

Research Paper

مقاله پژوهشی

## Food Risk Assessment of Heavy Metals (Cadmium, Lead) in the Treatment Plant Effluent Due to the Consumption of Distributed Crops in Gorgan

## ارزیابی ریسک غذایی فلزات سنگین (کادمیوم، سرب) برخوردار از پساب تصفیه‌خانه ناشی از مصرف محصولات زراعی توزیع شده در شهرگران

Mohammad Reza Shamsaeifar<sup>1\*</sup>, Alireza Pardakhti<sup>2</sup>  
and Mehdi Shamsabadizadeh<sup>3</sup>

محمد رضا شمسایی فرا<sup>۱\*</sup>، علیرضا پرداختی<sup>۲</sup> و مهدی  
شمس‌آبادی‌زاده<sup>۳</sup>

1- Ph.D. Candidate in Environmental Engineering, Head  
of Technical and Executive Department of Water and  
Sewerage Company, District 5, Tehran, Iran.

۱- دانشجوی دکتری مهندسی محیط زیست، پردیس بین‌المللی کیش، رئیس  
بخش فنی و اجرایی شرکت آب و فاضلاب منطقه ۵ شهر تهران، ایران.

2- Assistant Professor, School of Environment, College of  
Engineering, University of Tehran, Iran.

۲- استادیار، دانشکده محیط زیست دانشکده مهندسی، دانشگاه تهران، ایران.

3- Ph.D. Candidate in Environmental Engineering,  
Technical and Executive Advisor to the CEO of Water  
and Sewerage Company, Region 4, Tehran, Iran

۳- دانشجوی دکتری مهندسی محیط زیست، پردیس بین‌المللی کیش، مشاور  
فنی و اجرایی مدیرعامل شرکت آب و فاضلاب منطقه ۴ شهر تهران، ایران.

\*Corresponding Author, Email:  
[mohamadrezashamsaeifar@gmail.com](mailto:mohamadrezashamsaeifar@gmail.com)

\*نویسنده مسئول، ایمیل:  
[mohamadrezashamsaeifar@gmail.com](mailto:mohamadrezashamsaeifar@gmail.com)

Received: 22/02/2021

تاریخ دریافت: ۱۳۹۹/۱۲/۰۴

Revised: 29/07/2021

تاریخ اصلاح: ۱۴۰۰/۰۵/۰۷

Accepted: 21/08/2021

تاریخ پذیرش: ۱۴۰۰/۰۵/۳۰

© IWWA

© انجمن آب و فاضلاب ایران

### Abstract

### چکیده

Pollution of environment with heavy metals and its transfer to products is a global problem. The aim was to measure heavy metals in the effluent of Gorgan wastewater treatment plant which with 32 effluent samples of Gorgan wastewater treatment plant were sampled during 6 months in 2016 and concentration of lead, cadmium by polarograph and atomic absorption was assessed. Risk of carcinogenicity and non-carcinogenicity was calculated in three cases: minimum, moderate and maximum. Average concentration of lead in the effluent was 0.003943547 mg/L, which is value for cadmium measured 0.000143571 mg/L. The concentrations of heavy metals in wastewater effluent and dried sludge, except in returned sludge, were below the standards. Due to long-term use of effluents, necessity of treatment of other parameters, and effect of bioaccumulation of metals in sludge, caution should be taken for their agricultural application. Because of importance of this type of contaminants in soil and food products, continuous monitoring by water companies is highly necessary. In mean state, for every one hundred million people, 7.21 people, in max mode, for every ten million people, 1.13 people and in the case of min, for every one hundred million people, 2.82 people are at risk of cancer.

آلودگی محیط‌زیست با فلزات سنگین و انتقال آن به محصولات به‌عنوان یک مشکل جهانی و در حال گسترش مطرح است. این مطالعه باهدف سنجش فلزات سنگین در پساب تصفیه‌خانه فاضلاب شهرگران با تعداد ۳۲ نمونه پساب خروجی تصفیه‌خانه فاضلاب گرگان طی ۶ ماه در سال ۹۵ نمونه‌برداری و غلظت فلزات سرب، کادمیوم، توسط دستگاه پلاروگراف و جذب اتمی سنجش شد. یافته‌ها نشان داد که میانگین غلظت سرب در پساب ۰/۰۰۳۹۴۳۵۴۷ mg/L بوده که این مقدار برای کادمیم ۰/۰۰۰۱۴۳۵۷۱ mg/L در لیتر اندازه‌گیری شده است. غلظت فلزات سنگین در پساب خروجی تصفیه‌خانه فاضلاب در زیر حد استاندارد بود. با توجه به مصرف طولانی، لزوم تثبیت سایر پارامترها و اثر تجمع‌پذیری فلزات در پساب، باید در کاربرد آن‌ها برای مصارف کشاورزی دقت و احتیاط لازم به‌عمل آید. به‌همین دلیل و به لحاظ اهمیت حضور این نوع از آلاینده‌ها در خاک و محصولات غذایی، پایش مستمر آن‌ها توسط شرکت‌های آب و فاضلاب ضروری است. درنهایت مشخص شد که در حالت mean به‌ازای هر یکصد میلیون نفر تعداد ۷/۲۱ نفر، در حالت max به‌ازای هر ده میلیون نفر تعداد ۱/۱۳ نفر و در حالت min به‌ازای هر یکصد میلیون نفر تعداد ۲/۸۲ نفر در معرض ریسک سرطانی قرار دارند.

**Keywords:** Water, Wastewater, Lead, Cadmium, Carcinogenic risk, Wastewater treatment effluent, Agricultural products

**واژه‌های کلیدی:** پساب، فلزات سنگین، گرگان، سرب، کادمیوم، ریسک سرطان‌زایی، پساب تصفیه‌خانه فاضلاب، محصولات کشاورزی

$g/cm^3$  اشاره دارد. این مواد و ترکیبات آن‌ها به‌طور طبیعی در سراسر محیط خاک و در همه جا یافت می‌شوند. حضور و پایداری فلزات سنگین در محیط و خاصیت تجمع آن‌ها و همچنین موجودات به‌ویژه انسان و عدم تجزیه آن‌ها مانند سایر ترکیبات آلی، مشکلات قابل‌ملاحظه محیط‌زیستی و بهداشتی را ایجاد می‌نماید. این درحالی است که سمیت و خطر تجمع بیولوژیکی این آلاینده‌ها در زنجیره غذایی، اهمیت بهداشتی آن‌ها را در جوامع امروزی بیش‌تر کرده است. در حال حاضر آلودگی به این آلاینده‌ها رو به افزایش بوده و در نتیجه تجمع این فلزات در گیاهان و حیوانات علاوه بر آسیب‌های جدی به موجودات، مصرف‌فرآورده‌های آن‌ها برای سلامت مصرف‌کنندگان نهایی یعنی انسان را بسیار مخاطره آمیز کرده است. یکی از راه‌های اصلی مواجهه انسان با فلزات سنگین، مسیر خاک به‌عنوان بستر رشد سبزیجات و مواد غذایی است. در نتیجه، حضور فلزات سنگین در پساب تصفیه‌خانه‌ها همواره به‌عنوان یک منبع قابل توجه از آلاینده‌های آب و خاک مطرح است.

سازمان مواد سمی و ثبت بیماری‌های ایالات متحده آمریکا به‌دلیل آن‌که افراد در نتیجه تماس با خاک و آب آلوده آسیب بهداشتی می‌بینند، فهرستی از سایت‌های صنعتی فرآوری تهیه کرده و گزارش نموده است غلظت سرب در خون کودکانی که در مناطق آلوده زندگی می‌کنند بالاتر از کودکانی است که خارج از این مناطق زندگی می‌کنند. بنابراین آب‌های آشامیدنی آلوده یکی از منابع مورد انتظار خطر سلامتی انسان است. افزایش غلظت فلزات سنگین و ترکیبات آن‌ها از حداکثر غلظت مجاز در آب‌های آشامیدنی اثرات مضر بر سلامتی انسان داشته و اثرات سمی، جهش‌زایی یا سرطان‌زایی آن با ویژگی‌های عنصر، مرتبط است. اثرات مورد انتظار این مواد ممکن است به‌صورت ارزیابی خطرات بیان شود (Mueller and Gasteyer, 2021).

سواری و همکاران (۱۳۸۶) به بررسی پتانسیل نشت فلزات سنگین و خوردگی در شبکه توزیع آب آشامیدنی اهواز پرداختند. آن‌ها میانگین غلظت فلزات سرب، کادمیم، روی، مس، آهن و منگنز را به‌ترتیب ۸/۴۸، ۰/۹۷، ۳۱۸۰، ۱۶۸، ۲۵۷، ۳۰/۶ میکروگرم بر لیتر در آب به‌دست آوردند. همچنین تحقیق میران‌زاده و همکاران (۱۳۹۰) بر روی غلظت فلزات سنگین در آب شبکه توزیع کاشان نشان داد که غلظت فلزات سنگین در آب شبکه توزیع کاشان بالاتر از حد استاندارد ملی و بین‌المللی نبوده و خطری برای مصرف‌کنندگان دربر نخواهد داشت. این درحالی است که پژوهش کریم‌پور و شریعت (۱۳۷۹) نشان داد که میانگین غلظت سرب، کادمیم و کروم بیشتر از حد استاندارد در

در طول سی‌سال گذشته، هدف از تصفیه فاضلاب بهبود کیفیت پساب تصفیه شده، باتوجه به تحولات نظارتی و افزایش حساسیت به مسائل محیط‌زیستی و حفاظت از منابع آب بوده است. آبیاری با فاضلاب تصفیه‌شده یکی از جایگزین‌های عمده برای حفظ منابع آب موجود و بهبود منابع آب شهری در بسیاری از شهرها در حال انجام است. در استفاده مجدد از پساب، اگر به کیفیت میکروبی پساب و جنبه‌های بهداشتی آن توجهی نشود، خطر جدی برای بهداشت و سلامتی انسان و محیط‌زیست به‌همراه خواهد داشت. این موضوع زمانی با اهمیت‌تر خواهد بود که از پساب برای آبیاری فضای سبز عمومی و پارک‌ها و محصولات خوراکی از جمله صیفی‌جات و سبزیجات استفاده شود.

در استفاده از پساب برای آبیاری محصولات کشاورزی، توجه به کیفیت آن ضروری است. در صورت استفاده غیراصولی، مواد سمی و میکروارگانیسم‌های بیماری‌زا در پساب‌های خانگی می‌تواند سلامت گیاه را به‌خطر بیندازد (Muchuweti et al., 2006). برخی از پساب‌ها که برای آبیاری استفاده می‌شوند حاوی یون‌هایی چون بر، کلر، سدیم و عناصر (آلومینیوم، بریلیوم، تیتانیوم، تنگستن و وانادیوم) در غلظتی بیش از حد نیاز گیاه هستند. این حالت باعث کاهش رشد، تغییر شکل گیاه و یا کاهش و از بین رفتن محصول می‌شود (چوپان و امامی، ۱۳۹۹). به‌علاوه، فاضلاب‌ها دارای مقدار زیادی از عناصر مغذی شامل فسفر و نیتروژن، مواد آلی و سایر مواد ضروری گیاه هستند (بینا و همکاران، ۱۳۸۳; Nasrazadani and Hooda, 2014). با این‌حال ممکن است فاضلاب حاوی مقادیر قابل‌توجهی از فلزات سنگین و دیگر مواد آلی سمی صنعتی باشد که می‌تواند تهدید جدی محیط‌زیستی برای کیفیت شیمیایی خاک و محصولات کشاورزی و همچنین بهداشتی باشد، به‌طوری‌که تجمع بیش از حد فلزات سنگین در خاک سبب کاهش کیفیت مواد غذایی، سلامت و بهداشت شود (Asgharnia et al., 2014; Villar and Garcia, 2002).

پساب فاضلاب شهری شامل فلزات سنگین، مواد مغذی اصلی و ریزمغذی‌ها و آلاینده‌های آلی بوده و انواع میکروارگانیسم‌ها و تخم انگل‌ها، که در برابر مقادیر مرسوم گندزدا مقاومت می‌کنند، در آن وجود دارند. به‌طور کلی، فلزات سنگین، مانند کادمیم (Cd)، کروم (Cr)، جیوه (Hg)، سرب (Pb)، مس (Cu)، روی (Zn) و نیکل (Ni) به فلزات با چگالی بیش‌تر از ۵

آب آشامیدنی شهر همدان بوده است.

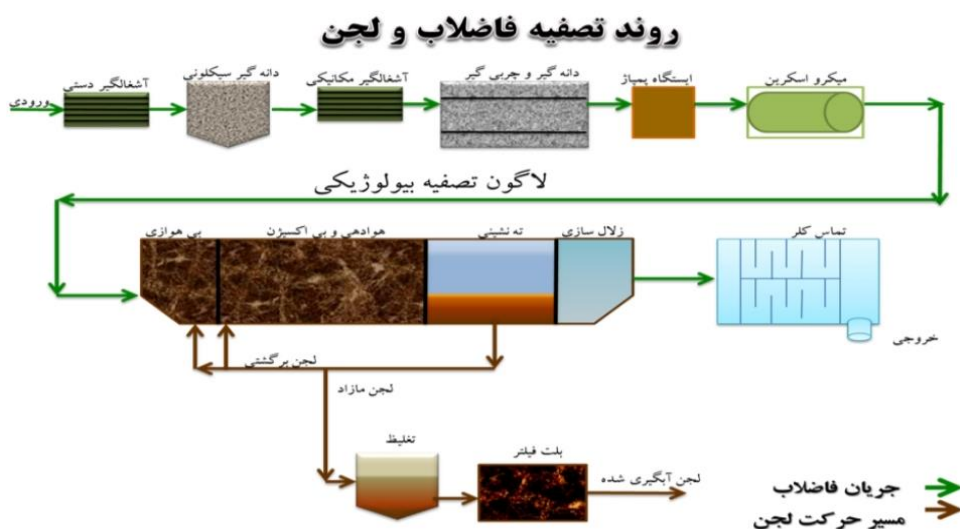
در همین راستا، سلیمی و همکاران (۱۳۹۸) پارامترهای مختلف مثل غلظت اولیه فنول، pH، دما و مقدار جاذب بر روی مقدار جذب را بررسی کردند. بررسی‌ها نشان داد که جاذب‌های کم‌هزینه‌ای مثل جاذب‌های به‌دست آمده از مواد معدنی، پسماند کشاورزی و مواد زائد صنعتی پتانسیل بالا و انعطاف‌پذیری بیشتری را نسبت به بسیاری از روش‌های دیگر برای حذف ترکیبات فنولی دارد و جاذب‌هایی که فعالیت سطحی بیشتر، سطح و تخلخل بالایی دارند کارایی بیشتری دارند. نوی و فهادی (۱۳۹۷) در پژوهشی دیگر دریافتند که فرآیند ازن‌زنی به دلیل قدرت اکسیدکنندگی بالای مولکول ازن، یک تکنولوژی امیدوارکننده در حذف آلاینده‌هایی است که با روش‌های معمولی نمی‌توان آن‌ها را از آب حذف کرد. در این مقاله پژوهش‌های انجام شده مربوط به فرآیندهای مبتنی بر ازن برای حذف آلاینده‌های دارویی از آب و فاضلاب‌های شهری گردآوری شد. علاوه بر این، نقش پارامترهای موثر بر میزان حذف آلاینده‌های دارویی نظیر زمان تماس ازن با آلاینده، pH محلول، دوز ازن، غلظت آلاینده و نوع دارو مورد بررسی قرار گرفت. یافته‌های قاسمی و همکاران (۱۳۹۸) نشان داد که براساس نتایج بررسی صفات فیزیولوژیکی گیاه شامل میزان کلروفیل a، کلروفیل b، کلروفیل کل، قند و پرولین از نظر آماری بین تیمارهای مختلف اختلاف معنی‌دار وجود دارد. بیشترین میزان کلروفیل a، کلروفیل b، کلروفیل کل مربوط به فاضلاب تصفیه شده و بیشترین میزان قند و پرولین مربوط به فاضلاب تصفیه‌نشده بود.

همچنین درک جامع از منابع این نوع آلودگی‌ها و روند تغییرات و حذف آن‌ها در تصفیه‌خانه‌های فاضلاب برای به حداقل رساندن اثر آن‌ها بر محیط‌زیست آبی و خاکی و استفاده

مجدد ضروری است. با این حال، ارزیابی و شناسایی منابع فلزات سنگین در فاضلاب شهری به دلیل تغییرات زمانی کیفیت فاضلاب، پراکندگی جمعیت و مکان منابع ورود آلاینده‌ها، کار پیچیده‌ای است و نیاز به پایش مستمر دارد. به طوری که فقدان نظارت کافی بر کیفیت پساب و لجن‌های دفعی از تصفیه‌خانه‌های کشور موجب شده که در بیش‌تر موارد این مواد به صورت تجمع‌یافته به محیط راه پیدا نموده و خسارات زیادی را بر منابع طبیعی وارد نمایند و آلودگی آب، خاک و محصولات کشاورزی و شیوع بیماری مزمن را به وجود آورند. لذا این تحقیق با هدف ارزیابی ریسک غلظت فلزات سنگین مهم در پساب دفعی تصفیه‌خانه فاضلاب و تأثیر آن بر میزان وجود آلاینده‌های ناشی از غلظت فلزات موردنظر در سبزیجات شهر گرگان انجام شده است.

## ۲- مواد و روش‌ها

روش تحقیق پژوهش حاضر از نظر هدف، کاربردی و از منظر ماهیت مطالعه توصیفی-تحلیلی است. ابزار مورد استفاده در این پژوهش، مشاهده‌ای است. مورد مطالعه این پژوهش، فاضلاب تصفیه‌خانه شهری گرگان است که در آن غلظت فلزات سنگین سرب و کادمیم در پساب فاضلاب تصفیه‌خانه به مدت ۶ ماه و با سه تکرار در ماه، در سال ۱۳۹۵ سنجش شد. سیستم تصفیه فاضلاب شهر گرگان از نوع لجن فعال هوادهی گسترده است که شامل چهار مرحله تصفیه مقدماتی آشغال‌گیری، دانه‌گیری، تصفیه بیولوژیکی، ته‌نشینی و ضدعفونی است. در شکل ۱، شماتیک روند تصفیه فاضلاب شهر گرگان نشان داده شده است.



شکل ۱- روند تصفیه فاضلاب شهر گرگان (منبع: مطالعات محقق)

۲-۱- نمونه‌گیری

به ترتیب برابر ۰/۰۸۷۶۳۴۳۷۵ و ۰/۰۱۱۴۸۵۷۱۴ میلی‌گرم بر لیتر است. میزان حداکثر غلظت فلزات سنگین سرب و کادمیوم در پساب هم به ترتیب برابر ۰/۱۳۸۳ و ۰/۰۲۶۹ میلی‌گرم بر لیتر است. میزان حداقل غلظت فلزات سنگین سرب و کادمیوم در پساب نیز برابر ۰/۰۲۹۴ و ۰/۰۰۲۳ میلی‌گرم بر لیتر است.

در این مطالعه میزان غلظت کادمیوم و سرب در تمام نمونه‌های گرفته شده اندازه‌گیری شد. جدول ۱ مقادیر غلظت دو نمونه اندازه‌گیری شده در پساب را نشان می‌دهد. براساس نتایج جدول ۱، میزان میانگین غلظت فلزات سنگین سرب و کادمیوم در پساب

جدول ۱- مقادیر غلظت در نمونه‌های اندازه‌گیری شده در پساب

ردیف	سرب (mg/L)	کادمیوم (mg/L)	ردیف	سرب (mg/L)	کادمیوم (mg/L)
۱	۰/۰۴۱۲	۰/۰۰۰۸۲	۹	۰/۰۹۷۰۵	۰/۰۰۴۸
۲	۰/۰۶۵۲	N.D.*	۱۰	۰/۰۲۹۴	۰/۰۰۴
۳	۰/۰۷۵۳	N.D.	۱۱	۰/۱۰۸۹	۰/۰۰۹۶
۴	۰/۰۹۳۴	۰/۰۱۱۱	۱۲	۰/۰۴۱۵	۰/۰۱۱۲
۵	۰/۰۷۰۳	۰/۰۰۳۷	۱۳	۰/۱۲۷۱	۰/۰۲۶۹
۶	۰/۰۷۱۵	۰/۰۰۲۳	۱۴	۰/۱۱۷۲	۰/۰۱۹۵
۷	۰/۱۳۶۷	۰/۰۲۰۳	۱۵	۰/۰۶۱۴	۰/۰۰۹۲
۸	۰/۱۳۸۳	۰/۰۲۱۸	۱۶	۰/۱۲۷۷	۰/۰۰۸۲

\* N.D = غیر قابل تشخیص

سبزیجات از راه بلع وارد بدن می‌شود ضریب Absorbed در همان غلظت مجدداً در سه حالت میانگین، حداکثر و حداقل اعداد ضرب شود (جدول ۲).

باتوجه به این‌که از پساب این تصفیه‌خانه برای آبیاری سبزیجات استفاده می‌شود، ابتدا باید ضریب جذب خاک در گیاهان خشک را در فلزات سرب و کادمیوم در سه حالت میانگین، حداکثر و حداقل اعداد ضرب نموده و سپس باتوجه به این‌که

جدول ۲- ضرایب جذب پساب به گیاه خشک و دستگاه گوارش برای سرب و کادمیوم

کادمیوم	سرب	ضریب (لاتین)	ضریب (فارسی)
۰/۰۵	۰/۰۴۵	Soil to dry plant uptake factor	ضریب جذب پساب به گیاه خشک
۰/۰۲۵	۰/۵	Absorbed in gastrointestinal tract	ضریب جذب از طریق بلع (دستگاه گوارش)

و کادمیوم در پساب نیز به ترتیب برابر ۰/۰۰۱۳۲۳ و ۰/۰۰۰۰۲۸۷۵ میلی‌گرم بر لیتر است.

باتوجه به این‌که ضریب جذب سرب در بزرگسالان بین ۰-۱۰٪ است، لذا با اعمال ضریب ۱۵٪ مجدداً مقادیر غلظت سرب در سه حالت میانگین، حداکثر و حداقل محاسبه می‌شود.

جدول ۳ پس از اعمال ضریب ۱۵٪، میزان جذب آلاینده سرب از گیاه خشک در دستگاه گوارش را نشان می‌دهد. با استفاده از فرمول (۲)، که ضریب درصد جذب سرب در بزرگسالان را محاسبه می‌کند، میزان میانگین غلظت فلزات سنگین سرب و کادمیوم در پساب به ترتیب برابر ۰/۰۰۰۵۹۱۵۳۲ و ۰/۰۰۰۱۴۳۵۷۱ میلی‌گرم بر لیتر است.

$$C_{mean} = C_{Pb\ average} \times 0.45 \times 1 \times 0.15 = 0.000591532 \text{ (mg/L)} \quad (2)$$

هم‌چنین میزان حداکثر غلظت فلزات سنگین سرب و

نتایج جدول ۲ نشان داد که با استفاده از فرمول (۱)، میزان میانگین غلظت فلزات سنگین سرب و کادمیوم در پساب به ترتیب معادل ۰/۰۰۰۳۹۴۳۵۴۷ و ۰/۰۰۰۱۴۳۵۷۱ میلی‌گرم بر لیتر است.

$$C_{mean} = C_{Pb\ average} \times 0.45 \times 1 = 0.003943547 \text{ (mg/L)} \quad (1)$$

که  $C_{mean}$ : میزان میانگین غلظت بعد از اعمال ضریب جذب و  $C_{Pb\ average}$ : میزان میانگین غلظت سرب قبل از اعمال ضریب جذب می‌باشد.

در این مطالعه میزان حداقل و حداکثر غلظت فلزات سنگین در پساب برای دو عنصر سرب و کادمیوم اندازه‌گیری شد. براساس نتایج به‌دست آمده، میزان حداکثر غلظت فلزات سنگین سرب و کادمیوم در پساب به ترتیب برابر ۰/۰۰۰۶۲۲۳۵ و ۰/۰۰۰۳۳۶۲۵ میلی‌گرم بر لیتر است. میزان حداقل غلظت فلزات سنگین سرب





۳- نتایج

محاسبه CDI غیرسرطانی و مشخص کردن میزان دوز مرجع (حد آستانه بلع) نتایج از طریق سایت RAIS و سازمان حفاظت محیط‌زیست امریکا به شرح جدول ۶ است. در شکل ۲، نمودار CDI برای سه حالت حداقل (خاکستری)، حداکثر (نارنجی) و میانگین (آبی) نشان داده شده است. فرمول (۴) CDI غیرسرطانی را نشان می‌دهد.

در این تحقیق دو فلز شاخص کادمیم و سرب مورد بررسی قرار گرفتند. با استفاده از جدول ۴ و فرمول (۳) غلظت آلاینده دریافت شده از طریق بلع برای دو حالت سرطانی و غیر سرطانی بررسی شد. با مشخص شدن مقادیر CDI غیرسرطانی برحسب میلی‌گرم بر کیلوگرم در روز، نتایج محاسبه در جدول ۵ ارائه شده است.

جدول ۵- محاسبه CDI غیرسرطانی در بزرگسالان در سه حالت میانگین، حداکثر و حداقل

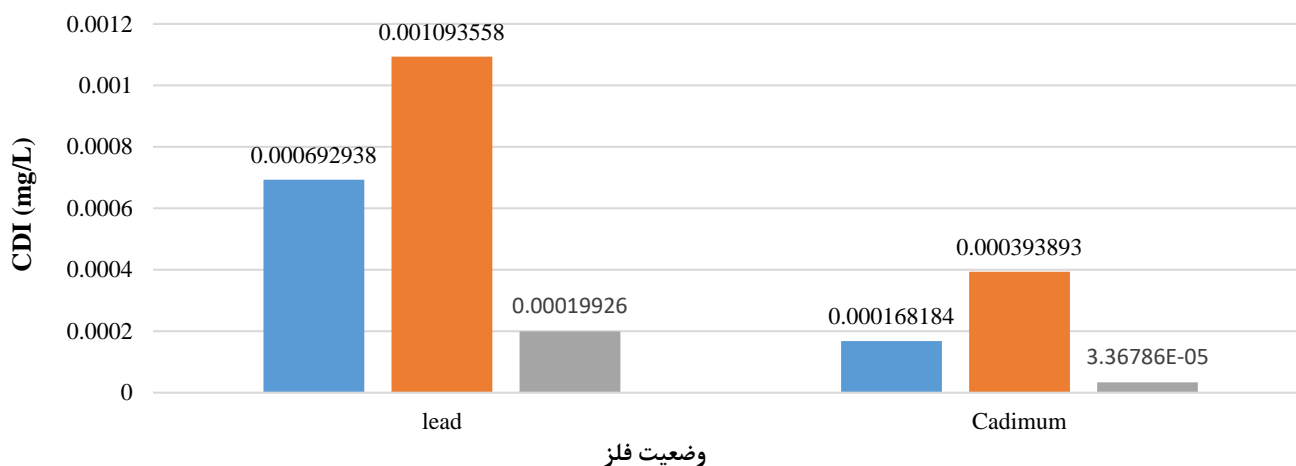
میانگین	حداکثر	حداقل	
۰/۰۰۰۶۹۲۹۳۸	۰/۰۰۱۰۹۳۵۵۸	۰/۰۰۰۱۹۹۲۶	Lead
۰/۰۰۰۱۶۸۱۸۴	۰/۰۰۰۳۹۳۸۹۳	۳/۳۶۷۸۶E-05	Cadmium

پارامترهای فرمول (۴) بر پایه پارامترهای ذکر شده در جدول ۴ هستند. نتایج جدول ۲ نیز نشان می‌دهد میزان غلظت دوز سرطانی و غیرسرطانی در سرب برای سه حالت حداقل، حداکثر و میانگین از کادمیم بیشتر بوده است.

$$CDI_{Pb\ mean} = \frac{C_{Pb\ mean} \times IR \times EF \times ED}{AT \times BW}$$

$$= \frac{0.000591532 \times 82 \times 365 \times 60}{21900 \times 60}$$

$$= 0.000692938 \left( \frac{mg}{Kg} \cdot day \right) \quad (۴)$$



شکل ۲- نمودار CDI برای سه حالت حداقل (خاکستری)، حداکثر (نارنجی) و میانگین (آبی)

(ب) ارزیابی اثرات سرطانی: فاکتور شیب سرطان<sup>۲</sup> (CSF) (mg/Kg.day)

باتوجه به نیاز محاسبات اثرات غیر سرطانی و سرطانی فلزات سرب و کادمیم موارد ذیل مورد ارزیابی قرار می‌گیرد:  
 الف) ارزیابی اثرات غیر سرطانی: حد آستانه بلع<sup>۱</sup> (RFD)

جدول ۶- منابع مرجع برای علائم حد فلزات کادمیم و سرب (Shahamat et al., 2016)

آنالیز	دوز مراجع مزمن خوراکی (mg/kg-day)	مراجع مزمن خوراکی مرجع دوز	دوز مرجع خوراکی نیمه مزمن (میلی‌گرم/کیلوگرم در روز)	فاکتور شیب خوراکی (mg/kg-day)	مرجع فاکتور شیب دهانی	زیر حد آستانه بلع	مرجع زیر حد آستانه بلع	حد آستانه بلع سرطانی
کادمیم	۰/۰۰۱	IRIS	۰/۰۰۰۵	-	-	۰/۰۰۰۵	RAIS	۰/۰۰۱
سرب	۰/۰۰۴	CALEPA	-	۰/۰۰۸۵	CALEPA	-	-	۰/۰۰۴

Chronic را نشان می‌دهد. در شکل ۳، نمودار HQ غیرسرطانی در حالت Chronic و Sub Chronic در سه حالت میانگین، حداقل و حداکثر، نشان داده شده است. فرمول (۵)، میزان خطر فلزات را در مرحله غیر سرطانی محاسبه می‌کند.

$$HQ_{Pb\ mean} = \frac{CDI_{Pb\ mean}}{RFD} = \frac{0.000692938}{0.004} = 0.173234381 \quad (5)$$

که HQ: میزان نسبت خطر، RFD: حد آستانه بلع و CDI: غلظت آلاینده دریافت شده از طریق بلع هستند.

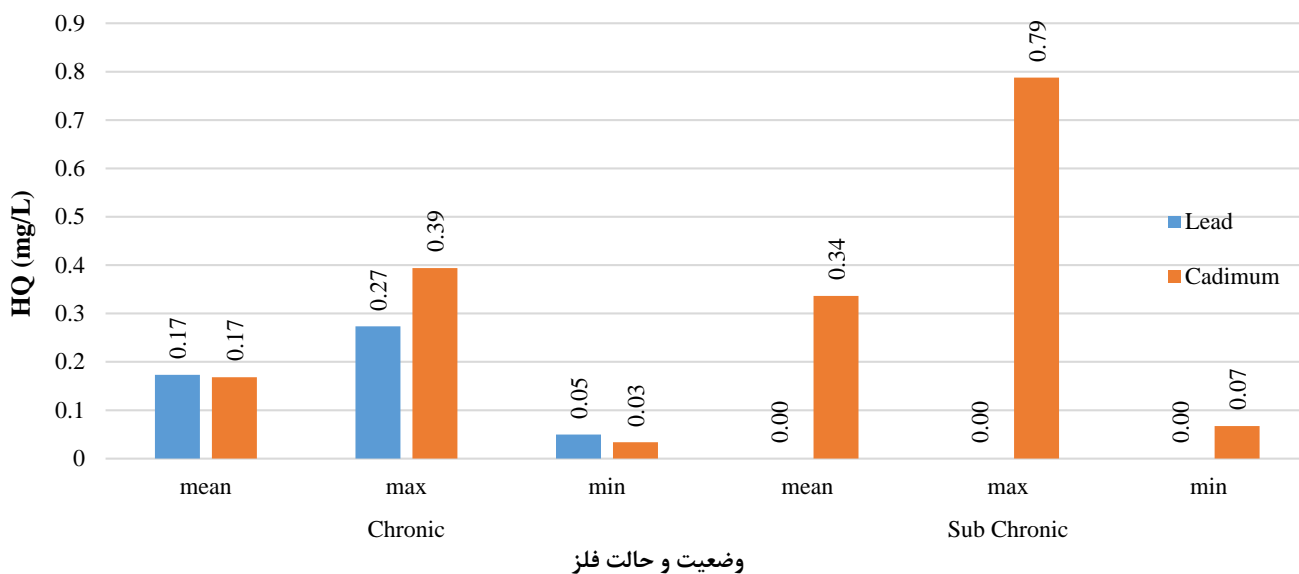
باتوجه به جدول ۶، براساس منابع مرجع در سایت ایریس مشخص شد که مقادیری برای علایم حاد برای فلزات کادمیوم و سرب و درحالت نیمه مزمن تنها برای کادمیوم موجود است. بنابراین برای به‌دست آوردن مخاطره به‌روش مزمن و نیمه مزمن محاسبات به‌روش ذیل انجام شده است.

#### الف) غیرسرطانی:

در مرحله غیرسرطانی میزان خطر را باید برای فلزات محاسبه کرد، که به‌طور مثال برای یک نمونه محاسبه شده است. جدول ۷ محاسبه HQ غیرسرطانی درحالت‌های Chronic و Sub

جدول ۷- محاسبه میزان نسبت ریسک فلز در حالت Chronic و Sub Chronic

نیمه مزمن			مزمن			میزان نسبت ریسک فلز
حداقل	حداکثر	میانگین	حداقل	حداکثر	میانگین	
.	.	.	۰/۰۴۹۸۱۵	۰/۲۷۳۳۸۹۴۶۴	۰/۱۷۳۳۴۳۸۱	سرب
۰/۰۶۷۳۵۷۱۴۳	۰/۷۸۷۷۸۵۷۱۴	۰/۳۳۶۳۶۷۳۴۷	۰/۰۳۳۶۷۸۵۷۱	۰/۳۹۳۸۹۲۸۵۷	۰/۱۶۸۱۸۳۶۷۳	کادمیم



شکل ۳- نمودار HQ غیر سرطانی در حالت Chronic و Sub Chronic

Chronic و Sub Chronic نشان داده شده است.

$$Hi\ (mean) = HQ_{Pb\ mean} + HQ_{Cd\ mean} = 0.173234381 + 0.168183673 = 0.341418054 \quad (6)$$

که Hi: مجموع خطرات محاسبه شده در بزرگسالان را نشان می‌دهد (در این‌جا مجموع خطرات دو عنصر سرب و کادمیم). باتوجه به شکل ۴، مخاطرات عناصر کادمیوم و سرب در حالت مزمن و نیمه مزمن کمتر از یک ( $Hi < 1$ ) است.

باتوجه به مقدار خطر محاسبه شده در بزرگسالان به‌صورت مزمن و نیمه مزمن، مشخص شد مقدار خطر برای عناصر در سه حالت میانگین، حداقل و حداکثر برای بزرگسالان بالای یک نیست. هم‌چنین برای به‌دست آوردن میزان مخاطرات برای بزرگسالان، باید مجموع خطرها را در دو عنصر مزمن و نیمه مزمن محاسبه نمود. فرمول (۶) مجموع خطرات دو عنصر را درحالت غیر سرطانی محاسبه می‌کند. جدول ۸ نتایج محاسبه Hi غیرسرطانی درحالت‌های Chronic و Sub Chronic را نشان می‌دهد. در شکل ۴، نمودار Hi غیرسرطانی در حالت‌های

جدول ۸- محاسبه مجموع خطرات عناصر (Hi) در حالت Chronic و Sub Chronic غیرسرطانی

نیمه مزمن			مزم			مجموع خطرات
حداقل	حداکثر	میانگین	حداقل	حداکثر	میانگین	
۰/۰۶۷۳۵۷۱۴۳	۰/۷۸۷۷۸۵۷۱۴	۰/۳۳۶۳۶۷۳۴۷	۰/۰۸۳۴۹۳۵۷۱	۰/۶۶۷۲۸۲۳۲۱	۰/۳۴۱۴۱۸۰۵۴	کادمیم + سرب

(ب) سرطانی:

سرب ارائه شده است.

$$CDI_{Pb\ mean} = \frac{C(Pb\ mean) \times IR \times EF \times ED}{At \times BW}$$

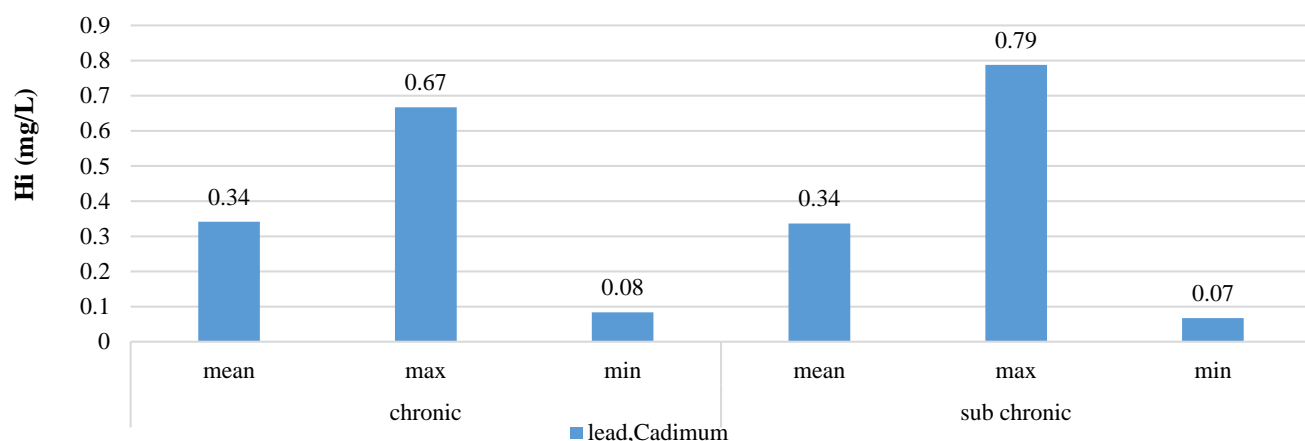
$$= \frac{0}{25550 \times 70} \times 82 \times 365 \times 60 \quad (۷)$$

$$= 0.000593946 \text{ (mg/Kg. day)}$$

در مرحله سرطانی باید میزان خطر را برای فلزات محاسبه کرد. به طور مثال با استفاده از فرمول (۷) برای یک نمونه محاسبه شده است. جدول ۹ محاسبه CDI سرطانی در بزرگسالان را نشان داده است. هم چنین در شکل ۵ نیز، نمودار مقادیر CDI برای فلز

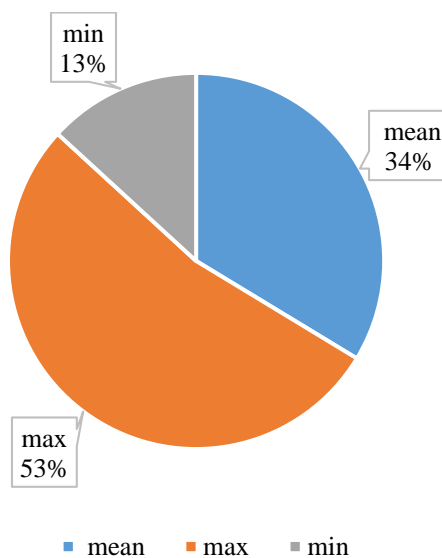
جدول ۹- محاسبه CDI سرطانی در بزرگسالان

حداقل	حداکثر	میانگین	CDI
۰/۰۰۰۲۳۲۴۷	۰/۰۰۰۹۳۷۳۳۵	۰/۰۰۰۵۹۳۹۴۶	Lead



وضعیت و حالت فلز

شکل ۴- نمودار Hi غیر سرطانی در حالت های Chronic و Sub Chronic



شکل ۵- نمودار مقادیر CDI برای فلز سرب



جدول ۱۰- مقادیر ضریب شیب سرطانی (CSF)

فلز	سرب	کادمیم
ضریب شیب سرطانی	۰/۰۰۸۵	N.d

جدول ۱۱ میزان ریسک سرطانی مصرف سبزیجات آغشته به سرب را نشان می‌دهد. با استفاده از فرمول (۸) محاسبه مقدار تماس با آلاینده به شرح جدول ۱۱ خواهد بود.

$$Risk = CDI \times C \quad (8)$$

باتوجه به این که فاکتور شیب سرطانی (CSF) تنها برای فلز سرب موجود است، لذا باید مقدار تماس با آلاینده سرب را به روش سرطانی با داشتن دوز مرجع (CSF = 0.0085) به دست آورد. سپس میزان ریسک را برای بزرگسالان محاسبه و بر طول عمر بزرگسالان (۷۰) تقسیم و نتایج را در جمعیت کل بزرگسال ضرب کرد. جدول ۱۰ ضریب شیب سرطانی را نشان می‌دهد. فرمول (۸) میزان ریسک را از طریق غلظت آلاینده دریافت شده از طریق بلع در غلظت آلاینده نشان می‌دهد.

جدول ۱۱- میزان ریسک سرطانی مصرف سبزیجات آغشته به سرب

ریسک - جمعیت	میانگین	حداقل	حداکثر
برای ۷۰ سال - جمعیت بزرگسال	۵/۰۴۸۵۴E-۰۶	۱/۹۷۶E-۰۶	۷/۹۶۷۳۵E-۰۶
برای یک سال - جمعیت بزرگسال	۷/۲۱۲۲۱E-۰۶	۲/۸۲۲۸۵E-۰۸	۱/۱۳۸۱۹E-۰۷
ریسک اضافی سالانه	۰/۰۱۸۹۳۲۰۴۳	۰/۰۰۷۴۰۹۹۸۱	۰/۰۲۹۸۷۷۵۶۳

بزرگسال محاسبه شده، تا سن ۷۰ سال برآورد شده است. بعد از آن برای ریسک اضافی سالانه نیز محاسبه شد.

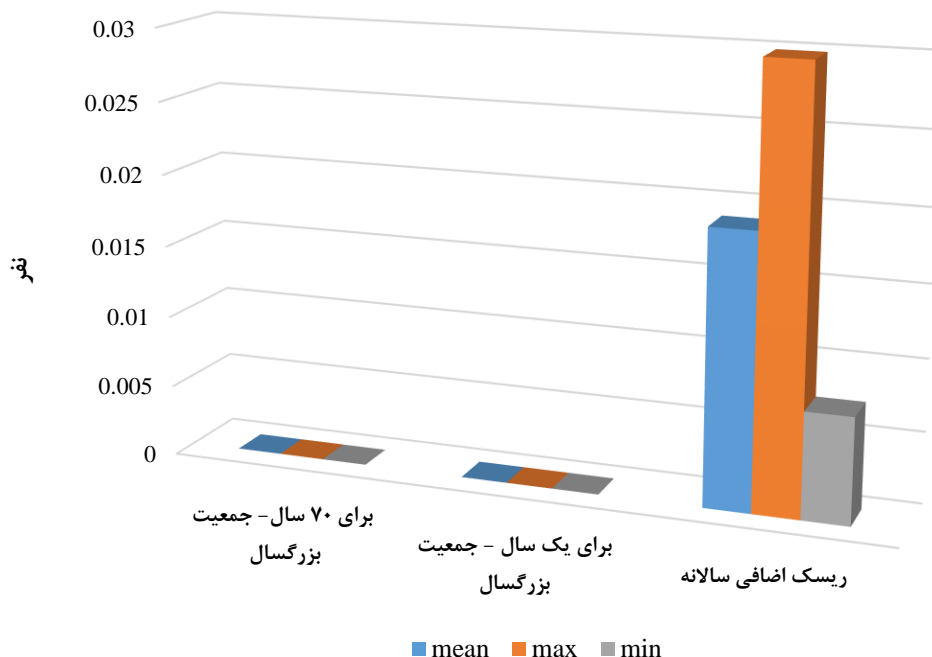
$$Risk_{mean} = CDI_{mean} \times CSF = 0.148486612 \times 0.0085 = 5.04854E-6 \quad (9)$$

$$Risk_{mean} = Risk_{mean}/70 = 5.04854 E-6 / 70 = 7.21221E-8 \quad (10)$$

$$The Annual Extra Risk_{mean} = 7E-8 \times 26250 = 0.018932043 \quad (11)$$

طبق آمار سرشماری سال ۱۳۹۵ جمعیت گرگان بالغ بر ۳۵۰ هزار نفر است که مبنای ۷۵٪ (۲۶۲۵۰۰ نفر) برای جمعیت بزرگسال در نظر گرفته شده است. در شکل ۶، ریسک سرطانی مصرف سبزیجات آغشته به Lead نشان داده شده است.

فرمول‌های (۹) تا (۱۱) ریسک سرطانی مصرف سبزیجات آغشته به سرب را برای شهر گرگان نشان می‌دهد. میزان ریسک براساس میزان خطر برای فلزات در ضریب ریسک سرطانی به دست می‌آید. بعد از آن با توجه به این که برای جمعیت



شکل ۶- ریسک سرطانی مصرف سبزیجات آغشته به سرب

## ۴- نتیجه گیری

## ۷- مراجع

سرب و کادمیوم از مهم ترین عناصر سنگین و سمی هستند که از طریق خوردن آب و غذا و از راه تنفس وارد بدن می شود. به محض بلعیدن، این فلز با بیومولکول های بدن مانند پروتئین ها و آنزیم ها به شکل ترکیبات بیوتوکسیک پایدار در می آید. در نتیجه، ساختار آن ها تغییر کرده و فعل و انفعالات زیستی آن ها با مشکل مواجه می شود. آلودگی سرب باعث جلوگیری از سنتز هموگلوبین، آسیب به عملکرد کلیه ها، سیستم باروری، مفاصل، سیستم قلبی عروقی، آسیب حاد و مزمن به سیستم عصبی مرکزی و سیستم عصبی جانبی می شود.

نتایج این پژوهش در راستای سایر پژوهش هایی بوده که نشان داد غلظت فلزات سرب و کادمیوم در حد استاندارد (می توان گفت در سطح بین المللی) قرار دارد. هم چنین نتایج این پژوهش از نظر بازه مقدار عددی ریسک سرطانی با پژوهش های Sarvestani and Aghasi (2019)، Korte et al. (2020) و Boev et al. (2019) تطبیق دارد.

در آب تصفیه شده که برای آبیاری گیاهان استفاده می شود و انسان از آن استفاده می کند، سمیت سرب باعث رشد ضعیف سلول های خاکستری مغز و در نتیجه بهره هوشی کم می شود. هم چنین سمیت حاد و مزمن سرب باعث بروز بیماری های روانی می شود. در نهایت موارد زیر از انجام این پژوهش مشخص شد:

- در حالت میانگین، به ازای هر یکصد میلیون نفر تعداد ۷/۲۱ نفر در معرض ریسک سرطانی قرار دارند.
- در حالت حداکثر، به ازای هر ده میلیون نفر تعداد ۱/۱۳ نفر در معرض ریسک سرطانی قرار دارند.
- در حالت حداقل، به ازای هر یکصد میلیون نفر تعداد ۲/۸۲ نفر در معرض ریسک سرطانی قرار دارند.

## ۵- تقدیر و تشکر

از شرکت آب و فاضلاب و تصفیه خانه شهر گرگان که نهایت همکاری را با نویسندگان این مقاله داشتند تشکر و قدردانی می شود.

## ۶- پی نوشت ها

- 1- Reference Dose (RFD)
- 2- Cancer Slope Factor (CSF)

بینا، ب.، موحدیان عطار، ح.، و امینی، ا. ع.، (۱۳۸۳)، "بررسی کیفیت لجن خشک شده تصفیه خانه های فاضلاب اصفهان و کاربرد آن برای مصارف مختلف"، *مجله آب و فاضلاب*، ۱۵(۱)، ۳۴-۴۲.

چوپان، ی.، و امامی، س.، (۱۳۹۹)، "بررسی امکان سنجی بهره گیری از پساب تصفیه خانه فاضلاب شهری تربت حیدریه برای آبیاری محصولات کشاورزی"، *علوم و مهندسی آب و فاضلاب*، ۱۵(۱)، ۳۹-۴۵.

سلیمی، ف.، سلیمی، ج.، و گل محمدی، ف.، (۱۳۹۸)، "مروری بر کاربردهای جاذب ها برای حذف ترکیبات فنولی از پساب"، *علوم و مهندسی آب و فاضلاب*، ۴(۴)، ۱۶-۳۳.

سواری، ج.، جعفرزاده حقیقی فرد، ن.، حسنی، ا. ح.، و شمس آبادی، ق.، (۱۳۸۶)، "بررسی پتانسیل نشت فلزات سنگین و خوردگی در شبکه توزیع آب آشامیدنی شهر اهواز"، *آب و فاضلاب*، ۱۸، ۴(۶۴)، ۱۶-۲۴.

قاسمی، ز.، کریمیان، ع. ا.، عظیم زاده، ح. ر.، و سودایی زاده، ح.، (۱۳۹۷)، "تأثیر آبیاری با فاضلاب بر برخی خصوصیات فیزیولوژیکی و مورفولوژیکی رزماری (مطالعه موردی: فاضلاب شهر یزد)". *علوم و مهندسی آب و فاضلاب*، ۳(۳)، ۲۹-۳۸.

کریم پور، م.، و شریعت، م.، (۱۳۷۹)، "بررسی مقدار فلزات سنگین در شبکه آب آشامیدنی شهر همدان"، *نشریه دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی درمانی همدان*، ۳(۱۷)، ۴۴-۴۷.

میران زاده، م.، محمودزاده، ع.، حسن زاده، م.، و بیگدلی، م.، (۱۳۹۰)، "بررسی غلظت فلزات سنگین در شبکه توزیع آب شهر کاشان در سال ۱۳۸۹"، *مجله سلامت و بهداشت اردبیل*، ۲(۳)، ۵۶-۶۶.

نبوی، س. ر.، و فهادی، م.، (۱۳۹۷)، "مروری بر حذف آلاینده های دارویی از پساب توسط فرآیندهای ازن زنی و اکسایش پیشرفته"، *علوم و مهندسی آب و فاضلاب*، ۳(۴)، ۵-۱۷.

Asgharnia, H., Jafari, A.J., Kalantary, R.R., Nasser, S., Mahvi, A., Yaghmaeian, K., Esrafil, A., and Shahamat, Y.D., (2014), "Influence of bioaugmentation on biodegradation of phenanthrene-contaminated soil by earthworm in lab scale", *Journal of Environmental Health Science and Engineering*, 12(1), 1-7.

Biggs, T.W., and Jiang, B., (2009), "Soil salinity and exchangeable cations in a wastewater irrigated area, India", *Journal of Environmental Quality*, 38(3), 887-896.



This article is an open-access article distributed under the terms and conditions of the Creative Commons Attribution (CC-BY) license.

- Boev, V.M., Kryazheva, E.A., Begun, D.N., Borshchuk, E.L., and Kryazhev, D.A., (2019), "Hygienic assessment of population health risks caused by combined oral introduction of heavy metals", *Health Risk Analysis*, 2019(2), 35-43.
- Carrow, R., Duncan, R.R., and Huck, M.T., (2008), *Turfgrass and landscape irrigation water quality: Assessment and management*, CRC Press.
- Dadban Shahamat, Y., Sangbari, N., Zafarzadeh, A., and Beirami, S., (2017), "Heavy metal contamination in the effluent and sludges of wastewater treatment plant in Gorgan, Iran", *Journal of Mazandaran University of Medical Sciences*, 27(150), 158-169.
- Kortei, N.K., Heymann, M.E., Essuman, E.K., Kpodo, F.M., Akonor, P.T., Lokpo, S.Y., and Tettey, C., (2020), "Health risk assessment and levels of toxic metals in fishes (*Oreochromis niloticus* and *Clarias anguillaris*) from Ankobrah and Prabasins: Impact of illegal mining activities on food safety", *Toxicology Reports*, 7, 360-369.
- Martinez, C.J., Clark, M.W., Toor, G.S., Hochmuth, G.J., and Parsons, L.R., (2011), "Accounting for the nutrients in reclaimed water for landscape irrigation", Institute of Food and Agricultural Sciences, Florida.
- Muchuweti, M., Birkett, J., Chinyanga, E., Zvauya, R., Scrimshaw, M.D., and Lester, J., (2006), "Heavy metal content of vegetables irrigated with mixtures of wastewater and sewage sludge in Zimbabwe: Implications for human health", *Agriculture, Ecosystems and Environment*, 112(1), 41-48.
- Mueller, J.T., and Gasteyer, S., (2021), "The widespread and unjust drinking water and clean water crisis in the United States", *Nature Communications*, 12(1), 1-8.
- Nasrazadani, A., and Hoodaji, M., (2014), "Evaluation of the effect of an industrial wastewater sample on heavy metals contaminated soil", *Journal of Environmental Science and Technology*, 16(1), 437-450.
- Palese, A., Pasquale, V., Celano, G., Figliuolo, G., Masi, S., and Xiloyannis, C., (2009), "Irrigation of olive groves in Southern Italy with treated municipal wastewater: Effects on microbiological quality of soil and fruits", *Agriculture, Ecosystems and Environment*, 129(1-3), 43-51.
- Sarvestani, R.A., and Aghasi, M., (2019), "Health risk assessment of heavy metals exposure (lead, cadmium, and copper) through drinking water consumption in Kerman city, Iran", *Environmental Earth Sciences*, 78(24), 1-11.
- Shahamat, Y.D., Zazouli, M.A., Asgharnia, H., and Dehghanifard, E., (2016), "Evaluation of rapid purification of high concentrations of 2, 4-dinitrophenol in wastewater using catalytic ozonation with carboneus nanocomposite", *Journal of Mazandaran University of Medical Sciences*, 25(133), 138-149.
- Villar, L.D., and Garcia, O., (2002), "Solubilization profiles of metal ions from bioleaching of sewage sludge as a function of pH", *Biotechnology Letters*, 24(8), 611-614.