II)
Ullah, Assiri, Al- Sehemi et al. (2020)	$R^2 \approx 0.998$	ظرفيت جذب	زمان تماس، غلظت اولیه و مقدار توده جاذب زیستی	ANN, (FFBPNN)	پوسته برنج با اسید نیتریک تیمار شده است	Pb (II)
Singha et al. (2015)	MSE = 2.1860 $R^2 = 0.985$	راندمان حذف	زمان تماس، مقدار جاذب، غلظت اوليه يون سرب (II) و PH وليه	ANN	ضایعات برنچ، ریشه سنبل و پوست نارگیل	Pb (II)
Gomez-Gonzalez et al. (2016)	$R^2 = 0.97$	ظرفيت جذب	مقادیر pH	ANN	تفاله قهوه	Pb (II)
Rahimpour et al. (2017)	$R^2 = 0.998$ MSE = 0.00086 MRE = 0.000	ظرفيت جذب	زمان تماس، مقدار جاذب زیستی، PH اولیه، دما و غلظت اولیه یون سرب (II).	ANN	Gundelia tournefortii	Pb (II)
E Alipanahpour Dil et al. (2017)	$R^2 = 0.9997 MSE$ = 0.0009	راندمان حذف	زمان تابش، مقدار جاذب و اولتراسوند، pH، و غلظت يون سرب (II).	ANN	نانو ذرات اکسید مس (CuO-NP-AC)	Pb (II)
Fiyadh et al. (2017)	$\begin{array}{l} R^2 = 0.9956 \\ MSE = 1.66 \times \\ 10^{-4} \end{array}$	راندمان حذف	غلظت اولیه سرب (II)، زمان تماس، مقدار جاذب و pH	ANN	CNT ها عامل دار شده با حلالهای یوتکتیک	Pb (II)
Ashrafi et al. (2020)	R <sup>2</sup> =0.9915	راندمان حذف	زمان تماس، مقدار جاذب، غلظت اوليه و pH	ANN	پوسته گردو با عملکرد کربوکسیلات (CFWS)	Pb (II)
Moradi et al. (2020)	FFNN: R <sup>2</sup> = 0.9932(Pb (II)), 0.990 (Co (II)) RMSE = 1.162 (Pb (II)), 1.134 (Co (II))	ظرفيت جذب	pH، غلظت اولیه از فلز، مقدار جاذب زیستی و دما	FFNN GP	پوست پسته (RPS)	Pb (II), Co (II)
Khandanlou et al. (2016)	Pb (II): $R^2 = 0.9905$ RMSE = 0.95 Cu (II): $R^2 = 0.9632$ RMSE= 1.87	راندمان حذف	زمان حذف، غلظت اولیه یون و مقدار جاذب	ANN	نانو کامپوزیتھای کاہ برنج و نانو ذرات Fe <sub>2</sub> O4	Pb (II), Cu (II)
El Hanandeh et al. (2021)	$R^2 = 0.9923,$ MSE = 1.21	ظرفيت جذب	درجه حرارت، غلظت اولیه قدرت یونی، PH محلول و زمان تماس	ANN	بيوچار مشتق از دانه خرما	Pb (II), Ni (II), Cu (II)
Ullah, Assiri, Bustam et al. (2020)	$R^2 \approx 0.9686$	ظرفيت جذب	غلظت اولیه زمان تماس و دما	ANN	پوسته برنج هضم شده با اسید نیتریک	Zn (II)
Yildiz (2017)	R <sup>2</sup> = 1 RMSE=0.0029	ظرفيت جذب	مقدار جاذب، غلظت اوليه، دما، زمان تماس و PH اوليه	ANN	پوسته فندق	Zn (II)

تحقیقات منابع آب ایران، سال نوزدهم، شماره ۱، بهار ۱۴۰۲ Volume 19, No. 1, Spring 2023 (IR-WRR)

Shanmugaprakash et al. (2018)	حالت بسته: R <sup>2</sup> = 0.994 MSE = 0.0227 حالت پیوسته: R <sup>2</sup> = 0.994 MSE = 0.0012	راندمان حذف	حالت بسته <sup>22</sup> : دمای مقدار جاذب و PH حالت پیوسته <sup>83</sup> : ارتفاع بستر، غلظت روی (II) و سرعت جریان	ANN	کیک روغن پونگامیا	Zn (II)
Hernández- Hernández et al. (2017)	R <sup>2</sup> = 0.99 Mean error = 0.98	منحنى پيشرفت	زمان عملیات، طول بستر، جریان خوراک، خوراک غلظت، شعاع یونی، الکترونگاتیوی و وزن مولکولی	ANN	زغال استخوان	Zn (II), Cu (II)
Hamidian et al. (2019)	کیتوسان: $R^2 = 0.95$ (MLP-ANN), 0.9643 (RBF-ANN) 1000000000000000000000000000000000000	راندمان حذف	دوز جاذب، مقادیر PH اولیه، و زمان تماس	(MLP- ANN), (ANN- RBF) <sup>84</sup> , (ANN- SOS) <sup>85</sup>	نانو كامپوزيت كيتوسان	Metals (Cd, Al, Co, Cu, Fe, and Pb)
Mandal, Mahapatra, Adhikari et al., (2015)	$GP: R^2 = 0.977 MSE = 0.1068 RMSE = 0.0284 MAPE^{88} = 0.063 AARE^{89} = 0.004 SVM: R^2 = 0.905 MSE = 1.423 RMSE = 0.112 MAPE = 0.200 AARE = 0.200 AARE = 0.002$	راندمان حذف	pH، غلظت اوليه رنگ 9 دوز جاذب	GP, LSSVM <sup>87</sup>	(CTEPA) <sup>86</sup>	As (III)
Mohan et al. (2015)	$R^2 = 0.99$ MSE = 0.21	راندمان حذف	غلظت اوليه، pH، دوز جاذب و درجه حرارت	ANN-GA	نانو ذرات اکسید کوپریک (CuONPs)	Cr (VI)
Zafar et al. (2017)	$R^{2} = 0.92-0.95$ RMSE = 0.28- 0.25 SEP <sup>90</sup> = 3.17- 2.80	راندمان حذف	As(III) غلظت و pH	RSM-GA	بیوچار کاج حاوی روی	As (III)
Fan et al. (2017)	$R^2 = 0.9997$ MSE = 0.00020	راندمان حذف	دما، pH اوليه، غلظت اوليه و زمان تماس	ANN-GA, ANN-PSO	آهن بدون ظرفیت نانومقیاس با پشتیبانی از اکسید گرافن کاهشیافته (nZVI/rGO) نانو کامپوزیتهای مغناطیسی	Cu (II)
Nag et al. (2018)	$R^2 =$ 0.97-0.99 MSE = 0.98- 12.16	راندمان حذف	تعداد جاذب، pH، دوز جاذب، زمان و غلظت اوليه	GA-ANN	مواد زاند طبیعی (برگهای جک فروت، انبه و گیاهان)	Cd (II)
Karri and Sahu (2018)	$R^2 = 0.995$ RMSE = 0.248	راندمان حذف	غلظت محلول اولیه، pH، دوز جاذب، زمانماند، دما	(DEO) <sup>91</sup> (ANN-DE)	کربن فعال مشتق شده از پوسته هسته روغن نخل	Zn (II)
Hlihor et al. (2015)	$R^2 = 0.919$ MSE = 0.85	راندمان حذف	pH، دوز زیستتوده، غلظت فلز، زمان تماس و دما	SVR-GA	زيستوده تريكودرما ويريد <sup>92</sup> زيستوده تريكودرما ويريد <sup>92</sup> غيرفعال وزنده	Cd (II)

تحقیقات منابع آب ایران، سال نوزدهم، شماره ۱، بهار ۱۴۰۲ Volume 19, No. 1, Spring 2023 (IR-WRR)

Solgi et al. (2017)	$R^2 = 0.981$	راندمان حذف	pH، غلظت اولیه، دوز جاذب و زمان تماس	SVR-GA	کربن فعال از بذر Medlar ( Mespilus (germanica	Cr (VI)
Nag et al. (2019)	$R^2 =$ 0.997-0.999 MSE = 1.470- 4.23	راندمان حذف	نوع جاذب، ارتفاع بستر، سرعت جریان، زمان و غلظت نفوذی	GA-ANN	مواد زائد زیستی، جک فروت <sup>93</sup> ، انبه <sup>94</sup> و برگھای لاستیک	Cd (II)
Sun et al. (2022)	$R^2 = 0.97$	راندمان حذف	زمان، غلظت محلول اوليه، pH، دوز جاذب	ANN	MFe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> @CS-g-PIA	Cu (II)
Lingamdinne et al. (2023)	Pb (II) $R^2 = 0.9307$ MSE = 0.2 As (V) $R^2 = 0.9539$ MSE = 0.3	راندمان حذف	غلظت اوليه، pH، دما	ANN ANFIS	جاذب بنتونيت اصلاحشده با اکسيد لانتانيم سنتز شده-B) La)	Pb (II), As (V)
Sadek et al. (2023)	ANN MSE = 10-5 SVR MSE = 10-3 PSO MSE = 0.9957	راندمان حذف	غلظت محلول اوليه، PH، دوز جاذب، زمانماند، دما	ANN SVR PSO	نانو ألومينيوم صفر ظرفيتي (nZVAl)	Cu (II)
Das et al. (2022)	(BP) $R^2 = 0.995$ (MB) $R^2 = 0.994$	راندمان حذف	غلظت اوليه، pH، دما	ANN	شبه فیبر موز (BP) و پوست مورینگا(MB)	Cd (II)
Vinayagam et al. (2022)	$R^2 = 0.9921$ MSE = 0.972	راندمان حذف	غلظت اوليه، pH، دوز جاذب، زمانماند، دما	ANN	زيستتوده ماكرو جلبكى	Cr (VI)

# ۴- چالشها و چشماندازها هوش مصنوعی در صنعت أب و فاضلاب

هوش مصنوعی به عنوان یکی از الگوریتمهای مهم در حل مسائل مربوط به آب، بهبود کیفیت، سلامت آب و محیطزیست است. در زیر چند چالش و چشم اندازهای احتمالی در حذف و جذب آلایندههای محلول در آب باهوش مصنوعی شرح داده شده است.

**۴–۱– چالشهای** موجود عبارتاند از. ابعاد داده: معمولاً فرآیند تجزیهوتحلیل داده برای حذف و جذب آلایندههای محلول در آب با دادههای بزرگ و پیچیده مواجه است، پایداری؛ روشهای ایجادشده برای حذف و جذب آلایندهها، بهمرورزمان و برای محیط اطراف با پایداری آلاینده نسبت به آن جاذب و مدل مواجه خواهد شد. هزینه؛ روشهای تصفیه با رویکردهای هوش مصنوعی در حذف آلایندههای محلول هزینه بالایی دارد. همچنین، دسترسی به دادههای کافی، هزینه بیشتری هم در فرآیند تجزیهوتحلیل دادهها و هم در عملیات پرازشی

به همراه خواهد داشت و همچنین هوش مصنوعی هنوز در بسیاری از شرایط تشخیص اشتباه و یا پیش بینی خطاهای بیشتری دارد، درصورتی که عدم قطعیت نباشد، باور به سیستم کاهش خواهد یافت و به انتخاب سیستم اصلی مخالفت خواهد شد.

۴-۲- چشم اندازها عبارتاند از بهبود کیفیت آب؛ روشهای هوش مصنوعی، می تواند به بهبود کیفیت آب و کاهش تعداد آلایندههای موجود در آب کمک کند. کاهش هزینهها و بهبود عملکرد؛ توانایی پیشبینی و بهینه سازی فرآیندهای تصفیه آب توسط هوش مصنوعی، می تواند هزینه بالای تولید و عملیات پردازشی را کاهش دهد. حذف آلایندههای محلول با هزینه کمتر؛ طبق مطالعات انجام شده، حذف آلایندههای محلول با استفاده از روشهای هوش مصنوعی هزینه کمتری دارد. با این حال، هنوز محدودیت هایی وجود دارد که مانع از کربرد گسترده این تکنیکها در تصفیه آب واقعی می شود.

Reference	Validation model	Output	Input variables	Model	Absorbent used	Туре
Alalm and Nasr (2018)	$R^2 = 0.982$ MSE=33.9	variables ظرفیت جذب	pH، غلظت کلروتالونیل، زمان تماس و غلظت	ANN	كربن فعال	آفتكش كلروتالونيل <sup>95</sup>
C. Y. Zhao et al. (2018)	$R^2 = 0.97064$ MSE: 0.080186	راندمان حذف	جاذب pH، دما، غلظت جاذب، غلظت اوليه و زمان تماس	ANN	نانو ذرات رون <sup>97</sup>	نزن، تولوئن، اتيل بنزن و زايلن <sup>96</sup>
Vakili et al. (2019)	$BPA: R^2 = 0.998 MSE= 6.91 CBZ: R^2 = 0.993 MSE= 12.89 KTF: R^2 = 0.997 MSE= 8.20 TND: R^2 = 0.997 MSE= 10.62$	راندمان حذف	pH و غلظت میکرو آلایندهها <sup>103</sup> (MP)	ANN	كيتوسا <i>ن از</i> ئوليت متقاطع <sup>102</sup>	بيسفنول BPA) <sup>98</sup> A) كاربامازپين <sup>99</sup> (CBZ) كتوپروفن (KTF) توناليد TND) <sup>101</sup>
Afolabi et al. (2020)	$\begin{array}{c} \text{MSE=}5.89{\times}\ 10^{-4} \\ \text{RMSE=}0.0243 \\ \text{R}^2{=}0.9958 \end{array}$	ظرفيت جذب	زمان تماس، دماو غلظت اولیه	ANN	پوست پرتقال اصلاحشدہ شیمیایی	پاراستامول <sup>104</sup>
Ghaedi et al. (2016)	$R^2 = 0.980$ MSE= 0.002	ظرفیت جذب/ راندمان حذف	زمان تماس، غلظت اولیه دارو، مقدار جاذب و دما	ANN	MWCNT ها و نانولولههای کربنی تک جداره (SWCNT) <sup>106</sup>	تريامترن <sup>105</sup>
Mondal et al., (2016)	$R^2 = 0.9821$ RMSE = 0.2292	راندمان جذب	غلظت جاذب، pH، و أشفتگی	ANN	پوسته ماش (MBH)	رانیتیدین هیدروکلراید (RH) <sup>107</sup>
Bouhedda et al. (2019)	$R^2 = 0.9999$ RMSE= $3.9 \times 10^{-3}$	ظرفيت جذب	دما، غلظت اوليه جاذب، pH و زمان تماس	ANFIS	نشاسته اکتنیل سوکسینیک انیدرید <sup>110</sup> (OSA)	سفالكسين <sup>109</sup>
Chittoo and Sutherland (2020)	$\begin{array}{c} Ct \ /Co = \\ R^2 = 0.9962 \\ (ANFIS) \\ R^2 = 0.9968 \\ (ANN) \\ Breakthrough times: \\ R^2 = 1 \ (ANFIS) \\ R^2 = 1 \ (ANN) \\ MSE: \\ 0.0004 \ (ANN) \\ 0.0001 \ (ANFIS) \end{array}$	زمان پیشرفت و نسبت غلظت (Ct/Co)	زمان، سرعت جریان و عمق بستر	ANN ANFIS	لجن آهک-آهن	فسفات
Yanyang Zhang and Pan (2014)	$R^2 = 0.9931$ MSE= 0.00105	راندمان حذف	غلظت جاذب، دمای، سولفات تمرکز و pH اولیه	ANN	نانو کامپوزیت مبتنی بر اکسید آهن هیدراته	فسفات
Mahmoud et al. (2019)	$R^2 = 0.976$ MSE=1.84	راندمان حذف	زمان پاسخ، سرعت هم زدن، غلظت nZVI، غلظت اولیه PO4 <sup>3-</sup>	ANN	آهن صفر ظرفیتی در مقیاس نانو (nZVI) <sup>112</sup>	فسفات <sup>111</sup>
Dalhat et al. (2021)	$R^2 = 0.9880$ RMSE= 0.0472	غلظت باقيمانده پساب اورتو	زمان، جرم بستر جذب، عمق	ANN	بيوچار نخل فعال شده	فنل

# Table 4- Applications of artificial intelligence for the absorption of organic compounds, drugs and pesticides from the aqueous phase

	کرزول و	بستر جذب،			
	پيشرفت Ct	سرعت جریان و غلظت			
	/Co	اوليه			
$R^2 = 0.9998$		pH، زمان تماس،			
RMSE = 0.2378	راندمان حذف	دما، غلظت اوليه از	ANN	كربن فعال	فنل
		فنل و مقدار جاذب			
		دما، سرعت هم زدن،			
MSF - 0.0006	باندمان جذب	زمان تماس،	ANN	خاکستہ ہمست پرتقال	l:ė
MBL = 0.0000	رسين بيب	غلظت جاذب، pH،		<sup>2</sup> مستر پر سال پر سال	
		و غلظت اوليه			
$\mathbf{P}^2$ 0.000 coc		غلظت فنل،			
$R^2 = 0.982686$ RMSE- 2.46453	راندمان حذف	زمان تماس و	ANN	سنگ اسکوریا <sup>114</sup>	فنل <sup>113</sup>
KWBE- 2.40455		غلظت جاذب			
н.		غلظت فنل، pH،			1.2
خطا=	راندمان جذب	زمان تماس،	ANN	نانو جاذب كامپوزيت آهن	قىل و سرت نا 115
±0.35		دما و مقدار جاذب			٣–امينوفنول ***
فنل		pH، زمان تماس،		کرہ: فعال ; ; غالحمت	
$R^2 = 0.96$		غلظت اوليه فنا او		(WC) <sup>117</sup>	
رزورسينول $RMSE = 2.4$	راندمان حذف		ANN	من متسم بتسكاخ	فنل و رزورسینول <sup>116</sup>
$R^2 = 0.95$		مقدار جاذب		د کستر پوسته بردج (RHA) <sup>118</sup>	
RMSE = 4.5				(1111)	
		غلظت اوليه،		120	110
$R^2 = 0.921$	ظرفيت جدب	pH، غلظت زيست توده و	ANN	زيست توده اصلي لمن <sup>120</sup>	کارباریل
		زمان تماس			
$\frac{\text{RBFN}}{\text{P}^2 - 0.06}$		زمان تماس، غلظت CP،	(RBFN) <sup>123</sup>	كربن پوسته نارگيل	$(\mathbf{CP})^{121}$ is if
MSF = 6.03	رائدمان حدف	دما و pH	$(MLPN)^{124}$	$(CSC)^{122}$	كلروفنل (C1)
WBL- 0.05		زمان تماس،			
$R^2 - 0.9989$		غلظت حاذب،			
MSE = 0.0006	ظرفيت جذب	اندازه ذرات حاذب ه	ANN	كربن فعال	نيمسوليد و پاراستامول <sup>125</sup>
		غلظت اوليه			
		غاظت جاذب Hr			
$P^2 - 0.0567$		غاظت اولیه هیتاکان			
MSE = 21.0248	راندمان حذف	المناعبة المواد المناد	ANN	نانو ذرات Fe/Cu	ھپتاکلر <sup>126</sup>
		شرعت هم ردن و رس تماس			
$P^2 - 0.056$		غلظت اوليه، مقدار حاذب،		TiO2- تربيني عالم بنان	داروی کاریامازیین
K = 0.930	راندمان حذف	نمان نمان	ANN	انو نامپوریک102 GO	دروی فربندرپین (CBZ)
فيفارته		رسی			
$R^2 = 0.994$		زمان تەنشىنى،		نشاسته برنج مغناطيسي	
کدہ ت	راندمان حذف	غلظت جاذب،	ANN	شدہ	فسفات، كدورت
$R^2 = 0.97$		سرعت اختلاط			
	$R^{2} = 0.9998$ RMSE = 0.2378 MSE = 0.2378 MSE = 0.0006 $R^{2} = 0.982686$ RMSE = 2.46453 =to.35 R^{2} = 0.96 jkmSE = 2.4 R^{2} = 0.95 RMSE = 4.5 R^{2} = 0.921 RBFN: R^{2} = 0.921 RBFN: R^{2} = 0.9989 MSE = 0.0006 R^{2} = 0.9989 MSE = 0.0006 R^{2} = 0.9567 MSE = 21.0248 R^{2} = 0.994 Classical R^{2} = 0.994 Classical R^{2} = 0.97	$\lambda_{cigl, ejcl}$ $\lambda_{cigl, ejcl}$ $Ct$ $\chi_{max}$ $Ct$ $\chi_{max}$ $RmSE = 0.9998$ $clisological         qlisological       clisological         RMSE = 0.2378 clisological         MSE = 0.0006 qlisological         RSE = 0.982686 clisological         qlisological       clisological         Rles = 2.46453 clisological         \elllisological       risological         R^2 = 0.96 risological         R^2 = 0.96 risological         Releftical       Releftical         Releftical       Rlegical         R^2 = 0.9989 Rise = 21.0248 Rlisological       risological         R^2 = 0.9567 risological         R^2 = 0.994 risological         risological       risological         R^2 = 0.97 risological<$	matrix $\lambda_{ij}$ $\lambda_{ij}$ $\lambda_{ij}$ $\lambda_{ij}$ R         P         0.9998 $MSE = 0.2378$ $\lambda_{ij}$ $\mu_{ij}$ R         P $\mu_{ij}$ $\mu_{ij}$ $\mu_{ij}$ $\mu_{ij}$ MSE = 0.2378 $\lambda_{ij}$ $\mu_{ij}$ $\mu_{ij}$ $\mu_{ij}$ MSE = 0.0006 $\mu_{ij}$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	ست جذب،       کرزول و و       کرزول و Ct       کرزول و ظلم       کرزول و ظلم $K^2 = 0.9998$ اوله،       اوله،       اوله،       التمان، $RMSE = 0.2378$ التمان،       التمان جذب       ANN $RMSE = 0.2378$ التمان جذب       ANN       التمان جذب $RMSE = 0.2378$ التمان جذب       ANN       التمان جذب $RMSE = 0.2378$ التمان حذم       ANN       التمان حذم $RMSE = 0.0006$ التمان حذم       ANN       التمان حذم $R^2 = 0.982686$ التمان حذم       ANN       التمان حذم $RMSE = 2.46453$ التمان حذم       ANN       التمان حذم $R^2 = 0.982686$ (Itauli حذم       ANN       التمان حذم $R^2 = 0.982686$ (Itauli حذم       ANN       التمان حذم $R^2 = 0.982686$ (Itauli حذم       ANN       التمان حذم $R^2 = 0.967$ مان حذم       (Itauli حذم       ANN $R^2 = 0.956$ التمان حذم       (Itauli حذم       ANN $R^2 = 0.9989$ (Itauli cذم       ANN       Itauli ciali $R^2 = 0.9967$ التمان حذم       ANN       ANN $R^2 = 0.9567$ التما حذم

اشکال عمده ابزارهای هوش مصنوعی مانند ANN ها تکرارپذیری ضعیف به دلیل وزن تصادفی<sup>۱۱۸</sup> است که ممکن است به یک راهحل بهینه محلی منجر شود. پیوندزنی ابزارهای مختلف هوش مصنوعی نیز میتواند برای پیشبینی کارایی حذف آلایندهها در طول فرآیند جذب مورداستفاده قرار گیرد. با توجه به مدلهای بررسی شده در این پژوهش مدلهای یادگیری عمیق<sup>۱۱۹</sup> (منظورمان همان شبکه عصبی عمیق است) و ANN ها گزینههای خوبی برای دستیابی بهدقت و پیشبینی

دقیق تر هستند. همچنین بر اساس بررسیهای انجام شده ابزارهای هوش مصنوعی عملکرد فوق العاده ای را برای مدل سازی فرآیند جذب تکی یا گروهی آلاینده ها با محدوده کوچک تری از داده ها نشان داده اند. توسعه الگوریتم های جدید مبتنی بر هوش مصنوعی برای رسیدگی به مشکلات خاصی در تصفیه و مدیریت آب، مانند کیفیت آب، تشخیص نشت و بهینه سازی فرآیند آب، برای ارائه تصمیمات هوشمند موردنیاز است. همچنین بررسی ها نشان داد با استفاده از

- 13- Support Vector Regression-Genetic Algorithm
- 14- Personal Care Products
- 15- k-Nearest Neighbor
- 16- Decision Tree
- 17- Random Forest
- 18- Sigmoid
- 19- Hyperplane
- 20- Fuzzy Neural Network
- 21- Complex Neural Network
- 22- Feedforward Neural Network
- 23- Deep Neural Network
- 24- Recurrent Neural Network
- 25- Long Short-Term Memory Networks
- 26- Support Vector Machine
- 27- Self-Organization Map
- 28- Generation
- 29- Particle Swarm Optimization
- 30- GA-Multi Layer Perceptron Artificial Neural Network
- 31- GA-Radial Basis Function Artificial Neural Network
- 32- GA-Feedforward Neural Network
- 33- GA-Fuzzy Logic
- 34- SVM-Simulated Annealing
- 35- SVM-Adaptive Simulated Annealing Genetic Algorithm
- 36- ANN-Differential Evolution
- 37- ANN-Genetic Algorithm Neural Network
- 38- PSO-Wavelet Neural Network
- 39- PSO-Elman Neural Network
- 40- Coefficient of Determination
- 41- Mean Squared Error
- 42- Sum of Squared Error
- 43- Root-Mean-Square Error
- 44- Powder Activated Carbon
- 45- Basic Blue 41
- 46- Basic Red 18
- 47- Basic Red 46
- 48- Basic Red
- 49- Congo Red
- 50- Mean Absolute Percentage Error
- 51- Crystal Violet
- 52- Raphia Hookeri
- 53- Ethidium Bromide
- 54- Eosin Yellow
- 55- Auramine O
- 56- Methylene Blue
- 57- Methyl Orange
- 58- Methyl Violet 2B

#### ۵- نتیجه گیری

هوش مصنوعی یکی از ابزارهای کلیدی در حل مسائل زیستمحیطی مانند حذف و جذب آلایندههای آلی و فلزی در آب است. یکی از روشهایی که میتوان از هوش مصنوعی برای حل این موضوع استفاده کرد، استفاده از یادگیری ماشین است. با استفاده از یادگیری ماشین، می توان اطلاعاتی همچون خصوصیات شیمیایی و فیزیکی آلایندهها، خصوصیات آب و شرایط محیطی را به برنامههای هوش مصنوعی منتقل کرد. سپس، با شناسایی آلایندهها، مقدار آنها و نیز شناسایی منابع آلاینده، هوش مصنوعی می تواند شرایط بهینه برای حذف و جذب این آلایندهها را پیشنهاد دهد. هوش مصنوعی دارای يتانسيل هاى بالا براى متحول كردن فرآيند تصفيه فاضلاب است. مدل های متعدد هوش مصنوعی (هم تک و هم ترکیبی) با موفقیت عملکرد جاذبهای مختلف را برای حذف رنگها، فلزات، ترکیبات آلی، داروها، آفت کشها و PCPs از آب پیش بینی کردهاند. صرف نظر از این موانع، ییشرفت تحقیقات فعلی نشان میدهد که ابزارهای هوش مصنوعی آینده درخشانی در برنامههای تصفیه آب دارند. در کل، هوش مصنوعی می تواند در یک مرحله کلیدی در کاهش آلودگی آب نقش داشته باشد و با بهینهسازی فرآیند حذف و جذب آلایندهها، می تواند به بهبود کیفیت آب و حفظ محیطزیست کمک کند.

#### پىنوشتھا

- 1- Artificial Intelligence
- 2- Recurrent Neural Network
- 3- Convoluted Neural Network
- 4- Decision Tree
- 5- Feed Forward Back Propagation Neural Network
- 6- Adaptive Network based Fuzzy Inference
- 7- Genetic Algorithm-Artificial Neural Network
- 8- Multilayer Perceptron-Artificial Neural Network
- 9- Particle Swarm Optimization-Artificial Neural Network
- 10- Artificial Neural Network-Genetic Algorithm
- Artificial Neural Network-Back Propagation
   Feed Forward Back Propagation-Artificial
- Neural Network

Volume 19, No. 1, Spring 2023 (IR-WRR)

تکنیکهای هوش مصنوعی ترکیبی، میتوان دقت پیشبینی را افزایش داد که منجر به کاهش انرژی و هزینه عملیاتی میشود. یک معیار یا چارچوب باید برای مقایسه تکنیکهای مختلف مستقل و ترکیبی مبتنی بر هوش مصنوعی درزمینه تصفیه آب و پیشنهاد بهترین تکنیکها برای کاربردها در فرآیندهای تصفیه واقعی ایجاد شود.

تحقیقات منابع آب ایران، سال نوزدهم، شماره ۱، بهار ۱۴۰۲

- 107- Ranitidine Hydrochloride (RH)
- 108- Mung Bean Husk
- 109- Cephalexin
- 110- Octenyl Succinic Anhydride (OSA) Starch
- 111- Phosphate
- 112- Nanoscale Zero-Valent Iron
- 113- Phenol
- 114- Scoria Stone
- 115- Aminophenol
- 116- Phenol and Resorcinol
- 117- Wood Charcoal
- 118- Rice Husk Ash
- 119- Carbaryl
- 120- Lemna Major Biomass
- 121- Chlorophenol (CP)
- 122- Coconut Shell Carbon
- 123- Radial Basis Function Network
- 124- Multilayer Perceptron Network
- 125- Nimesulide and Paracetamol
- 126- Heptachlor

- 59- Phenol Red
- 60- Sunset Yellow
- 61- Malachite Green
- 62- Basic Red 18
- 63- Basic Blue 41
- 64- Backpropagation Neural Network
- 65- Disulfine Blue
- 66- Rodamine B
- 67- Reduced-Graphene-Oxidesupported Bimetallic Fe/Ni
- 68- Box Behnken Design
- 69- Methylene Blue
- 70- Least Squares-Support Vector Machine
- 71- Brilliant Green
- 72- Eosin B
- 73- Acid Yellow 41
- 74- Chrysoidine G
- 75- Activated Carbon
- 76- Modeling Error
- 77- Arthospira
- 78- Bacillus Subtilis
- 79- Nephelium Lappaceum
- 80- Sum Of Squared Errors
- 81- Multiwalled Carbon Nanotubes (MWCNTs)
- 82- Batch
- 83- Continuous Mode
- 84- Radial Basis Function ANN
- 85- SOS Algorithm
- 86- Cerium Oxide Tetraethylenepentamine
- 87- Least Square Support Vector Machine
- 88- Mean Absolute Percentage Error
- 89- Average Absolute Relative Error
- 90- Standard Error of Prediction
- 91- Differential Evolution
- 92- Trichoderma Viride
- 93- Jackfruit
- 94- Mango
- 95- Chlorothalonil Pesticide
- 96- Benzene, Toluene, Ethyl Benzene and Xylene
- 97- Ron Nanoparticles
- 98- Bisphenol A
- 99- Carbamazepine
- 100- Ketoprofen
- 101- Tonalide
- 102- Cross-Linked Chitosan/Zeolite
- 103- Micro Pollutants
- 104- Paracetamol
- 105- Triamterene
- 106- Single-Walled Carbon Nanotubes

تحقيقات منابع أب ايران، سال نوزدهم، شماره ١، بهار ١۴٠٢

Volume 19, No. 1, Spring 2023 (IR-WRR)

- Afolabi I C, Popoola S I, & Bello O S (2020) Machine learning approach for prediction of paracetamol adsorption efficiency on chemically modified orange peel. Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy 243:118769
- Aghav R M, Kumar S, & Mukherjee S N (2011) Artificial neural network modeling in competitive adsorption of phenol and resorcinol from water environment using some carbonaceous adsorbents. Journal of Hazardous Materials 188(1–3):67–77
- Ahlawat S, Choudhary A, Nayyar A, Singh S, & Yoon B (2020) Improved handwritten digit recognition using convolutional neural networks (CNN). Sensors 20(12):3344
- Ahmad M F, & Haydar S (2016) Evaluation of a newly developed biosorbent using packed bed column for possible application in the treatment of industrial effluents for removal of cadmium ions. Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers 62:122–131
- Ahmad Z U, Yao L, Lian Q, Islam F, Zappi M E, & Gang D D (2020) The use of artificial neural network (ANN) for modeling adsorption of sunset yellow onto neodymium modified ordered mesoporous carbon. Chemosphere 256:127081
- Alalm M G, & Nasr M (2018) Artificial intelligence, regression model, and cost estimation for removal of chlorothalonil pesticide by activated carbon prepared from casuarina charcoal. Sustainable Environment Research 28(3):101–110
- Alharbi O M L (2018) Sorption, kinetic, thermodynamics and artificial neural network modelling of phenol and 3-amino-phenol in water on composite iron nano-adsorbent. Journal of Molecular Liquids 260:261–269
- Allahkarami E, Igder A, Fazlavi A, & Rezai B (2017) Prediction of Co (II) and Ni (II) ions removal from wastewater using artificial neural network and multiple regression models. Physicochemical Problems of Mineral Processing 53(2):1105–1118
- Angelov P P, Soares E A, Jiang R, Arnold N I, & Atkinson P M (2021) Explainable artificial intelligence: An analytical review. Wiley Interdisciplinary Reviews: Data Mining and Knowledge Discovery 11(5):1424
- Asfaram A, Ghaedi M, Azqhandi M H A, Goudarzi A, & Dastkhoon M (2016) Statistical experimental design, least squares-support vector machine (LS-SVM) and artificial neural network (ANN) methods

for modeling the facilitated adsorption of methylene blue dye. RSC Advances 6(46):40502–40516

- Ashan S K, Ziaeifar N, & Khalilnezhad R (2018) Artificial neural network modelling of Cr (VI) surface adsorption with NiO nanoparticles using the results obtained from optimization of response surface methodology. Neural Computing and Applications 29(10):969–979
- Ashok M, Madan R, Joha A, & Sivarajah U (2022) Ethical framework for artificial intelligence and digital technologies. International Journal of Information Management 62:102433
- Ashrafi M, Borzuie H, Bagherian G, Chamjangali M A, & Nikoofard H (2020) Artificial neural network and multiple linear regression for modeling sorption of Pb2+ ions from aqueous solutions onto modified walnut shell. Separation Science and Technology 55(2):222–233
- Ayyad S M, Saleh A I, & Labib L M (2019) Gene expression cancer classification using modified K-Nearest Neighbors technique. Biosystems 176:41– 51
- Azad F N, Ghaedi M, Asfaram A, Jamshidi A, Hassani G, Goudarzi A (2016) Optimization of the process parameters for the adsorption of ternary dyes by Ni doped FeO (OH)-NWs–AC using response surface methodology and an artificial neural network. RSC Advances 6(24):19768–19779
- Babaei A A, Khataee A, Ahmadpour E, Sheydaei M, Kakavandi B, & Alaee Z (2016) Optimization of cationic dye adsorption on activated spent tea: Equilibrium, kinetics, thermodynamic and artificial neural network modeling. Korean Journal of Chemical Engineering 33(4):1352–1361
- Bagheri A R, Ghaedi M, Hajati S, Ghaedi M, Goudarzi A, & Asfaram A (2015) Random forest model for the ultrasonic-assisted removal of chrysoidine G by copper sulfide nanoparticles loaded on activated carbon; Response surface methodology approach. RSC Advances 5(73):59335–59343
- Balasubramaniam, V (2021) Artificial intelligence algorithm with SVM classification using dermascopic images for melanoma diagnosis. Journal of Artificial Intelligence and Capsule Networks 3(1):34–42
- Banerjee I Ling, Y Chen M C, Hasan S A, Langlotz C P, Moradzadeh N (2019) Comparative effectiveness of convolutional neural network (CNN) and recurrent neural network (RNN) architectures for radiology text report classification. Artificial Intelligence in Medicine 97:79–88

- Beigzadeh R, & Rastegar S O (2020) Assessment of Cr (VI) Biosorption from aqueous solution by artificial intelligence. Chemical Methodologies 4(2):181–190
- Bhattacharya S, Das P, Bhowal A, & Majumder S K (2022) Metal-oxide coated Graphene oxide nanocomposite for the treatment of pharmaceutical compound in photocatalytic reactor: Batch, Kinetics and Mathematical Modeling using Response Surface Methodology and Artificial Neural Network. Environmental Science and Pollution Research 29(41):61938–61953
- Blagojev N, Kukić D, Vasić V, Šćiban M, Prodanović J, & Bera O (2019) A new approach for modelling and optimization of Cu (II) biosorption from aqueous solutions using sugar beet shreds in a fixed-bed column. Journal of Hazardous Materials 363:366– 375
- Bouhedda M, Lefnaoui S, Rebouh S, & Yahoum M M (2019) Predictive model based on Adaptive Neuro-Fuzzy Inference System for estimation of Cephalexin adsorption on the Octenyl Succinic Anhydride starch. Chemometrics and Intelligent Laboratory Systems 193:103843
- Çelekli A, Bozkurt H, & Geyik F (2016) Artificial neural network and genetic algorithms for modeling of removal of an azo dye on walnut husk. Desalination and Water Treatment 57(33):15580–15591
- Charbuty B, & Abdulazeez A (2021) Classification based on decision tree algorithm for machine learning. Journal of Applied Science and Technology Trends 2(01):20–28
- Chattoraj S, Mondal N K, Das B, Roy P, & Sadhukhan B (2014) Carbaryl removal from aqueous solution by Lemna major biomass using response surface methodology and artificial neural network. Journal of Environmental Chemical Engineering 2(4):1920– 1928
- Chittoo B S, & Sutherland C (2020) Column breakthrough studies for the removal and recovery of phosphate by lime-iron sludge: Modeling and optimization using artificial neural network and adaptive neuro-fuzzy inference system. Chinese Journal of Chemical Engineering 28(7):1847–1859
- Dalhat M A, Mu'azu N D, & Essa M H (2021) Generalized decay and artificial neural network models for fixed-Bed phenolic compounds adsorption onto activated date palm biochar. Journal of Environmental Chemical Engineering 9(1):104711
- Das J, Saha R, Nath H, Mondal A, & Nag S (2022) An eco-friendly removal of Cd (II) utilizing banana

pseudo-fibre and moringa bark as indigenous green adsorbent and modelling of adsorption by artificial neural network. Environmental Science and Pollution Research 29(57):86528–86549

- Debnath A, Majumder M, Pal M, Das N S, Chattopadhyay K K, & Saha B (2016) Enhanced adsorption of hexavalent chromium onto magnetic calcium ferrite nanoparticles: Kinetic, isotherm, and neural network modeling. Journal of Dispersion Science and Technology 37(12):1806–1818
- Debnath A, Deb K, Das N S, Chattopadhyay K K, & Saha B (2016) Simple chemical route synthesis of Fe2O3 nanoparticles and its application for adsorptive removal of Congo red from aqueous media: artificial neural network modeling. Journal of Dispersion Science and Technology 37(6):775–785
- Debrah C, Chan A P C, & Darko A (2022) Artificial intelligence in green building. Automation in Construction 137:104192
- Dil E A, Ghaedi M, Ghaedi A M, Asfaram, A, Goudarzi A, Hajati S (2016) Modeling of quaternary dyes adsorption onto ZnO–NR–AC artificial neural network: Analysis by derivative spectrophotometry. Journal of Industrial and Engineering Chemistry 34:186–197
- Dil E A, Ghaedi M, Ghaedi A, Asfaram A, Jamshidi M, & Purkait M K (2016) Application of artificial neural network and response surface methodology for the removal of crystal violet by zinc oxide nanorods loaded on activate carbon: kinetics and equilibrium study. Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers 59:210–220
- Dil E A, Ghaedi M, Asfaram A, Hajati S, Mehrabi F, & Goudarzi A (2017) Preparation of nanomaterials for the ultrasound-enhanced removal of Pb2+ ions and malachite green dye: Chemometric optimization and modeling. Ultrasonics Sonochemistry 34:677–691
- Dil E A, Ghaedi M, & Asfaram A (2017) The performance of nanorods material as adsorbent for removal of azo dyes and heavy metal ions: Application of ultrasound wave, optimization and modeling. Ultrasonics Sonochemistry 34:792–802
- Dolatabadi M, Mehrabpour M, Esfandyari M, Alidadi H, & Davoudi M (2018) Modeling of simultaneous adsorption of dye and metal ion by sawdust from aqueous solution using of ANN and ANFIS. Chemometrics and Intelligent Laboratory Systems 181:72–78
- Esfandian H, Parvini M, Khoshandam B, & Samadi-Maybodi A (2016) Artificial neural network (ANN) technique for modeling the mercury adsorption from

aqueous solution using Sargassum Bevanom algae. Desalination and Water Treatment 57(37):17206– 17219

- Fan M, Hu J, Cao R, Xiong K, & Wei X (2017) Modeling and prediction of copper removal from aqueous solutions by nZVI/rGO magnetic nanocomposites using ANN-GA and ANN-PSO. Scientific Reports 7(1):1–14
- Finlayson S G, Subbaswamy A, Singh K, Bowers J, Kupke A, Zittrain J (2021) The clinician and dataset shift in artificial intelligence. The New England Journal of Medicine 385(3):283
- Fiyadh S S, AlSaadi M A, AlOmar M K, Fayaed S S, Hama A R, Bee S, & El-Shafie A (2017) The modelling of lead removal from water by deep eutectic solvents functionalized CNTs: Artificial neural network (ANN) approach. Water Science and Technology 76(9):2413–2426
- Foroutan R, Peighambardoust S J, Mohammadi R, Omidvar M, Sorial G A, & Ramavandi B (2020) Influence of chitosan and magnetic iron nanoparticles on chromium adsorption behavior of natural clay: Adaptive neuro-fuzzy inference modeling. International Journal of Biological Macromolecules 151:355–365
- Franco D S P, Duarte F A, Salau N P G, & Dotto G L (2019) Adaptive neuro-fuzzy inference system (ANIFS) and artificial neural network (ANN) applied for indium (III) adsorption on carbonaceous materials. Chemical Engineering Communications 206(11):1452–1462
- Fulzele N N, Bhanvase B A, & Pandharipande S L (2022) Sonochemically prepared rGO/Ag3PO4/CeO2 nanocomposite photocatalyst for effective visible light photocatalytic degradation of methylene dye and its prediction with ANN modeling. Materials Chemistry and Physics 292:126809
- Georganos S, Grippa T, Niang Gadiaga A, Linard C, Lennert M, Vanhuysse S (2021) Geographical random forests: A spatial extension of the random forest algorithm to address spatial heterogeneity in remote sensing and population modelling. Geocarto International 36(2):121–136
- Ghaedi A M, Ghaedi M, Pouranfard A R, Ansari A, Avazzadeh Z, Vafaei A (2016) Adsorption of Triamterene on multi-walled and single-walled carbon nanotubes: Artificial neural network modeling and genetic algorithm optimization. Journal of Molecular Liquids 216:654–665

- Ghaedi M, Zeinali N, Ghaedi A M, Teimuori M, & Tashkhourian J (2014) Artificial neural networkgenetic algorithm based optimization for the adsorption of methylene blue and brilliant green from aqueous solution by graphite oxide nanoparticle. Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy 125:264–277
- Ghaedi M, Daneshfar A, Ahmadi A, & Momeni M S (2015) Artificial neural network-genetic algorithm based optimization for the adsorption of phenol red (PR) onto gold and titanium dioxide nanoparticles loaded on activated carbon. Journal of Industrial and Engineering Chemistry 21:587–598
- Ghaedi M, Shojaeipour E, Ghaedi A M, & Sahraei R (2015) Isotherm and kinetics study of malachite green adsorption onto copper nanowires loaded on activated carbon: Artificial neural network modeling and genetic algorithm optimization. Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy 142:135–149
- Gomez-Gonzalez R, Cerino-Córdova F J, Garcia-León A M, Soto-Regalado E, Davila-Guzman N E, & Salazar-Rabago J J (2016) Lead biosorption onto coffee grounds: Comparative analysis of several optimization techniques using equilibrium adsorption models and ANN. Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers 68:201–210
- Güven İ, & Şimşir F (2020) Demand forecasting with color parameter in retail apparel industry using artificial neural networks (ANN) and support vector machines (SVM) methods. Computers & Industrial Engineering 147:106678
- Haick H, & Tang N (2021) Artificial intelligence in medical sensors for clinical decisions. ACS Nano 15(3):3557–3567
- Hajati S, Ghaedi M, Mahmoudi Z, & Sahraei R (2015) SnO2 nanoparticle-loaded activated carbon for simultaneous removal of Acid Yellow 41 and Sunset Yellow; derivative spectrophotometric artificial neural network and optimization approach. Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy 150:1002–1012
- Hamidian A H, Esfandeh S, Zhang Y & Yang M (2019) Simulation and optimization of nanomaterials application for heavy metal removal from aqueous solutions. Inorganic and Nano-Metal Chemistry 49(7):217–230
- El Hanandeh A, Mahdi Z, & Imtiaz M S (2021) Modelling of the adsorption of Pb,Cu and Ni ions from single and multi-component aqueous solutions by date seed derived biochar: Comparison of six

machine learning approaches. Environmental Research 192:110338

- Hasan R, Palaniappan S, Raziff A R A, Mahmood S, & Sarker K U (2018) Student academic performance prediction by using decision tree algorithm. In 2018 4th international Conference on Computer and Information Sciences (ICCOINS) (pp 1–5) IEEE
- Heibati B, Rodriguez-Couto S, Ozgonenel O, Turan N G, Aluigi A, Zazouli M A (2016) A modeling study by artificial neural network on ethidium bromide adsorption optimization using natural pumice and iron-coated pumice. Desalination and Water Treatment 57(29):13472–13483
- Hernández-Hernández L E, Bonilla-Petriciolet A, Mendoza-Castillo D I, & Reynel-Ávila H E (2017) Antagonistic binary adsorption of heavy metals using stratified bone char columns. Journal of Molecular Liquids 241:334–346
- Hlihor R M, Diaconu M, Leon F, Curteanu S, Tavares T, & Gavrilescu M (2015) Experimental analysis and mathematical prediction of Cd (II) removal by biosorption using support vector machines and genetic algorithms. New Biotechnology 32(3):358– 368
- Huang S, Yang J, Fong S, & Zhao Q (2021) Artificial intelligence in the diagnosis of COVID-19: Challenges and perspectives. International Journal of Biological Sciences 17(6):1581
- Jamshidi M, Ghaedi M, Dashtian K, Ghaedi A M, Hajati S, Goudarzi A, & Alipanahpour E (2016) Highly efficient simultaneous ultrasonic assisted adsorption of brilliant green and eosin B onto ZnS nanoparticles loaded activated carbon: artificial neural network modeling and central composite design optimization. Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy 153:257–267
- Jiao M, Wang D, & Qiu J (2020) A GRU-RNN based momentum optimized algorithm for SOC estimation. Journal of Power Sources 459:228051
- Kakhki R M, Mohammadpoor M, Faridi R, & Bahadori M (2020) The development of an artificial neural network–genetic algorithm model (ANN-GA) for the adsorption and photocatalysis of methylene blue on a novel sulfur–nitrogen co-doped Fe 2 O 3 nanostructure surface. RSC Advances 10(10):5951– 5960
- Karri R R, & Sahu J N (2018) Process optimization and adsorption modeling using activated carbon derived from palm oil kernel shell for Zn (II) disposal from the aqueous environment using differential evolution

embedded neural network. Journal of Molecular Liquids 265:592-602

- Kattenborn T, Leitloff J, Schiefer F, & Hinz S (2021) Review on convolutional neural networks (CNN) in vegetation remote sensing. ISPRS Journal of Photogrammetry and Remote Sensing 173:24–49
- Kavitha B, Deepa R, & Sivakumar S (2022) Evolvulus alsinoides plant mediated synthesis of Ag2O nanoparticles for the removal of Cr (VI) ions from aqueous solution: Modeling of experimental data using artificial neural network. Materials Today Sustainability 18:100124
- khalili R, Parvinnia M, & Motaghi H (2020) Evaluation of Bashar River water quality using CCME water quality index. Journal of Environmental Science Studies 5(3):2807–2814 (In Persian)
- khalili R, Parvinnia M, & Motaghi H (2021) The effects of forecasted precipitation amount on probable maximum precipitation and probable maximum flood parameters. Journal of Environmental Science Studies 5(4):2982–2989 (In Persian)
- Khalili R, Parvinnia M, & Zali A (2020) Water quality assessment of Garmarood River using the national sanitation foundation water quality index (NSFWQI), river pollution index (RPI) and weighted arithmetic water quality index (WAWQI). Environment and Water Engineering 6(3):274–284 (In Persian)
- Khalili R, Zali A, & Motaghi H (2021) Evaluating the heavy metals in the water and sediments of Haraz River using pollution load index (PLI) and geo accumulation index (Igeo). Iranian Journal of Soil and Water Research 52(4):933-942 (In Persian)
- Khalili R, Ghaedi M, Parvinnia M, & Sabzehmeidani M M (2021) Simultaneous removal of binary mixture dyes using Mn-Fe layered double hydroxide coated chitosan fibers prepared by wet spinning. Surfaces and Interfaces 100976
- Khalili R, Montaseri H, Motaghi H, & Jalili M B (2021) Water quality assessment of the Talar River in Mazandaran Province based on a combination of water quality indicators and multivariate modeling. Water and Soil Management and Modelling 1(4):30– 47 (In Persian)
- Khalili R, Sabzehmeidani M M, Parvinnia M, & Ghaedi M (2022) Removal of hexavalent chromium ions and mixture dyes by electrospun PAN/graphene oxide nanofiber decorated with bimetallic nickel–iron LDH. Environmental Nanotechnology Monitoring & Management 18:100750



- Khandanlou R, Masoumi H R F, Ahmad M B, Shameli K, Basri M, & Kalantari K (2016) Enhancement of heavy metals sorption via nanocomposites of rice straw and Fe3O4 nanoparticles using artificial neural network (ANN). Ecological Engineering 91:249–256
- Kiran R R S, Madhu G M, Satyanarayana S V, Kalpana P, & Rangaiah G S (2017) Applications of Box– Behnken experimental design coupled with artificial neural networks for biosorption of low concentrations of cadmium using Spirulina (Arthrospira) spp. Resource-Efficient Technologies 3(1):113–123
- Kooh M R R, Dahri M K, Lim L B L, Lim L H, & Malik O A (2016) Batch adsorption studies of the removal of methyl violet 2B by soya bean waste: Isotherm, kinetics and artificial neural network modelling. Environmental Earth Sciences 75(9):1–14
- Lingamdinne L P, Amelirad O, Koduru J R, Karri R R, Chang Y-Y, Dehghani M H, & Mubarak N M (2023) Functionalized bentonite for removal of Pb (II) and As (V) from surface water: Predicting capability and mechanism using artificial neural network. Journal of Water Process Engineering 51:103386
- Liu C, Gardner S J, Wen N, Elshaikh M A, Siddiqui F, Movsas B, & Chetty I J (2019) Automatic segmentation of the prostate on CT images using deep neural networks (DNN). International Journal of Radiation Oncology Biology Physics 104(4):924– 932
- Liu H, Wang S, Gao H, Yang H, Wang F, Chen X (2022) A simple polyacrylamide gel route for the synthesis of MgAl2O4 nanoparticles with different metal sources as an efficient adsorbent: Neural network algorithm simulation, equilibrium kinetics and thermodynamic studies. Separation and Purification Technology 281:119855
- Liu Y, Wang L, Gu K, & Li M (2022) Artificial neural network (ANN)-Bayesian probability framework (BPF) based method of dynamic force reconstruction under multi-source uncertainties. Knowledge-Based Systems 237:107796
- Maghsoudi M, Ghaedi M, Zinali A, Ghaedi A M, & Habibi M H (2015) Artificial neural network (ANN) method for modeling of sunset yellow dye adsorption using zinc oxide nanorods loaded on activated carbon: Kinetic and isotherm study. Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy 134:1–9
- Mahmoodi N M, Hosseinabadi-Farahani Z, Bagherpour F, Khoshrou M R, Chamani H, & Forouzeshfar F (2016) Synthesis of CuO–NiO nanocomposite and

dye adsorption modeling using artificial neural network. Desalination and Water Treatment 57(37):17220–17229

- Mahmoodi N M, Hosseinabadi-Farahani Z, & Chamani H (2017) Dye adsorption from single and binary systems using NiO-MnO2 nanocomposite and artificial neural network modeling. Environmental Progress & Sustainable Energy 36(1):111–119
- Mahmoud A S, Mostafa M K, & Nasr M (2019) Regression model, artificial intelligence and cost estimation for phosphate adsorption using encapsulated nanoscale zero-valent iron. Separation Science and Technology 54(1):13–26
- Mahmoud A S, Ismail A, Mostafa M K, Mahmoud M S, Ali W, & Shawky A M (2020) Isotherm and kinetic studies for heptachlor removal from aqueous solution using Fe/Cu nanoparticles, artificial intelligence and regression analysis. Separation Science and Technology 55(4):684–696
- Mandal S, Mahapatra S S, & Patel R K (2015) Enhanced removal of Cr (VI) by cerium oxide polyaniline composite: optimization and modeling approach using response surface methodology and artificial neural networks. Journal of Environmental Chemical Engineering 3(2):870–885
- Mandal S, Mahapatra S S, Adhikari S, & Patel R K (2015) Modeling of arsenic (III) removal by evolutionary genetic programming and least square support vector machine models. Environmental Processes 2(1):145–172
- Manikandan S, Subbaiya R, Saravanan M, Ponraj M, Selvam M, & Pugazhendhi A (2022) A critical review of advanced nanotechnology and hybrid membrane based water recycling reuse and wastewater treatment processes. Chemosphere 289:132867
- Mardani R, Montaseri H, Fazeli M, Khalili R, & Esmaeili H (2022) Spatio-temporal variation of meteorological drought and its relation with temperature and vegetation condition indices using remote sensing and satellite imagery in Marvdasht city. Water and Soil Management and Modelling 3(3):82–89 (In Persian)
- Mendoza-Castillo D I, Reynel-Ávila H E, Sánchez-Ruiz F J, Trejo-Valencia R, Jaime-Leal J E, & Bonilla-Petriciolet A (2018) Insights and pitfalls of artificial neural network modeling of competitive multimetallic adsorption data. Journal of Molecular Liquids 251:15–27
- Modgil S, Singh R K, & Hannibal C (2021) Artificial intelligence for supply chain resilience: learning

from Covid-19 The International Journal of Logistics Management. The International Journal of Logistics Management 33(4):1246-1268

- Mohammadi H, khalili R, & Mohammadi S (2021) Forecasting future temperature and precipitation under the effects of climate change using the LARS-WG climate generator (Case Study: South Zagros Region of Iran). Nivar 45(114):137–153 (In Persian)
- Mohan S, Singh Y, Verma D K, & Hasan S H (2015) Synthesis of CuO nanoparticles through green route using Citrus limon juice and its application as nanosorbent for Cr (VI) remediation: Process optimization with RSM and ANN-GA based model. Process Safety and Environmental Protection 96:156–166
- Mondal S, Aikat K, & Halder G (2016) Optimization of ranitidine hydrochloride removal from simulated pharmaceutical waste by activated charcoal from mung bean husk using response surface methodology and artificial neural network. Desalination and Water Treatment 57(39):18366– 18378
- Moradi P, Hayati S, & Ghahrizadeh T (2020) Modeling and optimization of lead and cobalt biosorption from water with Rafsanjan pistachio shell using experiment based models of ANN and GP and the grey wolf optimizer. Chemometrics and Intelligent Laboratory Systems 202:104041
- Mossavi E, Sabzevari M H, Ghaedi M, & Azqhandi M H A (2022) Adsorption of the azo dyes from wastewater media by a renewable nanocomposite based on the graphene sheets and hydroxyapatite/ZnO nanoparticles. Journal of Molecular Liquids 350:118568
- Nag S, Mondal A, Roy D N, Bar N, & Das S K (2018) Sustainable bioremediation of Cd (II) from aqueous solution using natural waste materials: Kinetics, equilibrium, thermodynamics, toxicity studies and GA-ANN hybrid modelling. Environmental Technology & Innovation 11:83–104
- Nag S, Bar N, & Das S K (2019) Sustainable bioremadiation of Cd (II) in fixed bed column using green adsorbents: Application of Kinetic models and GA-ANN technique. Environmental Technology & Innovation 13:130–145
- Naghibi S A, Salehi E, Khajavian M, Vatanpour V, & Sillanpää M (2021) Multivariate data-based optimization of membrane adsorption process for wastewater treatment: Multi-layer perceptron adaptive neural network versus adaptive neural fuzzy inference system. Chemosphere 267:129268

- Nasr M, Mahmoud A E D, Fawzy M, & Radwan A (2017) Artificial intelligence modeling of cadmium (II) biosorption using rice straw. Applied Water Science 7(2):823–831
- Oguz E (2017) Fixed-bed column studies on the removal of Fe3+ and neural network modelling. Arabian Journal of Chemistry 10(3):313–320
- Okoye C C, Onukwuli O D, & Okey-Onyesolu C F (2018) Predictive capability evaluation of RSM and ANN models in adsorptive treatment of crystal violet dye simulated wastewater using activated carbon prepared from Raphia hookeri seeds. Journal of the Chinese Advanced Materials Society 6(4):478–496
- Oskui F N, Aghdasinia H, & Sorkhabi M G (2019) Modeling and optimization of chromium adsorption onto clay using response surface methodology, artificial neural network and equilibrium isotherm models. Environmental Progress & Sustainable Energy 38(6):13260
- Panjali Z, Asgharinezhad A A, Ebrahimzadeh H, Karami S, Loni M, Rezvani M (2015) Development of a selective sorbent based on a magnetic ion imprinted polymer for the preconcentration and FAAS determination of urinary cadmium. Analytical Methods 7(8):3618–3624
- Pauletto P S, Lütke S F, Dotto G L, & Salau N P G (2021) Forecasting the multicomponent adsorption of nimesulide and paracetamol through artificial neural network. Chemical Engineering Journal 412:127527
- Pauletto P S, Dotto G L, & Salau N P G (2020) Optimal artificial neural network design for simultaneous modeling of multicomponent adsorption. Journal of Molecular Liquids 320:114418
- Podder M S, & Majumder C B (2016) The use of artificial neural network for modelling of phycoremediation of toxic elements As (III) and As (V) from wastewater using Botryococcus braunii. Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy 155:130–145
- Podstawczyk D, Witek-Krowiak A, Dawiec A, & Bhatnagar A (2015) Biosorption of copper (II) ions by flax meal: Empirical modeling and process optimization by response surface methodology (RSM) and artificial neural network (ANN) simulation. Ecological Engineering 83:364–379
- Popoola L T (2019) Nano-magnetic walnut shell-rice husk for Cd (II) sorption: Design and optimization using artificial intelligence and design expert. Heliyon 5(8):02381
- Qi J, Hou Y, Hu J, Ruan W, Xiang Y, & Wei X (2020) Decontamination of methylene Blue from simulated

wastewater by the mesoporous rGO/Fe/Co nanohybrids: Artificial intelligence modeling and optimization. Materials Today Communications 24:100709

- Rahimpour F, Shojaeimehr T, & Sadeghi M (2017)
   Biosorption of Pb (II) using Gundelia tournefortii: Kinetics equilibrium, and thermodynamics.
   Separation Science and Technology 52(4):596–607
- Ramya K, Teekaraman Y, & Kumar K A R (2019) Fuzzy-based energy management system with decision tree algorithm for power security system. International Journal of Computational Intelligence Systems 12(2):1173–1178
- Ratnam M V, Vangalapati M, Rao K N, & Chandra K R (2022) Efficient removal of methyl orange using magnesium oxide nanoparticles loaded onto activated carbon. Bulletin of the Chemical Society of Ethiopia 36(3):531–544
- Ratnam M V, Murugesan M P, Komarabathina S, Samraj S, Abdulkadir M, & Kalifa M A (2022) Methylene blue adsorption BY UV-treated graphene oxide nanoparticles (UV/n-GO): Modeling and optimization using response surface methodology and artificial neural networks. International Journal of Chemical Engineering 2022
- Rodríguez-Romero J A, Mendoza-Castillo D I, Reynel-Ávila H E, de Haro-Del Rio, D A González-Rodríguez, L M Bonilla-Petriciolet A (2020)
  Preparation of a new adsorbent for the removal of arsenic and its simulation with artificial neural network-based adsorption models. Journal of Environmental Chemical Engineering 8(4):103928
- Ruan W, Hu J, Qi J, Hou Y, Cao R, & Wei X (2018) Removal of crystal violet by using reducedgraphene-oxide-supported bimetallic Fe/Ni nanoparticles (rGO/Fe/Ni): Application of artificial intelligence modeling for the optimization process. Materials 11(5):865
- Sadek A H, Fahmy O M, Nasr M, & Mostafa M K (2023) Predicting Cu (II) adsorption from aqueous solutions onto Nano Zero-Valent Aluminum (nZVAl) by machine learning and artificial intelligence techniques. Sustainability 15(3) 2081
- Schonlau M, & Zou R Y (2020) The random forest algorithm for statistical learning. The Stata Journal 20(1):3–29
- Schwendicke F, Singh T, Lee J-H, Gaudin R, Chaurasia A, Wiegand T (2021) Artificial intelligence in dental research: Checklist for authors reviewers readers. Journal of Dentistry 107:103610

- Shabani A, Nabiyouni G, & Ghanbari D (2022) Preparation and photocatalytic study of CoFe2O4/TiO2/Au nanocomposites and their applications in organic pollutant degradation and modeling by an artificial neural network (ANN). Journal of Materials Science: Materials in Electronics 33(13):9885–9904
- Shahryari Z, Sharifi A, & Mohebbi A (2013) Artificial neural network (ANN) approach for modeling and formulation of phenol adsorption onto activated carbon. Journal of Engineering Thermophysics 22(4):322–336
- Shandi S G, Ardejani F D, & Sharifi F (2019) Assessment of Cu (II) removal from an aqueous solution by raw Gundelia tournefortii as a new lowcost biosorbent: Experiments and modelling. Chinese Journal of Chemical Engineering 27(8):1945–1955
- Shanmugaprakash M, Venkatachalam S, Rajendran K, & Pugazhendhi A (2018) Biosorptive removal of Zn (II) ions by Pongamia oil cake (Pongamia pinnata) in batch and fixed-bed column studies using response surface methodology and artificial neural network. Journal of Environmental Management 227:216–228
- Sharafi K, Pirsaheb M, Gupta V K, Agarwal S, Moradi M, Vasseghian Y, & Dragoi E-N (2019) Phenol adsorption on scoria stone as adsorbent-Application of response surface method and artificial neural networks. Journal of Molecular Liquids 274:699– 714
- Sharma K K, & Seal A (2021) Spectral embedded generalized mean based k-nearest neighbors clustering with S-distance. Expert Systems with Applications 169:114326
- Sherstinsky A (2020) Fundamentals of recurrent neural network (RNN) and long short-term memory (LSTM) network. Physica D: Nonlinear Phenomena 404:132306
- Sibiya N P, Amo-Duodu G, Tetteh E K, & Rathilal S (2022) Model prediction of coagulation by magnetised rice starch for wastewater treatment using response surface methodology (RSM) with artificial neural network (ANN). Scientific African 17:01282
- Singh K P, Gupta S, Ojha P, & Rai P (2013) Predicting adsorptive removal of chlorophenol from aqueous solution using artificial intelligence based modeling approaches. Environmental Science and Pollution Research 20(4):2271–2287
- Singha B, Bar N, & Das S K (2015) The use of artificial neural network (ANN) for modeling of Pb (II)

adsorption in batch process. Journal of Molecular Liquids 211:228–232

- Solgi M, Najib T, Ahmadnejad S, & Nasernejad B (2017) Synthesis and characterization of novel activated carbon from Medlar seed for chromium removal: Experimental analysis and modeling with artificial neural network and support vector regression. Resource-Efficient Technologies 3(3):236–248
- Sun Y, Yu Y, Zhou S, Shah K J, Sun W, Zhai J, & Zheng H (2022) Functionalized chitosan-magnetic flocculants for heavy metal and dye removal modeled by an artificial neural network. Separation and Purification Technology 282:120002
- Tanhaei B, Ayati A, Lahtinen M, Mahmoodzadeh Vaziri B, & Sillanpää M (2016) A magnetic mesoporous chitosan based core-shells biopolymer for anionic dye adsorption: Kinetic and isothermal study and application of ANN. Journal of Applied Polymer Science 133(22)
- Tayab U B, Zia A, Yang F, Lu J, & Kashif M (2020) Short-term load forecasting for microgrid energy management system using hybrid HHO-FNN model with best-basis stationary wavelet packet transform. Energy 203:117857
- Triguero I, García-Gil D, Maillo J, Luengo J, García S, & Herrera F (2019) Transforming big data into smart data: An insight on the use of the k-nearest neighbors algorithm to obtain quality data. Wiley Interdisciplinary Reviews: Data Mining and Knowledge Discovery 9(2):1289
- Tümer A E & Edebali S (2019) Modeling of trivalent chromium sorption onto commercial resins by artificial neural network. Applied Artificial Intelligence 33(4):349–360
- Turan N G, Mesci B, & Ozgonenel O (2011) The use of artificial neural networks (ANN) for modeling of adsorption of Cu (II) from industrial leachate by pumice. Chemical Engineering Journal 171(3):1091–1097
- Uddin M K, Rao R A K & Mouli K V V C (2018) The artificial neural network and Box-Behnken design for Cu2+ removal by the pottery sludge from water samples: Equilibrium kinetic and thermodynamic studies. Journal of Molecular Liquids 266:617–627
- Ullah S, Assiri M A, Al-Sehemi A G, Bustam M A, Sagir M, Abdulkareem F A (2020) Characteristically insights artificial neural network (ANN) equilibrium and kinetic studies of Pb (II) Ion adsorption on rice husks treated with Nitric Acid. International Journal of Environmental Research 14(1):43–60

- Ullah S, Assiri M A, Bustam M A, Al-Sehemi A G, Abdul Kareem F A & Irfan A (2020) Equilibrium kinetics and artificial intelligence characteristic analysis for Zn (II) ion adsorption on rice husks digested with nitric acid. Paddy and Water Environment 18(2):455–468
- Urbina F, Lentzos F, Invernizzi C, & Ekins S (2022) Dual use of artificial-intelligence-powered drug discovery. Nature Machine Intelligence 4(3):189– 191
- Vakili M, Mojiri A, Kindaichi T, Cagnetta G, Yuan J, Wang B, & Giwa A S (2019) Cross-linked chitosan/zeolite as a fixed-bed column for organic micropollutants removal from aqueous solution, optimization with RSM and artificial neural network. Journal of Environmental Management 250:109434
- Varshney S, Jain P, Arora J K, & Srivastava S (2016) Process development for the removal of toxic metals by functionalized wood pulp: kinetic, thermodynamic, and computational modeling approach. Clean Technologies and Environmental Policy 18(8):2613–2623
- Vinayagam R, Dave N, Varadavenkatesan T, Rajamohan N, Sillanpää M, Nadda A K (2022) Artificial neural network and statistical modelling of biosorptive removal of hexavalent chromium using macroalgal spent biomass. Chemosphere 296:133965
- Wang F, Xuan Z, Zhen Z, Li K, Wang T, & Shi M (2020) A day-ahead PV power forecasting method based on LSTM-RNN model and time correlation modification under partial daily pattern prediction framework. Energy Conversion and Management 212:112766
- Wong Y J, Arumugasamy S K, Chung C H, Selvarajoo A & Sethu V (2020) Comparative study of artificial neural network (ANN) adaptive neuro-fuzzy inference system (ANFIS) and multiple linear regression (MLR) for modeling of Cu (II) adsorption from aqueous solution using biochar derived from rambutan (Nephelium lappaceum) pee. Environmental Monitoring and Assessment 192(7):1–20
- Xu B, Chen S, Zhang H, & Wu T (2017) Incremental k-NN SVM method in intrusion detection. In 2017 8th IEEE International Conference on Software Engineering and Service Science (ICSESS) 712–717
- Yildiz S (2017) Artificial neural network (ANN) approach for modeling Zn (II) adsorption in batch process. Korean Journal of Chemical Engineering 34(9):2423–2434

- Zafar M, Van Vinh N, Behera S K, & Park H-S (2017) Ethanol mediated As (III) adsorption onto Zn-loaded pinecone biochar: Experimental investigation, modeling, and optimization using hybrid artificial neural network-genetic algorithm approach. Journal of Environmental Sciences 54:114–125
- Zeba G, Dabić M, Čičak M, Daim T, & Yalcin H (2021) Technology mining: Artificial intelligence in manufacturing. Technological Forecasting and Social Change 171:120971
- Zhang T, Zhang D, Yan H, Qiu J, & Gao J (2021) A new method of data missing estimation with FNN-based tensor heterogeneous ensemble learning for internet of vehicle. Neurocomputing 420:98–110
- Zhang Yanyang, & Pan B (2014) Modeling batch and column phosphate removal by hydrated ferric oxidebased nanocomposite using response surface methodology and artificial neural network. Chemical Engineering Journal 249:111–120

- Zhang Yonggang, Xie Y, Zhang Y, Qiu J, & Wu S (2021) The adoption of deep neural network (DNN) to the prediction of soil liquefaction based on shear wave velocity. Bulletin of Engineering Geology and the Environment 80(6):5053–5060
- Zhao C Y, Si J H, Feng Q, Yu T F, Deo R C, & Luo H (2018) Effects of ecological water transport on photosynthesis and chlorophyll fluorescence of Populus euphratica. Water Science and Technology: Water Supply 18(5):1747–1756
- Zhao Z, Lou Y, Chen Y, Lin H, Li R, & Yu G (2019) Prediction of interfacial interactions related with membrane fouling in a membrane bioreactor based on radial basis function artificial neural network (ANN). Bioresource Technology 282:262–268