

د لښکرګاه بنار په مخکنیو او بوي کښې د زهري فلزاتو غلظت معلومول او پر انسانانو

باندي د هغوي تاثيرات

پوهندوي نياز محمد زاهدي^{*}، پوهنيار عبدالقادر ليوال^۱، پوهنيار محمد قاسم عادل^۲

۲،۱ کيما خانګه، بنووني او روزني پوهنه، هلمند د لوړو زده کړو موسسه

۳ رياضي خانګه، بنووني او روزني پوهنه، هلمند د لوړو زده کړو موسسه

د مسئول ايميل آدرس: niazmohammad.zahidi@gmail.com

لټيټ

دا خبرنه د هلمند ولايت لښکرګاه بنار مخکنیو او بوي کښې د زهري فلزي عناصرو غلظت معلوميدل او د هغوي تاثيرات په انسانانو باندي ترسره سوي ده، چې د لښکرګاه مخکنیو او بوي پنځه نمونې د بنار د مختلفو نقطو لکه، لوړۍ نمونه د لښکرګاه زور بنار برمه او بيه، دوهمه نمونه د کارته لګان د برمې او بيه، دريمه نمونه د هلمند پوهنتون ساحې د برمې او بيه، خلورمه نمونه د شهید غلطان د برمې او بيه او پنځمه نمونه د کارته لګان د خا او بيه د نمونې اخیستلو په بوتلونو کښې راتیول سوي دي او وروسته په لابراتوار کښې د (ICPMS) Inductivity Coupled Plasma Mass Spectrometry ماشین په واسطه د او بوي زهري فلزات (کدميوم = As، سيماب = Cd، سرب = Pb، سرب = Hg) د مايكرو گرام پر ليټر/L $\mu\text{g/L}$ سره بي غلظت بنودل سوي دي. دا غلظتونه د WHO د معیارونو سره پرتله سوي دي، چې د ټولو فلزاتو غلظتي مقدار د نړيوالو معیارونو خخه لږ دي، تنها د سربو Pb غلظتي مقدار د WHO مقدار و اعظمي اندازې ته نژدي دي. دا خکه چې په دي ساحه کښې د سربې يطریو او یا نورو سربې موادو خخه زیاته استفاده کېږي او د مخکنیو او بوي سره مخلوط سوي دي. همدارنګه د میتریکسی ارتباطی تحلیلي اړقامو خخه معلومېږي چې کدميوم = Cd د سربو Pb او سرب = As د ارسنیک = Cd د سربو Hg او ارسنیک = As سره، سيماب = Hg د سرب = Pb او ارسنیک = As منې میتریکسی ارتباط لري، چې د یو نوعه موادو خخه لاسته راغلي دي. په همدي ترتیب کدميوم = Cd د سيماب = Hg او ارسنیک = As راغلي. نو ويلاي سو چې د لښکرګاه بنار مخکنیو او بوي کښې د زهري فلزاتو غلظت کم دي، او د زهري فلزاتو له مخي خونه دي دي، چې زيانونه نه رامنځ ته کوي. که چيري د زهري فلزاتو غلظت د WHO تر اندازې زیات سی، مختلفي ناروغری رامنځ ته کوي.

کلیدي کلیمي: مخکنی او بيه، زهري فلزات، WHO معیار او میتریکسی ارتباطی تحلیل.

(Marcovecchio et al., 2007). مخکنی او بيه د

څښاک او کېبت لپاره ديري مهمي دي، په بناري او محلې سيمو کښې انسانان او حیوانات بي د څښاک

سریزه

خرنګه چې د نړۍ په زیاتو ساحو کښې د مخکنی د سطحي او بيه کمېږي او د دې ترڅنګ نفوس زیاتېږي، نو د او بوي د کمبېت ترڅنګ د او بوي ضرورت زیاتېږي.

مواد او کړنلاره

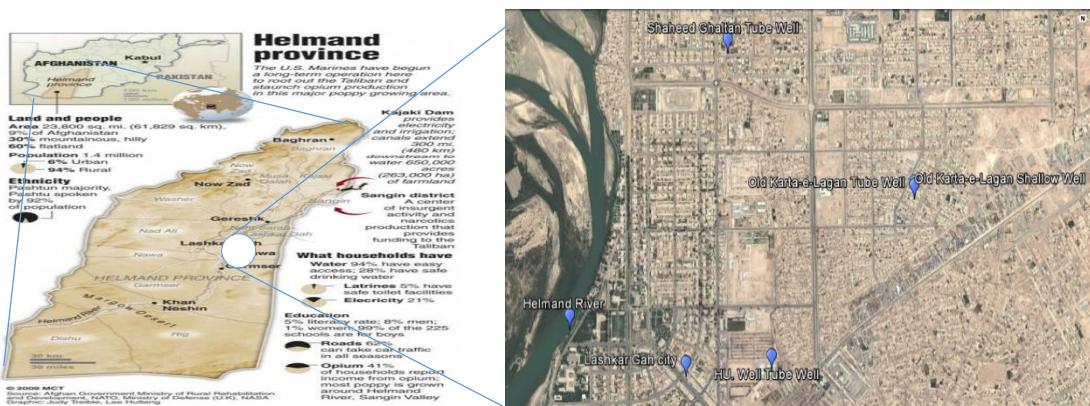
الف. ۵ خپري خای

دا خپريه د لښکرګاه بنار د خښاک په اویو کښې ترسره سوې ده، دا چې لښکرګاه بنار د ګران هیواد افغانستان د هلمند ولايت مرکز دی، دا بنار د عرض البلد په ۳۱-۳۵-۷۵-شمال او د طول البلد په ۶۴-۱۷-۸۰ شرق باندي واقع دي او د بحر د سطحي خخه ۷۸۶ متره ارتفاع لري. د لښکرګاه بنار د پنځو ساحو خخه د اویو نمونې لکه، لومړني نمونه د لښکرګاه زور بنار، دوهمه نمونه د کارته لگان د برمې او به، دريمه نمونه د هلمند پوهنتون ساحې د برمې او به، خلورمه نمونه د شهید غلطان د برمې او به او پنځمه نمونه د کارته لگان د خاډ او به راتولي سوبدي او بیا لا براتوار ته د نمونې اخیستلو په بوتلونو کښې وړل سوې دي چې په اویو کښې د فلزاتو غلظت په مايكروګرام پر ليټر تشخيص سوې دي. د بنار خخه د راتولو سویو اویو د نمونو ساحې په نقشه کښې مشخصي سوبدي، چې په ۱. شکل کښې بشودل سوې دي. Zahidi et al., 2020), (Hayat & Baba, 2017).

لپاره او همدارنګه په محلې سيمو کښې د کرهني لپاره هم استعماليري. (Varghese & Jaya, 2014).

په نړۍ کښې د اویو ککرتيا یو دیره جدي موضوع ۵۵، چې ککړي او به درانه فلزات، عضوي او غير عضوي مرکبات او ژونه دی اورګانيزمونه لري. Feng & Didier, 2018). دا چې په اویو کښې مختلف مرکبونه او کيمياوي عناصر سته، نو په کاره ده چې د موجودو کيمياوي مرکبونو او عناصره تشخيص وسي، او معلوم سی چې آيا يادي او به ګټوري او که مضري دي (Gupta, 2014). په اویو کښې د نورو کيمياوي مرکباتو او عناصره ترڅنګ زهري مرکبات او عناصر هم شتون لري چې مورد یې بايد په اړه معلومات ولرو (زاهدی، ۲۰۲۰). د اویو سره کيمياوي مواد د مختلفو برخو په واسطه ګلېږي؛ لکه: په محیط کښې د معدنونو، د زراعتي دواګانو، د نقیله وسايطو د استعمال په واسطه، په کورنيو کښې د پاپونو او نورو پولیمیرونو د استعمال په واسطه، او همدارنګه نوري برخې هم لري چې په او به ککړوي او په اویو کښې زهري مواد پیدا کېږي (WHO, 2011). او په همدې ترتیب زهري درانه فلزات د کارخانو او کمپنیو خخه چې د فلزاتو ویلي کیدنه او د هغوي خخه د سامانونو جو پیدنه ترسره کوي، تراسه کېږي. (Orosun et al., 2016).

چې د خښاک په اویو کښې د درانه فلزاتو د اندازو زياتوب او د اویو ککرتيا او غلظت زياتوي، چې په انسانانو مختلفي مریضي رامنځ ته کوي. (WHO, 2007) (WHO, 2017)



1. شکل: د لښکرگاه بنار د مخکنیو اوپو ساحې شودنه کوي.

سرب $Pb=$ او ارسنیک $As=$ د مایکرو گرام پر لیټر $\mu g/L$ سره یې غلطت وښو دل سوه.

د احصائیوی تحلیل

د لښکرگاه بنار په مخکنیو اوپو کښې د خلورو زهری فلزاتو غلطت د تختنیکي ماشین (ICPMS) په واسطه په مایکرو گرام په لیټر سره وښو دل سوی دی.

او همدارنګه د همدي فلزاتو میترکسي ارتباط چي یو فلز د بل فلز سره د غلطت مثبت میتریکسي ارتباط چي د زهری فلزاتو غلطت د یو نوعه موادو خڅه لاس ته راغلي او یا منفي میتریکسي ارتباط چي د یو نوعه موادو خڅه لاس ته نه دي راغلي. نو ددي اړیکو تحلیل او تشخيص د SPSS پروګرام په واسطه ترسه سوي دي.

نتیجه او مناقشه

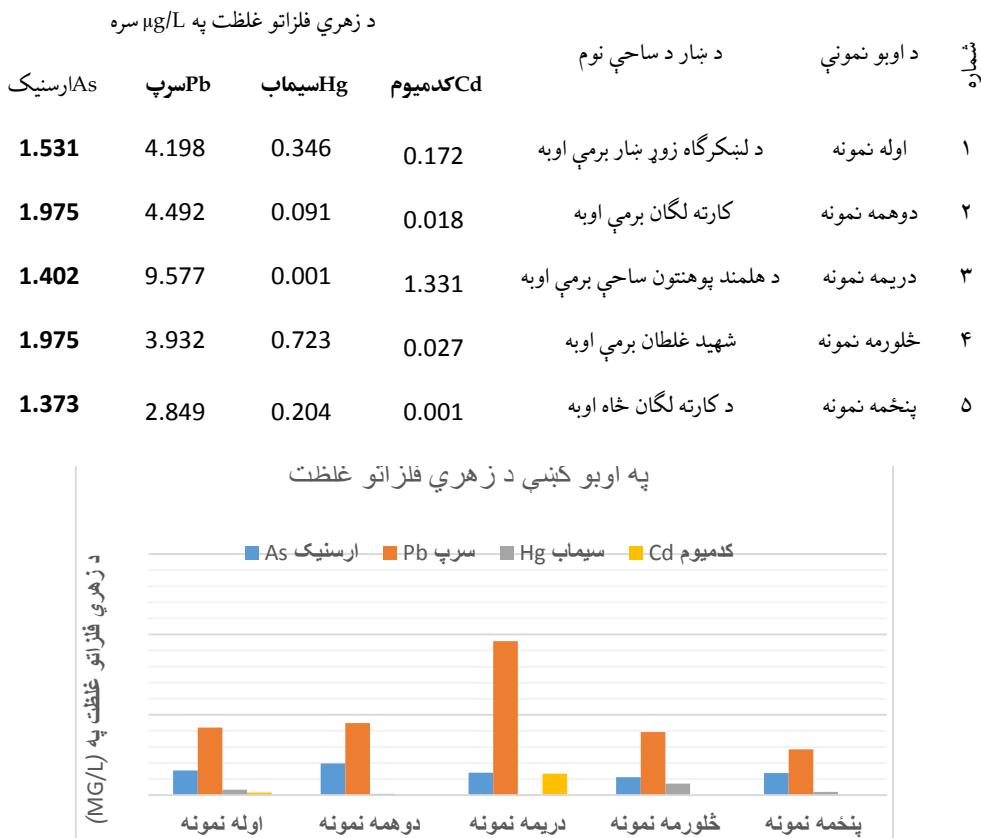
د لښکرگاه بنار د مخکنیو اوپو د پنځو نمونو د زهری فلزاتو د غلطتونه میتریکسي ارتباط په لاندې 1. جدول کښې بښو دل سوی دي.

ب. د چېړني ډیزاین

خرنګه چي نن سبا په قولنه کښې اکثره مریضي د ککرو اوپو خڅه رامنځته کيري، نو دا مو اړينه وبل چي د لښکرگاه بنار د مخکنی اوپو د زهری موادو تشخيص وسي، ترڅو په اوپو کښې د زهری عناصرو مقدار معلوم سی، او د هغوي ضرورونه تشخيص او د حل لاري ورته پیشنهاد سی.

ج. مواد

د لښکرگاه بنار د پنځو ساحو خڅه د اوپو نمونې لکه، لوړنۍ نمونه د لښکرگاه زور بنار، دوهمه نمونه د کارته لګان د برمه او، دریمه نمونه د هلمند پوهنتون ساحې د برمه او، خلورمه نمونه د شهید غلطان د برمه او به او پنځمه نمونه د کارته لګان د خا او، د نمونې اخیستلو پولي پروپايلین بوتلونه چي په سلفوريک اسید باندي پريوول سوي وه، او بيا وروسته په لابراتوار کښې د انډکتیویتي کپله پلازما ماس سپکتروميتری Inductivity Coupled Plasma Mass Spectrometry (ICPMS) ماشین په واسطه د اوپو زهری فلزات (Cd، Hg، Se) معلومول.

ا. جدول: په اوبو کښې د زهري فلزاتو غلظتونه په $\mu\text{g}/\text{L}$ سره بسودل سوي

ا. شکل. په اوبو کښې د زهري فلزاتو غلظت د ګراف په توګه سره بسودل سوي دي.

او تر تولو لږ مقدار یې د کارته لگان خاه او به $\mu\text{g}/\text{L}$ 0.001 دی چې د زیاتي اندازې مقدار یې د نړیوال صحي ادارې (WHO) لخوا تر $\mu\text{g}/\text{L}$ 3 پوري بسودل سوي دي. د سیماب $\mu\text{g}/\text{L}$ تر تولو زیاته اندازه د شهید غلطان برمې او به $\mu\text{g}/\text{L}$ 0.723 دی او تر تولو لږ مقدار یې د هلمند پوهنتون ساحې برمې او به $\mu\text{g}/\text{L}$ 6 دی چې د WHO لخوا یې مقدار تر $\mu\text{g}/\text{L}$ 1.331 دی،

په ۱. جدول او ۱. ګراف کښې د لینکرگاه بنار د مځکي او به د پورته مشخصو موقععنونو خخه چې په جدول کښې بسودل سوي دي راټولي سوي دي او په لابراتوار کښې یې دا مقدار په لاس راکړي دي. همدارنګه د نوموپو غلطني قيمتونو خخه کدمیوم $\mu\text{g}/\text{L}$ 1.331 دی، اندازه د هلمند پوهنتون ساحې د برمې او به کښې دی.

۲. جدول: په مخکيyo اويو کبې د زهرى فلزاتو غلطت ستاتيکي لنديز په ($\mu\text{g}/\text{L}$) سره بشودل سوي دي.

	<i>N</i>	<i>Minum</i>	<i>Maxim um</i>	<i>Mean</i>	<i>Std. Deviation</i>	<i>Kurtosis</i>	
	<i>Statistic</i>	<i>Statistic</i>	<i>Statistic</i>	<i>Statistic</i>	<i>Statistic</i>	<i>Statistic</i>	<i>Std. Error</i>
<i>Cd</i>	5	.001	1.331	.30200	.514615	5.147	1.741
<i>Hg</i>	5	.001	.723	.22767	.276171	1.695	1.741
<i>Pb</i>	5	2.849	9.577	5.39533	2.533017	.024	1.741
<i>As</i>	5	1.116	2.509	1.65100	.506172	.627	1.741
<i>Valid N</i>	5						

تر تولو د ارسنيک As تر تولو زيات مقدار د کارته لگان برمي او به او شهيد غلطان برمي او به چي مقدار يې سره مساوي دی $1.975 \mu\text{g}/\text{L}$ او تر تولو کم مقدار يې $\mu\text{g}/\text{L}$ WHO لخوايې مقدار 1.373 دی بشودل سوي دي، چي د تر تولو 10 پوري بشودل سوي دي. نو بالخره ويلاي سو چي د لېنگرگاھ بنا او به د نړيوال صحې ادارې تر معيارونو لوړ مقدار د زهرى فلزاتو غلطتونه نه لري. زياته اندازې يې په دې توګه سره، $\text{Pb} > \text{As} > \text{Cd} > \text{Hg}$ دی، دا چي په اويو کبې د سرب (Pb) اندازه په زياته توګه بشودل سوي ده، دا ممکن د سربو د بيټريو خڅه چي په تولنه کښې ورڅه چېره استفاده کېږي او همدارنګه کیدای سی چي په نورو مواردو کښې سربې مواد استعمال سوي وي او د مخکينو اويو سره مخلوط سوي وي، او په اويو کښې د سربو غلطت زيات سوي وي.

په ۲. جدول کښې ۴ زهرى خواص لرونکي فلزات انالايز سوي دي چي د دوى ستاتيکونه بشودل سوي دي. دا عناصر د نمونو اخيسټونکو مرکزونو له مخي په زياته اندازه توپير لري، ارسنيک (As) او سيماب (Hg) په زياته اندازه توپير نه لري، مګر سرب (Pb) د ارسنيک (As) او سيماب (Hg) سره په زياته اندازه توپير لري. په زياته اندازه توپيرونه کيدای سی چي د مختلفو خاينونو خڅه نمونې راټولي سوي وي او د سرب (Pb) تر تولو زيات مقدار د هلمند پوهنتون ساحې برمي او به 9.577 دی او تر تولو کم مقدار يې د کارته لگان خاه او به $2.849 \mu\text{g}/\text{L}$ دی چي د WHO لخوايې مقدار $10 \mu\text{g}/\text{L}$ پوري بشودل سوي دي.

۳ جدول: په ځمکني او بوا کښي د زهري فلزاتو یو د بل سره ارتباطي ميتريکس.

	Cd	Hg	Pb	As
Cd	1			
Hg	-0.46448	1		
Pb	0.891239	-0.59199	1	
As	-0.10388	-0.6509	0.305009	1

تيسټ کري، ترڅو بهه نتيجه ترلاسه کري. چي داناروغي بې په دي توګه دې؛ د ارسنيک AS زياتوالی د پوستکي مرريضي او د سپرو سرطان رامنځته کوي، د کدميوم Cd زياتوالی پښتوګي خرابوي. د سيماب Hg زياتوالی بې حس توب، بورنيده، لړزه، سر درد، د عضلاتو درد، عصباتي، په سختي سره ساه اخيسنته او د مرگ باعث کيري. سرب Pb زياتوالی فشار زياتوي، د ويني د سرو کروياتو رامنځته کیدنه تخريبوسي او په کوچيانو د هغوي ذهنيتوب (IQ) کموي (Ingegerd et al., 2014). که چيري په او بوا کښي زهري فلزات مقدار زيات سو، نو د مختلفو کيمياوي ميتودونو په واسطه کولائي سو چي زهري مواد د او بوا څخه ليري کرو او د څښاک لپاره یو مناسيبي او بوا ولرو (Ailin et al., 2020).

پايله

د دي خپريزني په ترسره کيدو سره دي پايللي ته ورسيدو چي د هلمند ولايت لښکرګاه بنار د مئکنيو او بوا پنځه نمونو د زهري فلزي عناصرو شتون د څښاک په او بوا کښي د WHO د معيارونو څخه کم دي، تنها سرب Pb مقدار و هغه اعظمي اندازي ته نژدي دي. دا څکه چي په دي ساحه کښي د سربې بيطريو او یا نورو سربې موادو څخه زياته استفاده کيري او د مئکنيو او بوا سره

په ۳. جدول کښي د فلزاتو ميتريکسي ارتباط ترسره سوي دي. چي په مثبت او منفي ارقام سره سبودل سوي دي. مثبت ميتريکسي ارتباط دا بښې چي او بوا د یو نوعه جامدو موادو او د هواپې ککرو زراتو څخه ککري سوي دي، او منفي ميتريکسي ارتباط دا بښې چي او بوا د یو نوعه د ضایع سویو موادو څخه نه دي ککري سوي. کدميوم Cd د سرب (r=0.891239) او سرب Pb د ارسنيک (r=0.305009) سره مثبت ميتريکسي ارتباط لري. او همدارنګه کدميوم د سيماب Hg (r=-0.46448)، کدميوم Cd د ارسنيک As سره (r=-0.10388)، سيماب Hg د سرب Pb (r=-0.59199)، سيماب Hg د ارسنيک As (r=-0.6509) منفي ميتريکسي ارتباط لري.

خرنګه چي په دي خپريزه کښي د مئکنيو او بوا د زهري فلزاتو د غلظت مقدار په لابراتوار کښي د ماس سپکتروميتر په واسطه معلوم سوي دي، نو ويلاقى سو چي دا او بوا د زهري فلزاتو د شتون پر بنسټ مناسيبي او بوا دي، څکه چي د خپريزنيو مقدار بې د WHO د معيارونو څخه یو خه لږ کم دي. او تاوانونه نه رامنځته کوي. د نورو خپريزونکو څخه هيله کوو چي د او بوا د خپريزونکو په برخه کي په کوچنيو ساحو کي ډيري نمونې

4. Gupta, S. N. (2014). Biochemistry text book, *Rastogi publication*, Pages (839-840).
5. Varghese, J. & Jaya. D. S. (2014). Metal Pollution of Groundwater in the Vicinity of Valiathura Sewage Farm in Kerala, *South India, Bull Environ Contam Toxicol* (2014) 93:694–698, DOI 10.1007/s00128-014-1410-7.
6. Hayat, E. & Baba. A. (2017). Quality of groundwater resources in Afghanistan, *Environ Monit Assess* (2017) 189:318, DOI 10.1007/s10661-017-6032-1.
7. Ingegerd, R. Vasant, S. & Frantisek, K. (2014). Potentially Toxic Elements in Drinking Water in Alphabetic Order. *First Online Chapter: 10 September 2014*.
8. Marcovecchio, JE. Botte, SE. and Freije, RH. (2007). Heavy metals, major metals, trace elements. *Handbook of water analysis. CRC Press, London.* 7033_C011 Page Proof page 273 2.2.2007.
9. Orosun1, M. M., Tchokossa2, P, Nwankwo1 L. I., Lawal1 T. O., S. A. Bello1 S. A., Ige1 S. O. (2016). Assessment of Heavy Metal Pollution in Drinking Water Due to Mining and Smelting Activities in Ajaokuta, Nigeria. *NIGERIAN JOURNAL OF TECHNOLOGICAL DEVELOPMENT*, 13; 1, p31-39.
10. WHO. (2007). Guidelines for drinking water quality. *World Health Organization, Geneva. 2nd edn. vol 1: Recommendations*, p 188

مخلوط سوي دي. همدارنګه میتریکسی ارتباطي ارقامو خخه معلومېري چي کدمیوم Cd د سرب Pb او سرب Pb د ارسنيک As سره مثبت میترکسی ارتباط لري، چي د یو نوعه موادو خخه لاسته راغلي دي. په همدي ترتیب کدمیوم Cd د سیماب Hg او ارسنيک As سره ، سیماب Hg د سرب Pb او ارسنيک As منفي میتریکسی ارتباط لري، چي د یو نوعه موادو خخه لاسته نه دي راغلي. نو بلاخره ويلاي سو چي د لښکرګاه بنار مېخکنی او به د زهری فلزاتو له مخي یې غلطت کم دي او توانی نه دي. که چېري د زهری فلزاتو غلطت د WHO تر اندازې زیات سی، مختلفي ناروغۍ رامنځته کوي.

اخڅلیکونه

1. زاهدي، نيازمحمد. (۱۴۰۰). د لښکرګاه بنار په او بو کښې د ايدین غلطت معلومول او د هغه تاثيرات په انسانانو باندي. *قلم علمي خپرنيزه مجله، پکتیا پوهنتون*, ۲۰۲۰، ۱۰ گنه، صفحې ۲۶۹-۲۶۴.
2. Ailin, Z. Xin. Li. Jia, X. & Guoren, Xu. (2020). Adsorption of potentially toxic elements in water by modified biochar: A review. *Journal of Environmental Chemical Engineering* 8(4):104196. DOI: [10.1016/j.jece.2020.104196](https://doi.org/10.1016/j.jece.2020.104196).
3. Feng, Lu. & Didier, A. (2018). Nanomaterials for removal of toxic elements from water. *Coordination Chemistry Reviews* 356:147-164, DOI: [10.1016/j.ccr.2017.11.003](https://doi.org/10.1016/j.ccr.2017.11.003).

- WHO. (2011). Guidelines for .12 drinking-water quality world health organization, *Geneva, 4th edn*, p .340
11. WHO. (2017). Guidelines for drinking water quality, vol 1, 3rd edn. *World Health Organization*, Geneva, p 515.

Determination of Toxic Metals Concentration at Lashkargah City Groundwater and its impacts on Human beings.

Niaz Mohammad Zahidi ^{*1}, Abdul Qadar Liwal² and Mohammad Qasem Adil³.

¹ Assistant Professor, Chemistry Department, Education Faculty, Helmand Institute of Higher Education. Email: niazmohammad.zahidi@gmail.com

² Teaching Assistant, Chemistry Department, Education Faculty, Helmand Institute of Higher Education.

³ Teaching Assistant, Mathmethic Department, Education Faculty, Helmand Institute of Higher Education.

Abstract

This study aimed assess the groundwater of Lashkergah City, Helmand Province, and its impacts on Human beings. The water samples collected from five wells of different areas of the Lashkergah city and the concentration of toxic metals in the water at $\mu\text{g/L}$ was tested and determined by Inductivity Coupled Plasma Mass Spectrometry (ICPMS) machine, and the toxic metals as; Cadmium (Cd), Mercury (Hg), Lead (Pb) and Arsenic (As) concentrations is determined in $\mu\text{g} / \text{L}$. The concentrations of these element in water compared to WHO standards, they showed that the concentration of all metals are lower than international standards, only the Lead (Pb)concertation is closed to the standard, this is because lead batteries are used or its made materials are used in the in area. The matrix correlation analysis also shows that Cadmium (Cd) has positive matrix correlation with lead (Pb) and lead (Pb) with arsenic (As), it means they are obtained from same waste materials, and also Cadmium (Cd) had negative matrix correlation with Mercury (Hg) and Arsenic (As), and Mercury (Hg) with Lead (Pb) and Arsenic (As), it also means that these metals are not obtained from same waste materials. Finally, Lashkergah's groundwater have less toxic metals, and it doesn't have bad effects on human. If the concentration of toxic metals exceeds from the WHO level, it can cause various diseases.

Keywords: Ground Water, Toxic Metals, WHO standards & Correlation Matrix Analysis