

## مطالعه آلودگی فلزات سنگین مس و کادمیوم در اطراف کارخانه زغالشویی زرند با استفاده از شاخص زمین انباشتگی

مرضیه آیینه حیدری<sup>۱</sup>, مجید حجازی مهریزی<sup>۲</sup>, اعظم جعفری<sup>۲</sup> و مریم یوسفی فرد<sup>۳</sup>  
دانشجوی کارشناسی ارشد علوم و مهندسی خاک دانشکده کشاورزی دانشگاه شهید باهنر کرمان-۲-استادیار گروه علوم و  
مهندسی خاک دانشکده کشاورزی دانشگاه شهید باهنر-۳-استادیار، دانشکده منابع طبیعی و محیط زیست دانشگاه پیام نور  
تهران

### چکیده

این مطالعه با هدف بررسی وضعیت آلودگی خاک‌های اطراف کارخانه زغالشویی زرند به فلزات مس و کادمیوم انجام شد. برای این منظور، تعداد ۱۳۵ نقطه به طور سیستماتیک در منطقه مورد مطالعه انتخاب و نمونه‌برداری به صورت مرکب انجام شد. نمونه‌های خاک پس از هوا خشک شدن و عبور از الک دومیلی‌متری به آزمایشگاه انتقال یافتند. شکل قابل جذب فلزات مس و کادمیوم با استفاده از محلول DTPA-TEA استخراج و غلظت آن‌ها با استفاده از دستگاه جذب اتمی تعیین شد. نتایج نشان داد که در منطقه مورد مطالعه، غلظت قابل جذب مس و کادمیوم به طور متوسط برابر با  $44.0 \text{ mg/g}$  می‌باشد. شاخص زمین انباشتگی نشان داد که کادمیوم ( $8.0 \text{ mg/g}$ ) در محدوده آلوده تاکمی آلوده و مس ( $91.3 \text{ mg/g}$ ) در محدوده خیلی آلوده قرار دارد که این آلودگی می‌تواند ناشی از زهاب اسیدی خروجی از کارخانه و ماده مادری باشد.

کلمات کلیدی: آلودگی، فلزات سنگین، شاخص زمین انباشتگی، قابلیت جذب

### مقدمه

تخرب و آلودگی محیط زیست به فلزات سنگین، ثمره‌ی جوامع و یکی از ره‌آوردهای صنعتی شدن اجتماعات بشری است (Hashemi, ۲۰۱۲). استخراج معادن سبب ورود فلزات سنگین به محیط زیست می‌شود (Acosta et al., ۲۰۱۲). وجود ارتباط نزدیک بین اکوسيستم‌های کشاورزی و سلامتی انسان، آلودگی فلزات سنگین در اکوسيستم‌های کشاورزی را به یک نگرانی بزرگ در سراسر جهان تبدیل کرده است (Bermudez et al., ۲۰۱۲). کارخانه‌های ذوب و تصفیه فلزات، کوره‌های احتراف زغال سنگ، زباله‌ها و پسماندهای صنعتی و ضایعات کارخانجات از منابع اصلی آلودگی منابع خاک و آب در مناطق صنعتی می‌باشد (Li et al., ۲۰۰۵). سالیانه حدود ۳۸ هزار تن کادمیوم به خاک‌های جهان افزوده می‌شود که مقادیر زیادی از آن‌ها مربوط به غبارهای جوی، پراکنش خاکسترها و ضایعات شهری است و غلظت‌های کم آن مربوط به مصرف کودهای شیمیایی و لجن فاضلاب است (Nriagu and Pacyna, ۱۹۸۸). غلظت‌های بالای مس در افق‌های سطحی برخی خاک‌ها در اثر فعالیت‌های صنعتی از جمله صنایع ذوب فلزات و یا کاربرد کودهای شیمیایی، لجن فاضلاب، ضایعات صنعتی، قارچکش‌ها و باکتریکش‌ها ایجاد می‌شود (Kabata-Pendias, ۲۰۰۱b). مس در خاک معمولاً جذب سطحی و یا تثبیت می‌شود و از جمله فلزات سنگینی است که تحرک بسیار کمی در خاک دارد (Cerdeira et al., ۲۰۱۱).

در بیشتر مطالعات از غلظت کل برای تعیین شاخص زمین انباشتگی و تعیین آلودگی مناطق صنعتی استفاده شده است (Zhang et al., ۲۰۰۹). فلزات سنگین در خاک به شکل‌های مختلف با قابلیت جذب متفاوت وجود دارند (Rodriguez, ۲۰۰۹; Zhong et al., ۲۰۱۱). فلزات سنگین در خاک به شکل‌های محلول، تبادلی، کربناتی، متصل شده به اکسیدهای آهن و منگنز، آلی و باقیمانده وجود دارد. قابلیت دسترسی این شکل‌ها با یکدیگر متفاوت بوده و از بین اجزای مختلف بخش محلول و تبادلی در مقایسه با سایر شکل‌ها قابلیت دسترسی بیشتری در خاک دارد (Zhong et al., ۲۰۱۱). غلظت کل در برخی از موارد نمی‌تواند شاخص مناسبی برای تعیین آلودگی خاک به فلزات سنگین و تأثیرات آن بر گیاه باشد. به همین دلیل تعیین شکل قابل جذب به جای غلظت کل فلزات سنگین ارزیابی مناسب‌تری را از آلودگی خاک نشان می‌دهد (Youssef, ۱۹۷۷).

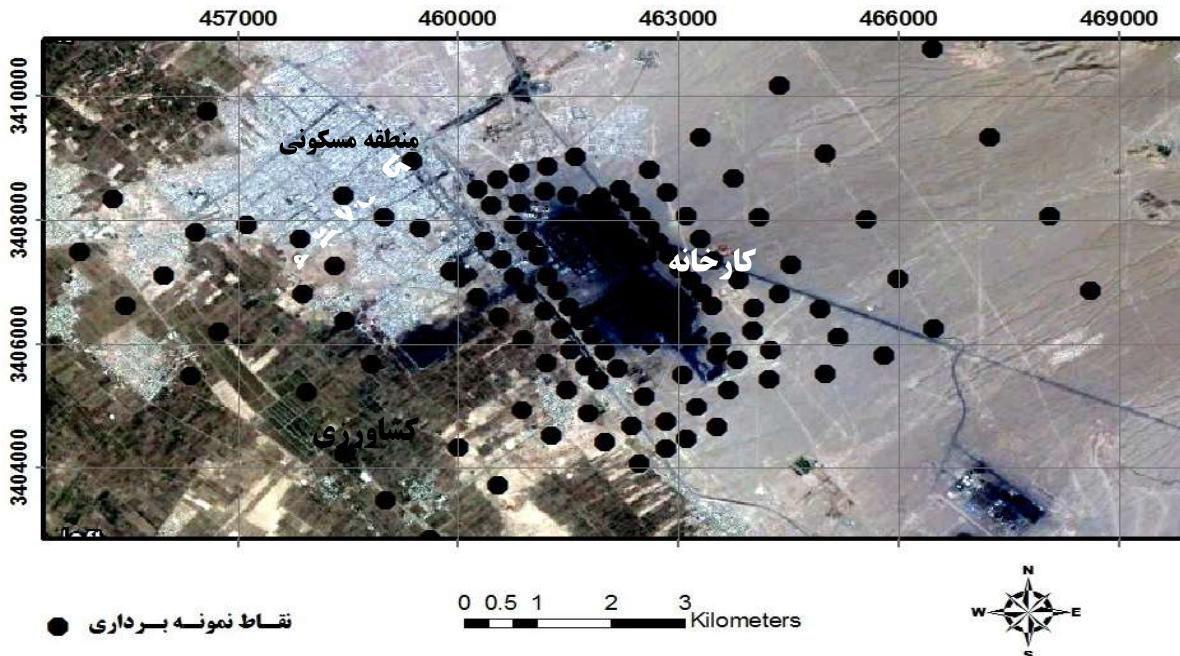
تاکنون مطالعات چندانی در ارتباط با وضعیت آلودگی خاک‌های اطراف کارخانه زغالشویی زرند انجام نشده است. هدف از این تحقیق ارزیابی وضعیت آلودگی خاک اطراف کارخانه زغالشویی به مس و کادمیوم با استفاده از شاخص زمین انباشتگی می‌باشد.

### مواد و روش‌ها منطقه مورد مطالعه

منطقه مورد مطالعه (کارخانه زغالشویی زرند) در یک منطقه‌ی کم بارش با متوسط دم ای  $+35^{\circ}\text{C}$  درجه‌سانتیگراد در تابستان و  $-5^{\circ}\text{C}$  درجه‌سانتیگراد در زمستان می‌باشد (حمزه و زریسفی، ۱۳۸۹). این کارخانه در ۷۵ کیلومتری شمال شرقی شهرستان کرمان و در نزدیکی شهر زرند قرار گرفته و در حال حاضر روزانه به طور متوسط حدود ۴۰۰۰ تن زغال سنگ را شستشو می‌دهد (حمزه و زریسفی، ۱۳۸۹).

### نمونه برداری

نمونه برداری به صورت شبکه بندی تصادفی انجام شد (شکل ۱). تعداد ۱۳۵ نمونه مركب (در هر نقطه ۵ نمونه) از سطح خاک (عمق ۰-۳۰ cm) از منطقه ریزوسفری برداشت و پس از هوا خشک کردن و عبور از الک ۲ میلی متري به آزمایشگاه انتقال یافتند. شکل Baker قابل جذب عناصر سنگین (مس و کادمیوم) با استفاده از محلول ۰.۰۵ Molar DTPA-TEA در pH ۷ استخراج ۳/۷ (and Amacher, ۱۹۸۲) و غلظت فلزات در عصاره ها به کمک دستگاه جذب اتمی قرائت گردید.



شکل ۱ - موقعیت منطقه مورد مطالعه و پراکنش نقاط نمونه برداری

ارزیابی خاک منطقه مورد مطالعه در این مطالعه از شاخص زمین انباشتگی جهت بررسی میزان آلودگی خاک به فلزات سنگین (مس و کادمیوم) استفاده شد. شاخص زمین انباشتگی <sup>۱۹۶۹</sup> Muller et al., که اولین بار توسط مولر معرفی شد (Chen et al., ۲۰۰۷)، قادر به بیان درجه آلیندگی خاک بوده و از رابطه زیر محاسبه می شود:

$$I_{geo} = \log_2 ((Cn)/1.5Bn) \quad (1)$$

که  $I_{geo}$  شاخص زمین انباشتگی، Cn، غلظت در رسوب یا خاک و Bn، غلظت زمینه می باشد. ضریب ۱/۵ نیز برای حذف تغییرات احتمالی زمینه به علت تاثیرات زمین شناختی اعمال می شود (Chen et al., ۲۰۰۷). مولر و همکاران (۱۹۶۹) ۶ کلاس برای شاخص زمین انباشتگی در نظر گرفتند (جدول ۱).

جدول ۱- طبقات شاخص زمین انباشتگی

درجه آلودگی

شاخص زمین انباشتگی

۰ >	غیرآلوده
۰ - ۱	غیرآلوده تا کمی آلوده
۲ - ۱	کمی آلوده
۳ - ۲	کمی آلوده تا خیلی آلوده
۴ - ۳	خیلی آلوده
۵ - ۴	خیلی آلوده تا شدیداً آلوده

## نتایج و بحث

توصیف آماری غلظت فلزات سنگین در نمونه‌های برداشت شده در جدول ۲ نشان داده است. میانگین غلظت قابل جذب مس و کادمیوم در منطقه به ترتیب  $44/0$  و  $44/0$  میلی گرم بر کیلوگرم تعیین شد. جهت تعیین میزان آلیندگی خاک به عناصر سنگین باستی میزان غلظت عناصر در منطقه با یک استاندارد شناخته شده مقایسه شود (Yee et al., ۲۰۱۱). بهترین نوع مقایسه، مقایسه با استانداردهای موجود برای همان منطقه می‌باشد. به دلیل عدم وجود استاندارد خاص آلوهی خاک در ایران، از استاندارد ارایه شده توسط Maff (۱۹۸۸) برای بررسی آلوهی مس در منطقه استفاده شد. بر همین اساس متوجه مولود مطالعه کمتر از حد اکثر غلظت قابل قبول بوده و لذا منطقه دارای آلوهی مس می‌باشد. میانگین فلز کادمیوم در منطقه مورد مطالعه کمتر از حد اکثر قابل قبول برای سایر کشورها می‌باشد (Kabata-Pendias, ۲۰۰۱a). ولذا آلوهی کادمیوم در منطقه وجود ندارد. هر چند ممکن است که در برخی از نقاط آلوهی خاک به این عنصر به طور خاص مشاهده شود. میانگین بیش از حد مجاز عناصر می‌تواند ناشی از ورود عناصر از منابع آنتروپوژنیکی یا به عبارت دیگر فعالیتهای انسان باشد. میانگین بیشتر از حد مجاز نشان دهنده ورود عناصر از منابع آنتروپوژنیکی یا به عبارت دیگر در نتیجه فعالیت انسان است (Iqbal and Shah, ۲۰۱۱).

**جدول ۲- توصیف آماری غلظت قابل جذب فلزات مس و کادمیوم در منطقه مورد مطالعه**

عنصر	تکرار	حداقل	حداکثر	میانگین	انحراف معیار
مس	۱۳۵	۰۶/۰	۳۶/۵	۸۷/۱	۰۴/۱
کادمیوم	۱۳۵	۱۲/۰	۸۴/۷	۴۴/۰	۶۶/۰

شاخص زمین انباشتگی شامل هفت گروه از غیر آلوهه تا به شدت آلوهه می‌باشد که براساس غلظت فلزات سنگین این طبقه‌بندی صورت می‌گیرد (Gonzales-Macias et al., ۲۰۰۶). میانگین شاخص زمین انباشتگی ( $I_{geo}$ ) فلزات سنگین در منطقه نشان داد که شاخص زمین انباشتگی برای عنصر کادمیوم  $8/0$  میلی گرم بر کیلوگرم در محدوده غیر آلوهه تا کمی آلوهه و برای عنصر مس  $91/3$  میلی گرم بر کیلوگرم در محدوده خیلی آلوهه قرار دارد (جدول ۳). تولید زهاب اسیدی از باطله‌های کارخانه زغالشویی و pH پایین می‌تواند باعث افزایش انحلال کانی‌های حاوی فلزات سنگین شود. بررسی آلوهی مس در معدن زغال سنگی در نیوزلند نیز نشان داد که تحرك مس در این نواحی افزایش یافته است که عمدتاً ناشی از سطوح پایین pH بوده است (Ezeigbo and Ezeanyim, ۱۹۹۳). مطالعات قبلی در مورد اثرات زیست محیطی معدن زغال سنگی در بنگلادش نشان داده که اسیدیته خاک، غلظت فلزات سمی را افزایش داده است (Bhuiyan et al., ۲۰۱۰).

**فلزات سنگین برای نمونه‌های خاک ریزوسفری منطقه مورد مطالعه ( $I_{geo}$ ) جدول ۳- مقادیر شاخص زمین انباشتگی**

منطقه	نباشتگی	شاخص زمین	شدت آلوهی	عنصر
کادمیوم	۸/۰	غیر آلوهه تا کمی	آلوهه	عنصر
م	۹۱/۳	خیلی آلوهه	آلوهه	شدت آلوهی
مس				

## نتیجه گیری

میانگین غلظت قابل جذب فلز کادمیوم ( $44/0$  میلی گرم بر کیلوگرم) در منطقه مورد مطالعه کمتر از حد اکثر غلظت استاندارد ارایه شده توسط سایر کشورها بود در حالی که میانگین غلظت مس ( $44/0$  میلی گرم بر کیلوگرم) در منطقه بالاتر از حد اکثر غلظت استاندارد بود. بنابراین بر اساس غلظت قابل جذب فلزات، منطقه مورد مطالعه از آلوهی کادمیوم عاری بوده ولی از لحاظ فلز مس تا حدودی آلوهه می‌باشد. در مقابل نتایج شاخص زمین انباشتگی نشان داد که عنصر کادمیوم در محدوده آلوهه تا کمی آلوهه و مس در محدوده خیلی آلوهه قرار دارد که این آلوهی می‌تواند ناشی از زهاب اسیدی خروجی از کارخانه باشد.

## منابع

- حمزه، ع.، م. و زریسفی، ا.، م. ۱۳۸۹. مطالعه هیدرروژوژیمی برخی عناصر سمی در پساب کارخانه‌ی زغالشویی زرند و روش‌های پاکسازی آن. فصلنامه زمین‌شناسی کاربردی، شماره ۳، صفحات ۱۸۲ تا ۱۹۴.
- Acosta J.A., Faz A., Martinez-Martinez S., Zornoza R., Carmona D.M. and Kabas S. ۲۰۱۱. Multivariate statistical and GIS-based approach to evaluate heavy metals behavior in mine sites for future reclamation. J Geochem Explor, ۱۰۹: ۸-۱۷.

- Baker D.E. and Amacher M.C. 1982. Nickel, copper, zinc, cadmium. In: Miller R.H., Keeney D.R. (Eds.), *Methods of Soil Analysis, Part 2*. ASA-SSSA, Madison, WI, USA. Pp. 322-334.

Bermudez G.M.A., Jasan R., Pla R. and Pignata M.L. 2012. Heavy metals and trace elements in atmospheric fall-out: their relationship with topsoil and wheat element composition. *J. Hazard. Mater.* 213-214: 447-456.

Bhuiyan M.A., Parvez L., Islam M.A., Dampare S.B. and Suzuki S. 2010. Heavy metal pollution of coal mine-affected agricultural soils in the northern part of Bangladesh. *Journal of hazardous materials*, 173: 384-392.

Chen C.W., Kao C.M., Chen C.F. and Dong C.D. 2007. Distribution and accumulation of heavy metals in the sediments of Kaohsiung Harbor, Taiwan. *Chemosphere*, 66(8): 1431-1440.

Hashemi S.A. 2012. Phytoremediation of lead in urban polluted soils in the north of Iran. *Toxicology and Industrial Health*, 28: 470-473.

Iqbal J. and Shah M.H. 2011. Distribution, correlation and risk assessment of selected metals in urban soils from Islamabad, Pakistan. *Journal of hazardous materials*, 192: 887-898.

Kabata-Pendias A.A. and Pendias H. 2001a. *Trace Elements in Soils and Plants*. 2<sup>nd</sup> ed., CRC Press, Boca Raton, London.

Kabata-Pendias A. and Pendias H. 2001b. *Trace Elements in Soils and Plants*. Third Ed. CRC PressW Boca raton, London. 413 Pages.

Li J., Xie Z.M., Zhu Y.G., and Naidu R. 2005. Risk assessment of heavy metal contaminated soil in the vicinity of alead/zinc mine. *J. Environ. Sci.* 6: 881-885.

MAFF. 1988. *Fertilizer Recommendations*. Reference Book 2-9, HMSO, London.

Muller G. 1999. Index of geoaccumulation in sediments of the Rhine River. *Geojournal*, 2: 108-118.

Rodriguez L., Ruiz E., Alonso-Azcarate J. and Rincon J. 2009. Heavy metal distribution and chemical speciation in tailings and soils around a Pb-Zn mine in Spain. *Journal of Environmental Management*, 90: 110-116.

Ye C., Li S., Zhang Y. and Zhang Q. 2011. Assessing soil heavy metal pollution in the water-level fluctuation zone of the Three Gorges Reservoir, China. *Journal of hazardous materials*, 191: 366-372.

Youssef R.A. 1997. Studies on nickel and manganese dynamic in the rhizosphere of wheat. *Soil Sci. Plant Nutr.* 43: 1021-1024.

Zhang X., Lin F., Jiang Y., Wang K. and Feng X.L. 2009. Variability of total and available copper concentrations in relation to land use and soil properties in Yangtze River Delta of China. *Environmental monitoring and assessment*, 155: 205-213.

Zhong X.L., Zhou S.L., Zhu Q. and Zhao Q.G. 2011. Fraction distribution and bioavailability of soil heavy metals in the Yangtze River Delta—A case study of Kunshan City in Jiangsu Province, China. *Journal of hazardous materials*, 198: 13-21.

Cerdeira B., Covelo E.F., Andrade M.L. and Vega F.A. 2011. Retention and mobility of copper and lead in soils as influenced by soil horizon properties. *Pedosphere*, 21: 603-614.

Nriagu J.O. and Pacyna J.M. 1988. Quantitative assessment of world-wide contamination of air, water and soils by trace metals. *Nature*, 332: 134-139.

Gonzales- Macias C., Schifter I., Liuch- Cota D.B., endez- Rodriguez L. and Hernandez- Vazquez S. 2009. Distribution, enrichment and accumulation of heavy metals in coastal sediments of Salina Cruz Bay, Mexico. *Environmental Monitoring and Assessment*, 158: 211-230.

Ezeigbo H.I. and Ezeanyim B.M. 1993. Environmental pollution from coal mining activities in theenugu area anambka state Nigeria. *Mine water and the environment*, 12: 53-62.

## Abstract

This study was conducted to investigate soil Cu and Cd pollution around a coal plant in Zarand. Composite soil samples ( $\Delta$  samples per point) from 138 points were systematically collected. Soil samples were air dried and passed through a 2 mm sieve. Soil available form of Cu and Cd was extracted by DTPA-TEA solution and determined by atomic absorption spectrophotometer. The results showed that available Cu and Cd were 1.87 and 0.44 (mg/kg). Based on geo-accumulation index, Cd ( $> 1$  mg/kg) was in slightly polluted range and Cu ( $> 1$ )



## چهاردهمین کنگره علوم خاک ایران - شیمی حاصلخیزی و تغذیه گیاه

mg/kg) in highly polluted range. The higher concentration of Cu in soil may be due to parent material and acidic drainage of factory.