



قياس الصفات الكيميائية والفيزيائية في بعض نماذج المياه المعدنية المتداولة في اسواق محافظة النجف الاشرف ومقارنتها مع النسب العراقية العالمية.

[http://dx.doi.org/10.28936/jmracpc11.1.2019.\(1\)](http://dx.doi.org/10.28936/jmracpc11.1.2019.(1))

3

1 مهند حازم ناجد 1 اعياد عمار صيهود²

1 قسم البيئة كلية العلوم

2 فرع العلوم الاساسية كلية طب الاسنان

3 مدرس مساعد، قسم البيئة كلية العلوم

muhaned.halbus@uokufa.edu.iq

ayad.alzaidi@uokufa.edu.iq

hasana.qazmooz@uokufa.edu.iq

اريخ قبول النشر: 2019/4/4

تاريخ استلام البحث: 2019/2/19

في هذا البحث تم اختيار مجموعة من العلامات التجارية للمياه المعدنية على اساس كونها الاكثر تسويق من قبل اصحاب المحال التجارية في محافظة النجف الاشرف وبواقع ستة انواع حيث اخذت عينات يومية من هذه المياه بواقع 50 مل لمدة شهرين من (2018/11/1-2019/1/1) وتم قياس تراكيز الايونات التالية، Na^+ ، SO_4^{2-} ، NO_3^- ، F^- ، Cl^- ، Br^- (Mg^{2+} ، Ca^{2+} ، K^+) كما تم قياس الدالة الحامضية والتوصيلة الكهربائية ومقارنة النتائج مع النسب المسموح بها حسب المنظمات والهيئات العالمية ولوحظ مطابقتها للمواصفات العراقية والعالمية.

الكلمات المفتاحية: العلامة التجارية، المياه المعدنية، المواصفات القياسية.

MEASUREMENT OF CHEMICAL AND PHYSICAL PROPERTIES IN SOME MINERAL WATER SAMPLES FILLED IN THE MARKETS OF THE PROVINCE OF NAJAF AND COMPARE WITH THE IRAQI AND INTERNATIONAL RATIOS.

Mohanad Hazim Naje¹, Aayad Ammar Sayhood², Hasan Abbas Kazmos³

¹ Assis. Prof. Dr. Department of Ecology, Faculty of Science, University of Kufa, Najaf, Iraq. muhaned.halbus@uokufa.edu.iq

² Assis. Prof. Dr. Department of Basic Sciences, Faculty of Dentistry, University of Kufa, Najaf, Iraq. ayad.alzaidi@uokufa.edu.iq

³ Assis. Lec. Department of Ecology, Faculty of Science, University of Kufa, Najaf, Iraq. hasana.qazmooz@uokufa.edu.iq

ABSTRACT

In this research, a selection of some mineral water was selected on the basis of being the most marketed by the owners of shops in Najaf province, with six types, where daily samples of this water were taken by 50 ml for two months from (1/11/2018 - 1/1/2019). The following ions concentrations were measured (Br^- , Cl^- , F^- , NO_3^- , SO_4^{2-} , Na^+ , K^+ , Ca^{2+} , Mg^{2+}), pH and the electrical conductivity were measured and the results were compared with the allowable rates according to the international organizations. It was noted that they conform to international and Iraqi standards.

Key words: Brand, Mineral water, Standard specifications.

INTRODUCTION

مصطلح المياه المعدنية تم تعريفه لأول مرة في المؤتمر الدولي الطبي في المانيا عام 1911، حيث يحتوي على ما لا يقل عن 1000 mg/L من مكونات المعادن الذاتية (Oßmann et al., 2018)، وهذا التعريف قد تغير عدة مرات، بحيث تم وصفها أيضا بالمياه ذات المحتوى المعدني المنخفض في عام 1990، ليصل مستوى المعادن الذاتية إلى 200 mg/L فقط (Garmay et al., 2019)، وتعد هذه النسبة مهمة جدا لتلبية الاحتياجات اليومية للإنسان (Bulia & Enzweiler, 2018).

تعتمد جودة المياه المعدنية بشكل كبير على كل من الخصائص الكيميائية والفيزيائية ونسبة وجود الملوثات فيها (Fa et al., 2018)، وقد تصبح المياه الملوثة مصدرًا للمواد غير المرغوب فيها مثل البكتيريا والمواد الكيميائية العضوية وغير العضوية الخطرة على صحة الإنسان (He et al., 2019)، وتحتوي المياه المعدنية في القناني البلاستيكية والزجاجية



على كميات مختلفة من الأيونات (Ca^{2+} , Mg^{2+} , K^+ , Na^+ , Br^- , F^-) اعتماداً على مصادر المنشأ لهذه المياه (Bodiš et al., 2017)، إذ لا يمكن استخدام المياه المعدنية التي يشار إليها باسم (تساعد على زيادة التمثيل الغذائي، تحفيز وظائف الكبد والصفراء أو مع تعبيرات أخرى مماثلة) إلا إذا كانت تحقق بالفعل شروط خاصة مؤكدة من خلال نتائج الأبحاث الموثقة، السريرية والدوائية على حد سواء (Khandaker et al., 2017).

تعد صناعة المياه المعدنية من الصناعات المهمة على مستوى العالم، ففي الدول الأعضاء في الاتحاد الأوروبي بلغت قيمة إنتاج هذه الصناعة 12.4 مليار يورو وبلغ إجمالي الاستهلاك عند مستوى 52 مليار لتر في عام 2017 (Quist- Jensen et al., 2019).

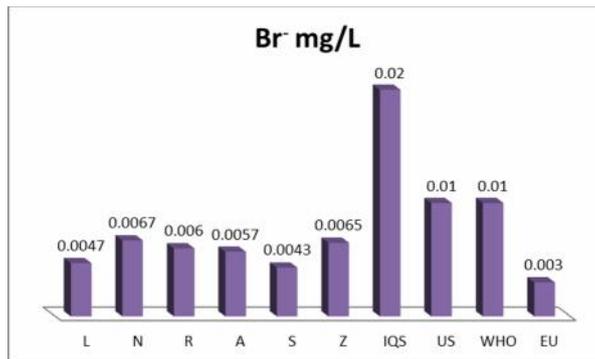
هناك العديد من تصنيفات لمياه المعدنية على أساس معايير مختلفة على سبيل المثال: كمية المعادن المختلفة، والأنيونات غير العضوية الرئيسية وتركيز الكاتيونات (Monakhova et al., 2017). وعند شراء المياه المعدنية يجب قراءة الملصق على المنتج، حيث يجب إعطاء المعلومات التالية على الأقل: تركيز المكونات المعدنية المميزة الدائبة؛ اسم مصدر المياه وموقعها؛ الاسم التجاري؛ مكان إنتاجه مع العناوين؛ معلومات حول عمليات التطهير المطبقة (إن وجدت)؛ محتوى ثاني أكسيد الكربون (Kim et al., 2018)، وأما في حالة المياه التي تحتوي على أكثر من 5 mg/L من أيون الفلورايد - يجب أن تكون هناك معلومات تفيد بأنه لا ينبغي أن يستهلكها الأطفال الرضع والأطفال دون سن 7 سنوات (Fedyaeva et al., 2019)، ولهذا الغرض توجد في العديد من البلدان لوائح تتعلق بجودة المياه المعدنية والتي عادة ما تكون مشابهة لمتطلبات مياه الشرب (Schymanski et al., 2018).

:Materials and methods

تم اختيار مجموعة من العلامات التجارية للمياه المعدنية على أساس كونها الأكثر تسويقاً من قبل أصحاب المحال التجارية في محافظة النجف الأشرف وبواقع ستة أنواع شملت (Zamzam(Z), Safa(S), Al-Akawen(A), AI- Raq(R), Al-Naba Al-Safe(N), Zalal(L)) تاريخ الإنتاج بواقع 50 مل لمدة شهرين من (2018/11/1 – 2019/1/1) وتم قياس تراكيز الأيونات التالية (Br^- , Cl^- , F^- , NO_3^- , SO_4^{2-} , Na^+ , K^+ , Ca^{2+} , Mg^{2+}) باستخدام الأقطاب الخاصة بكل أيون بواسطة جهاز (pH/ISE benchtop meter inoLab® pH/ION 7320-WTW) كما تم قياس الدالة الحامضية والتوصيلية الكهربائية ومقارنة النتائج مع النسب المسموح بها حسب المنظمات والهيئات العالمية والتي شملت (مواصفات الاتحاد الأوروبي EU/2003/40/EC، مواصفات منظمة الصحة العالمية WHO/2008، المواصفات الأمريكية US/EPA/2016، المواصفات العراقية IQS/417/2001).

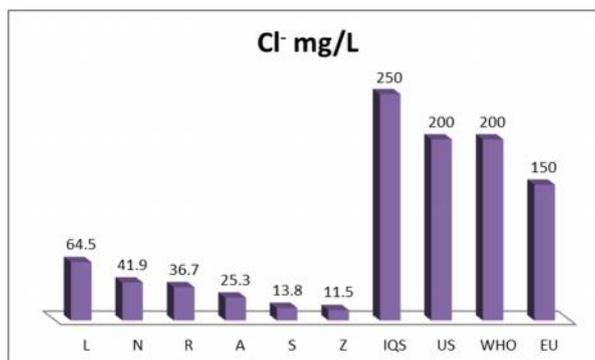
:Results and discussion

من خلال النتائج اليومية التي تم الحصول عليها، تم أخذ معدل القراءة لكل قياس من هذه الأيونات قيد الدراسة وتم مقارنتها مع القياسات الدولية كما مبين في الأشكال التالية: بين (الشكل، 1) قياس تركيز أيون Br^- في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية، لوحظ أن هناك تفاوت كبير بالنسبة المسموحة بين المواصفات الأوروبية ومنظمة الصحة العالمية والمواصفات الأمريكية مع المواصفات العراقية، حيث كانت المواصفات العراقية أكبر بست مرات عن المواصفات الأوروبية وبحدود الضعفين عن مواصفات منظمة الصحة العالمية والمواصفات الأمريكية مما يستدعي ضرورة مراجعة النسب المسموحة للمياه الشرب من قبل جهاز التقييس والسيطرة النوعية، كما لوحظ عدم ذكر نسبة أيون البروم على القناني البلاستيكية للمنتجات الشركات قيد الدراسة. ووجد أيضاً أن تراكيز أيون الباربيوم ضمن الحد المسموح به للمواصفات العراقية لجميع العينات. إن زيادة تركيزه تؤدي إلى الاسهال ومشاكل في الجهاز الهضمي (Nusair et al., 2019).



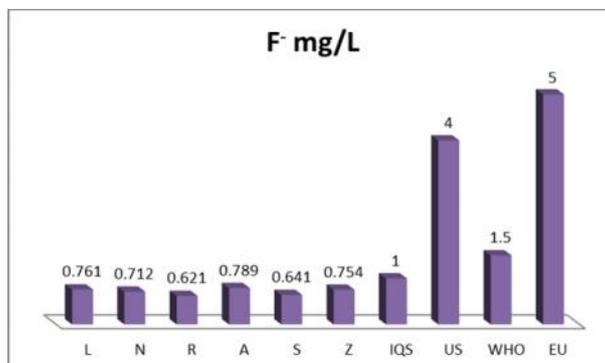
(1) : معدل تركيز ايون Br⁻ في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية

في (الشكل، 2) قياس تركيز ايون Cl⁻ في نماذج المياه قيد الدراسة، لوحظ ان هناك تفاوت نوعا بالنسب المسموحة بين المواصفات الاوربية ومنظمة الصحة العالمية والمواصفات الامريكية مع المواصفات العراقية، وربما يعود ذلك لاختلاف مصادر هذه المياه وطبيعتها، اضافة الى العوامل التي تدخل بطرق المعالجة وطبيعة الاجهزة والمعدات المستعملة ، كما لوحظ ان تركيز ايون الكلوريد ضمن الحد المسموح للمواصفات العالمية لجميع العينات. ان زيادة تركيزه تؤدي الى تأثيرات سامة على الانسان (Nakamura et al., 2016).



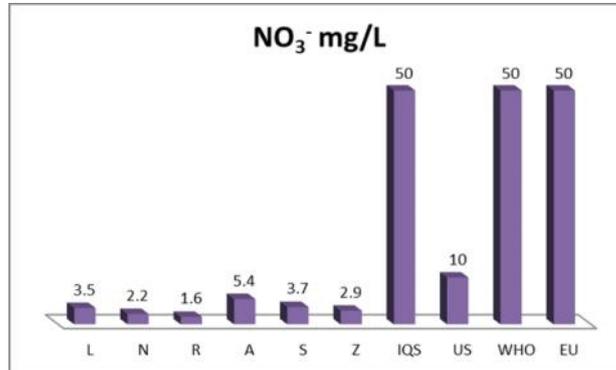
(2): معدل تركيز ايون Cl⁻ في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية

في (الشكل، 3) قياس تركيز ايون F⁻ في نماذج المياه قيد الدراسة ، لوحظ ان هناك تفاوت نوعا بالنسب المسموحة بين المواصفات الاوربية والمواصفات الامريكية مع المواصفات العراقية ، كما لوحظ ان تركيز ايون الفلوريد ضمن الحد المسموح للمواصفات العالمية لجميع العينات . حيث يعتبر ايون الفلوريد مهم جدا لصحة الاسنان اذا يقلل من تأثير التسوس (Li et al., 2019).



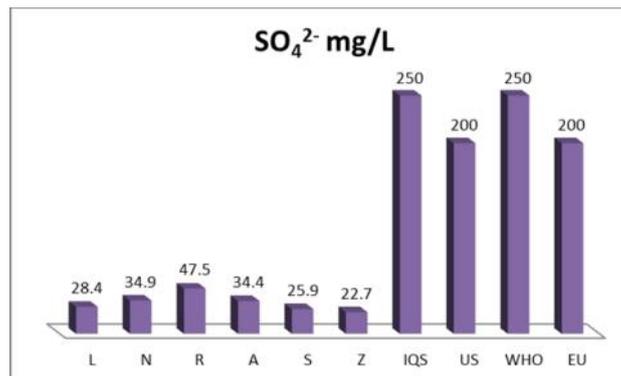
(3) : معدل تركيز ايون F⁻ في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية.

في (الشكل، 4) قياس تركيز ايون NO_3^- في نماذج المياه قيد الدراسة، لوحظ ان هناك تطابق بالنسب المسموحة بين المواصفات الاوربية ومنظمة الصحة العالمية مع المواصفات العراقية، كما لوحظ ان تركيز ايون النترا ت ضمن الحد المسموح للمواصفات العالمية لجميع العينات . حيث ان زيادة تركيزه تؤدي الى تأثيرات ضارة على نمو الاطفال (Gilliard et al., 2018).



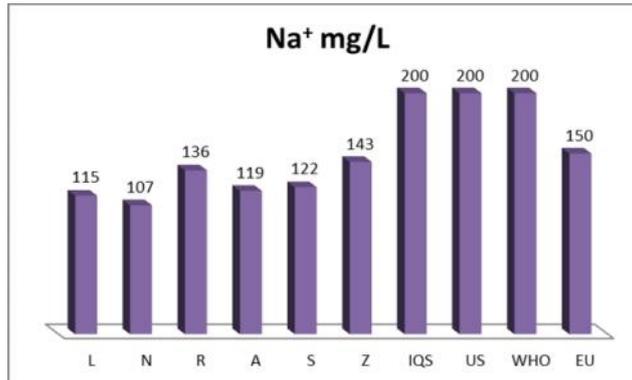
(4): معدل تركيز ايون NO_3^- في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية

في (الشكل، 5) قياس تركيز ايون SO_4^{2-} في نماذج المياه قيد الدراسة، لوحظ ان هناك تقارب بالنسب المسموحة بين المواصفات الاوربية والمواصفات الامريكية مع المواصفات العراقية، كما لوحظ ان تركيز ايون الكبريتات ضمن الحد المسموح للمواصفات العالمية لجميع العينات، ان زيادة تركيزه تؤدي الى تقليل امتصاصية المعادن المهمة في جسم الانسان (Gilliard et al., 2018).



(5): معدل تركيز ايون SO_4^{2-} في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية

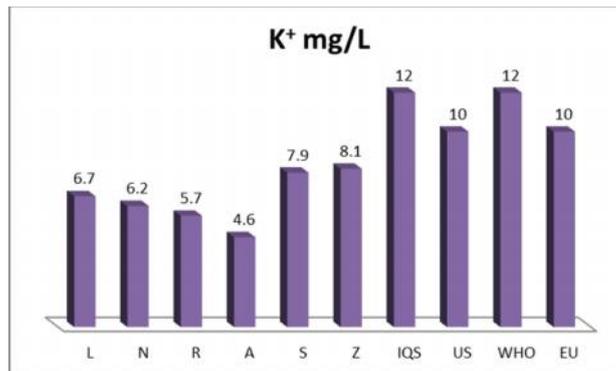
في (الشكل، 6) قياس تركيز ايون Na^+ في نماذج المياه قيد الدراسة، لوحظ ان هناك تطابق بالنسب المسموحة بين المواصفات منظمة الصحة العالمية والمواصفات الامريكية مع المواصفات العراقية، كما لوحظ ان تركيز ايون الصوديوم ضمن الحد المسموح للمواصفات العالمية لجميع العينات. ان زيادة تركيزه تؤدي الى ارتفاع في ضغط الدم (Fernandes et al., 2018).



(6) : معدل تركيز ايون Na⁺ في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات

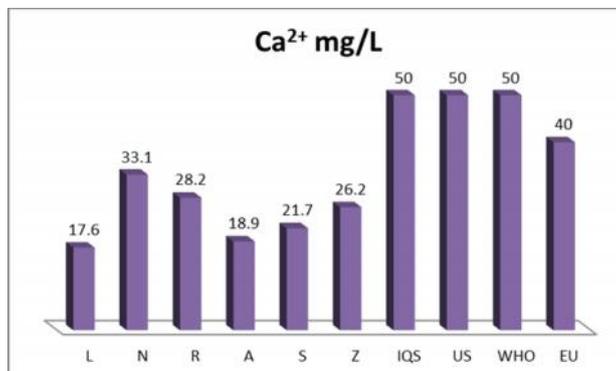
الدولية

في (الشكل، 7) قياس تركيز ايون K⁺ في نماذج المياه قيد الدراسة، لوحظ ان هناك تطابق بالنسب المسموحة بين المواصفات منظمة الصحة العالمية مع المواصفات العراقية، كما لوحظ ان تركيز ايون البوتاسيوم ضمن الحد المسموح للمواصفات العالمية لجميع العينات. ان زيادة تركيزه تؤدي الى تأثيرات على الجهاز الهضمي والتنفسي عند الانسان (de Curtis et al., 2018).



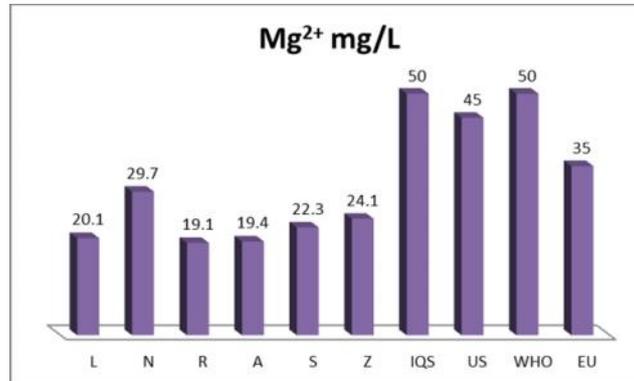
(7): معدل تركيز ايون K⁺ في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية.

في (الشكل، 8) قياس تركيز ايون Ca²⁺ في نماذج المياه قيد الدراسة، لوحظ ان هناك تطابق بالنسب المسموحة بين المواصفات منظمة الصحة العالمية والمواصفات الامريكية مع المواصفات العراقية، كما لوحظ ان تركيز ايون الكالسيوم ضمن الحد المسموح للمواصفات العالمية لجميع العينات. ان نقصان تركيزه تؤدي الى مشاكل في العظام عند الانسان (Bae & Kratzsch, 2018).

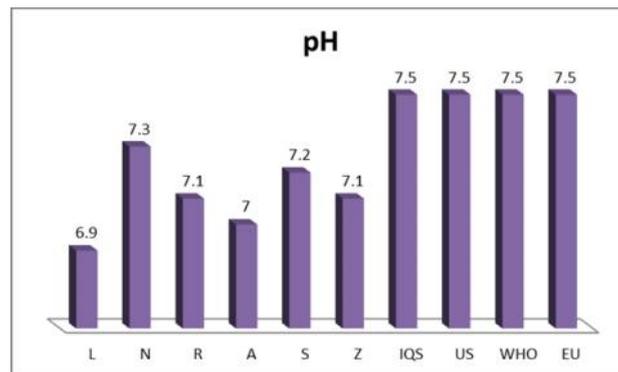


(8): معدل تركيز ايون Ca²⁺ في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية.

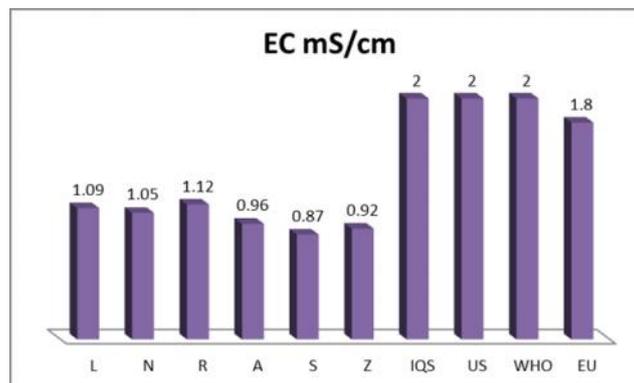
في (الشكل، 9) قياس تركيز ايون Mg^{2+} في نماذج المياه قيد الدراسة ، لوحظ ان هناك تطابق بالنسب المسموحة بين المواصفات منظمة الصحة العالمية مع المواصفات العراقية ، كما لوحظ ان تركيز ايون المغنيسيوم ضمن الحد المسموح للمواصفات العالمية لجميع العينات . ان زيادة تركيزه تؤدي الى مشاكل واضطرابات في المعدة عند الانسان (**Morais et al.**, 2017).



(9): معدل تركيز ايون Mg^{2+} في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية. كما تم ايضا قياس بعض الخواص الفيزيائية للمياه مثل الدالة الحامضية والتوصيلية كما في (الشكل 10 و 11) حيث لوحظ ان جميع العينات كانت ضمن الحدود المسموح بها عالميا .



(10): معدل الدالة الحامضية في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية.



(11): معدل التوصيلية الكهربائية في نماذج المياه للعينات المختارة ومقارنتها مع المواصفات المسموحة للمنظمات الدولية.

:Conclusions



في هذا البحث تم قياس تراكيز العناصر في المياه المعدنية لاكثر الماركات تداولاً في محافظة النجف الاشراف ولوحظ مطابقتها للمواصفات العالمية والعراقية على الرغم من وجود تفاوت بالنسب المذكورة والتي من المفضل مراجعتها بشكل دوري من قبل الاجهزة المختصة. لوحظ وجود تفاوت في كمية الاملاح المقاسة وربما يعود ذلك لاختلاف مصادر هذه المياه وطبيعتها، اضافة الى العوامل التي تدخل بطرق المعالجة وطبيعة الاجهزة والمعدات المستخدمة، لذا نقترح ان يتم ذكر مدى معين من التراكيز بدلا عن النسب الثابتة لضمان الدقة والجودة عن القياس .

:References

- I. Bae, Y. J., & Kratzsch, J. (2018). Vitamin D and calcium in the human breast milk. *Best Practice & Research Clinical Endocrinology & Metabolism*, 32(1), 39-45. <http://doi.org/10.1016/J.BEEM.2018.01.007>
- II. Bodiš, D., Bottlik, F., Černák, R., Kordík, J., Malík, P., Michalko, J., & Vandrová, G. (2017). Origin of Mineral Water Fatra, Slovakia. *Procedia Earth and Planetary Science*, 17, 472–475. <http://doi.org/10.1016/J.PROEPS.2016.12.119>
- III. Bulia, I. L., & Enzweiler, J. (2018). The hydrogeochemistry of bottled mineral water in São Paulo state, Brazil. *Journal of Geochemical Exploration*, 188, 43-54. <http://doi.org/10.1016/J.GEXPLO.2018.01.007>
- IV. de Curtis, M., Uva, L., Gnatkovsky, V., & Librizzi, L. (2018). Potassium dynamics and seizures: Why is potassium ictogenic. *Epilepsy Research*, 143, 50-59. <http://doi.org/10.1016/J.EPLEPSYRES.2018.04.005>
- V. Fa, Y., Yu, Y., Li, F., Du, F., Liang, X., & Liu, H. (2018). Simultaneous detection of anions and cations in mineral water by two dimensional ion chromatography. *Journal of Chromatography A*, 1554, 123-127. <http://doi.org/10.1016/J.CHROMA.2018.04.017>
- VI. Fedyaeva, O. N., Vostrikov, A. A., Shishkin, A. V., & Dubov, D. Y. (2019). Conjugated processes of black liquor mineral and organic components conversion in supercritical water. *The Journal of Supercritical Fluids*, 143, 191-197. <http://doi.org/10.1016/J.SUPFLU.2018.08.015>
- VII. Fernandes, J. R. C., Bleicher, L., & Beirão, P. S. L. (2018). Closed- and open-state models of human skeletal muscle sodium channel. *Biochemical and Biophysical Research Communications*, 506(4), 826-832. <http://doi.org/10.1016/J.BBRC.2018.10.110>
- VIII. Garmay, A. V., Oskolok, K. V., Monogarova, O. V., & Alov, N. V. (2019). Total reflection X-ray fluorescence analysis of highly mineralized water samples using relative intensities and scattered radiation. *Spectrochimica Acta Part B: Atomic Spectroscopy*, 152, 74-83. <http://doi.org/10.1016/J.SAB.2018.12.011>
- IX. Gilliard, C. N., Lam, J. K., Cassel, K. S., Park, J. W., Schechter, A. N., & Piknova, B. (2018). Effect of dietary nitrate levels on nitrate fluxes in rat skeletal muscle and liver. *Nitric Oxide*, 75, 1-7. <http://doi.org/10.1016/J.NIOX.2018.01.010>
- X. He, H., Cao, J., & Duan, N. (2019). Defects and their behaviors in mineral dissolution under water environment: A review. *Science of The Total Environment*, 651, 2208-2217. <http://doi.org/10.1016/J.SCITOTENV.2018.10.151>
- XI. Khandaker, M. U., Nasir, N. L. M., Zakirin, N. S., Kassim, H. A., Asaduzzaman, K., Bradley, D. A., Hayyan, A. (2017). Radiation dose to the Malaysian populace via the consumption of bottled mineral water. *Radiation Physics and Chemistry*, 140, 173-179. <http://doi.org/10.1016/J.RADPHYSICHEM.2017.01.018>
- XII. Kim, J., Kim, J., & Hong, S. (2018). Recovery of water and minerals from shale gas produced water by membrane distillation crystallization. *Water Research*, 129, 447-459. <http://doi.org/10.1016/J.WATRES.2017.11.017>
- XIII. Li, X., Zhang, J., Niu, R., Manthari, R. K., Yang, K., & Wang, J. (2019). Effect of fluoride



- exposure on anxiety- and depression-like behavior in mouse. *Chemosphere*, 215, 454-460. <http://doi.org/10.1016/J.CHEMOSPHERE.2018.10.070>
- XIV. Monakhova, Y. B., Kuballa, T., Tschiersch, C., & Diehl, B. W. K. (2017). Rapid NMR determination of inorganic cations in food matrices: Application to mineral water. *Food Chemistry*, 221, 1828-1833. <http://doi.org/10.1016/J.FOODCHEM.2016.10.095>
- XV. Morais, J. B. S., Severo, J. S., de Alencar, G. R. R., de Oliveira, A. R. S., Cruz, K. J. C., Marreiro, D. do N., Frota, K. de M. G. (2017). Effect of magnesium supplementation on insulin resistance in humans: A systematic review. *Nutrition*, 38, 54-60. <http://doi.org/10.1016/J.NUT.2017.01.009>
- XVI. Nakamura, T., Ohsawa-Yoshida, N., Zhao, Y., Koebis, M., Oana, K., Mitsuhashi, H., & Ishiura, S. (2016). Splicing of human chloride channel 1. *Biochemistry and Biophysics Reports*, 5, 63-69. <http://doi.org/10.1016/J.BBREP.2015.11.006>
- XVII. Nusair, S. D., Almasaleekh, M. J., Abder-Rahman, H., & Alkhatatbeh, M. (2019). Environmental exposure of humans to bromide in the Dead Sea area: Measurement of genotoxicity and apoptosis biomarkers. *Mutation Research/Genetic Toxicology and Environmental Mutagenesis*, 837, 34-41. <http://doi.org/10.1016/J.MRGENTOX.2018.09.006>
- XVIII. Oßmann, B. E., Sarau, G., Holtmannspötter, H., Pischetsrieder, M., Christiansen, S. H., & Dicke, W. (2018). Small-sized microplastics and pigmented particles in bottled mineral water. *Water Research*, 141, 307-316. <http://doi.org/10.1016/J.WATRES.2018.05.027>
- XIX. Quist-Jensen, C. A., Ali, A., Drioli, E., & Macedonio, F. (2019). Perspectives on mining from sea and other alternative strategies for minerals and water recovery—The development of novel membrane operations. *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 94, 129-134. <http://doi.org/10.1016/J.JTICE.2018.02.002>
- XX. Schymanski, D., Goldbeck, C., Humpf, H.-U., & Fürst, P. (2018). Analysis of microplastics in water by micro-Raman spectroscopy: Release of plastic particles from different packaging into mineral water. *Water Research*, 129, 154-162. <http://doi.org/10.1016/J.WATRES.2017.11.011>