

دراسة مستويات بعض المعادن الثقيلة الموجودة في غبار اسمنت مصنع المرقب

www.doi.org/10.62341/rman2527

رجب ابوجناح، مبروكة حديدان، نجاة ابوراس
كلية العلوم، جامعة المرقب، الخمس، ليبيا
reabujnah@elmergib.edu.ly

الملخص

في هذه الدراسة قد تم تقدير تراكيز العناصر الثقيلة (الرصاص والنيكل والنحاس) في غبار اسمنت أحد المصانع باستخدام جهاز الامتصاص الذري. حيث تم أخذ ثلاث عينات من مدخنة المصنع وبمواقع مختلفة وأزمنة مختلفة. فوجد ان أكثر العناصر الثقيلة الموجودة في العينة الاولى (اعلى المدخنة) هو الرصاص حوالي (30.7 ملجم/لتر) ثم يأتي بعده النيكل (6.9 ملجم/لتر) والنحاس (1.697 ملجم/لتر). اما في العينة الثانية (منتصف المدخنة) تناقص تركيز الرصاص قليلا ولكنه لا يزال أكثر المعادن الموجودة في هذه العينة (30.1 ملجم/لتر). وكذلك في العينة الثالثة (أسفل المدخنة) يتناقص تركيز الرصاص قليلا (29.7 ملجم/لتر) ثم يأتي بعده النحاس والنيكل. حيث ان كل المعادن المدروسة كانت ضمن الحد المسموح به من المنظمة العالمية للصحة النيكل (200 ملجم/كجم) و النحاس (100ملجم/كجم) عدا الرصاص (5 ملجم/كجم) فهو اعلى من الحد المسموح به.

الكلمات المفتاحية: مصنع الأسمنت، غبار الأسمنت، الهضم الرطب، المعادن الثقيلة

Study of the levels of some heavy metals present in the cement dust of Al-Mergib factory

www.doi.org/10.62341/rman2527

Rajab Abujnah, MabrukaHadidan, NajatAburas

College of Science, Elmergib University, Al-Khums, Libya
reabujnah@elmergib.edu.ly

Abstract

In this study, the concentrations of heavy metals (lead, nickel, and copper) in the cement dust of a factory were estimated using an Atomic Absorption Spectrophotometer technique. Three samples were taken from the factory chimney at different locations and times. The first sample revealed the highest concentration of elements during examination (on the upper part of the chimney) is lead (about 30.7 mg/l), nickel (6.9 mg/l), and copper (1.697 mg/l). The lead concentration decreased slightly in the second sample (mid-chimney), but it is still the most abundant element in this sample (30.1 mg/l). And in the third sample (below the chimney), the lead concentration decreased slightly (29.7 mg/l), then Cooper, and Nickel. All the metals studied were within the World Health Organization (WHO) limit nickel (200 mg/l) and copper (100 mg/l), except for lead (5 mg/l), higher than the permissible limit

Keywords: Cement factory, Cement dust, Wet digestion, Heavy metals

المقدمة

الأنشطة البشرية مثل التعدين وتصنيع الأسمنت والزراعة والنقل وغيرها تسبب في انبعاث كميات كبيرة من الغبار الذي يحتوي على المعادن الثقيلة الى الغلاف الجوي. والتي قد تصل الى المياه السطحية والجوفية والتربة وبالتالي قد تصل الى الانسان عن طريق الاستنشاق او السلسلة الغذائية. وتعد انبعاثات الجسيمات من الغبار إلى البيئة نتيجة سحق الحجر الجيري أثناء تصنيع الأسمنت مصدر قلق بيئي مع تزايد طلبات البناء.

حيث ينتقل الغبار الى مسافات طويلة بسبب حجم جسيماته الدقيقة، وبالتالي يزداد اجمالي الجسيمات العالقة في الغلاف الجوي (صحيفة صدى الجبل 2012). وهكذا تعتبر مصانع الاسمنت الى الجانب العديد من الأنشطة البشرية الأخرى مصدرا محتملا للمعادن الثقيلة مثل الكاديوم (Cd) والكروم (Cr) والرصاص (Pb) والنيكل (Ni) والنحاس (Cu) والزنك (Zn). غالبية هذه المعادن الثقيلة في غبار الأسمت المنبعث من صناعات الأسمت تأتي من المواد الخام وقد تم تجاهلها في الماضي (أ.عبد المنعم، 2005). يمكن أن ينتشر هذا الغبار على مساحات واسعة من خلال الرياح والأمطار ويتراكم في التربة و على النباتات (صناعة الاسمنت التقنية ، 2008). عرّف المعادن الثقيلة على أنها عناصر ذات كثافة مرتفعة نسبياً مقارنةً بالماء، ومن أبرزها الكروم (Cr) والكاديوم (Cd) والارصين (Zn) والرصاص (Pb) والنيكل (Ni) والنحاس (Cu) وهي معادن ذات خطورة سواء كانت في مركبات أو كعناصر أولية. توجد المعادن الثقيلة في الغلاف الجوي والغلاف الصخري والغلاف المائي والمحيط الحيوي على حد سواء. وتعرض البشر لسومها من خلال الأنشطة البشرية كالتعدين مثلا (Godwill 2019). حيث انها قابلة للذوبان عند درجات الحرارة المرتفعة في البيئات المائية، ولذلك يمكن امتصاصها من قبل الكائنات الحية دون انتباه لها. قد يتم التعرض لهذه المعادن من خلال وجودها بشكل طبيعي في البيئة، وفي بعض الأطعمة، والأدوية، والماء، وقد تدخل إلى الجسم بطرق مختلفة مثل التنفس أو الأكل أو من خلال امتصاصها عبر الجلد. ويؤدي التسمم بالمعادن الثقيلة الى مشكلات صحية خطيرة، وتشمل تلف الأعضاء والتغيرات السلوكية وصعوبات التفكير ومشاكل في الذاكرة. لذلك يتم استخدام تحليل المعادن الثقيلة في الجسم للكشف عن الأعراض التي يعاني منها المريض ويجدر التنويه أن الأعراض قد تختلف تأثيرها على الشخص اعتماداً على نوع المعدن وكميته في الجسم. وكشفت الدراسات السابقة عن وجود معادن ثقيلة في أنسجة الخياشيم والكبد والعضلات لأنواع مختلفة من الأسماك في النظم البيئية البحرية الملوثة، و بمجرد دخول المعادن الثقيلة في السلسلة الغذائية مما يساعد على تراكمها في جسم الإنسان عند تناوله الأسماك (Geoffrey 2020). ان تراكم النحاس في الجسم يسبب داء ويلسون. و تصاب معظم النساء بالاكزيما نتيجة

استعمالهن المجوهرات والاكسسوارات التي تحتوي على النيكل. وأكثر المعادن سمية للغاية هو الرصاص حيث يؤدي التعرض الطويل له ولأملاحه الدائبة اعتلال الكلية وآلام في البطن وضعف الاصابع والرسغين و الكاحلين، والتعرض الي تراكيز عالية منه قد يؤدي الي الموت او الاجهاض للنساء الحوامل و يمكن أن يسبب تلف الدماغ والكلى وانخفاض في إنتاج الهيموغلوبين وخصوبة الذكور. يدخل الرصاص جسم الإنسان عن طريق الاستنشاق والابتلاع ويتراكم في الكبد والكلى والعظام حتى حوالي العقد الخامس من العمر. هناك أدلة قوية على أن التلوث بالرصاص يمكن أن يؤدي إلى سلوك عدواني في الحيوانات يمكن أن يحدث أيضا في البشر (Amartey,2011،Wufem, 2016 ، Assi 2016). و الحد الأدنى منه 1.0 ملجم/لتر. و يسبب الكادميوم تلف الكلى وتدهور العظام لأنه يؤثر على استقلاب الكالسيوم وبالتالي فإن تحليل هذه المعادن الثقيلة وغيرها في التربة والنباتات الغذائية في المناطق التي يحتمل أن تكون ملوثة بها على وجه الخصوص أمر حيوي مهم .

صناعة الاسمنت :

يبدأ إنتاج الأسمنت باستخراج المواد الخام وطحنها في المحجر الواقع بالقرب من أعمال الأسمنت. مع تحديد نسبة المواد الخام بالضبط وبذلك ينتج الخليط، و من الممكن إضافة مواد تصحيح مثل الرمل وخام الحديد والطين ادا لزم الامر. بغض النظر عن المواد الخام الطبيعية وفي بعض الاحيان يتم استخدام مواد النفايات التي تحتوي على الجير والسيليكات والحديد كبديل للمواد الخام. ويطحن هذا الخليط من المواد الخام (وجبة خام) وفي نفس الوقت يتم تجفيفه في المرسب الكهروستاتيكي في المصب ، تم تفصل الوجبة وتنقل لاحقا إلى صوامع الوجبات الخام. و يتم إدخالها في الفرن الدوار الذي تتم فيه عملية الاحتراق (الاحتراق الأولي في نهاية الفرن) بالوقود الاحفوري (1250 إلى 1599 درجة مئوية) وجزئيا أيضا في بداية الفرن الدوار (الاحتراق الثانوي) و بذلك قد تكون تشكلت حبيبات الكلنكر. تتدفق غازات المداخن الساخنة الناتجة عن الاحتراق للمواد الصلبة عبر الفرن الدوار في الاتجاه المعاكس. يجب تبريد الكلنكر الذي يغادر الفرن

الدوار (Barnes 2022, Brandt1995). ويعتبر الجبس والحجر الجيري والرماد المتطاير للفحم أهم مكون للأسمنت البورتلاندي.

الهدف من هذا البحث

مصنع اسمنت المرقب يعد أحد مصادر تلوث الهواء في مدينة الخمس حيث ينتج المصنع العديد من الملوثات الغازية والصلبة من خلال مدخنه التي ترتفع 20 متر عن سطح الارض وبذلك فهو مصدر رئيسي لتلوث البيئة المحيطة وهذا البحث يسلط الضوء على غبار الاسمنت ومكوناته من المعادن الثقيلة.

طرق ومواد الدراسة

تم جمع العينات من مصنع اسمنت المرقب الذي يقع في المدخل الغربي لمدينة الخمس عند توقف المصنع لفترة الصيانة وقد اخذت ثلاثة عينات من مدخنة المصنع وهي المدخنة التي يخرج منها الغازات والغبار اثناء العمل حيث تم جمعها في أكياس بولي إيثيلين نظيفة تحمل علامات للتخزين وتجفيفها في الميكروويف لمدة نصف ساعة اخذت ثلاثة عينات من كومة الغبار المترسب داخل المدخنة على الشكل التالي:

- العينة رقم (1) الطبقة العليا وهو الغبار المترسب في الفترة الزمنية الاخيرة
- العينة رقم (2) الطبقة الوسطى وهو الغبار المترسب قبل الطبقة العليا بفترة زمنية غير معروفة

- العينة رقم (3) الطبقة السفلية وهو الغبار المترسب بفترة زمنية طويلة

المواد الكيميائية والكواشف المستخدمة في هضم العينات في هذا العمل البحثي هي HNO_3 (98%) و SO_2H_4 (69%) و محاليل قياسية (1000 ملجم / لتر) من املاح النترات للمعادن الثقيلة (Pb و Cu و Ni) وماء مقطر لتخفيف العينات المهضومة ولإعداد المحاليل القياسية للمعادن الثقيلة وكذلك لشطف الأواني الزجاجية وزجاجات العينات.

و في هذه الدراسة تم تحديد تركيز معادن ثقيلة في غبار الأسمنت باستخدام جهاز الامتصاص الذري. حيث تم استخدام أكياس البولي إيثيلين لجمع عينات غبار الأسمنت.

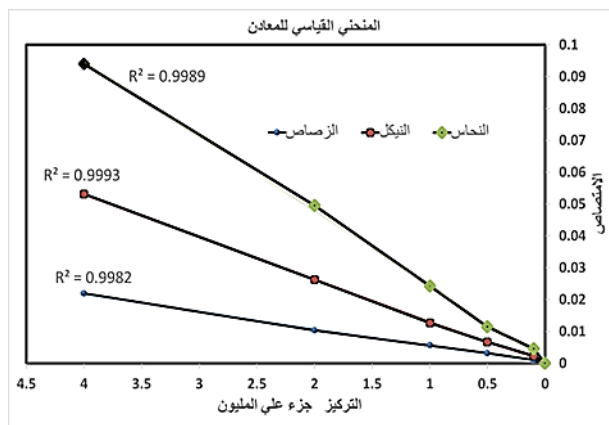
و الميكروويف لهضم العينة. تم استخدام دوارق حجمية أثناء تخفيف العينة وإعداد محلول قياسي معدني. و استخدام الملاط مع المدقة لطحن غبار الأسمنت ومنخال ذو حجم (0.5 مم) لفصل الجسيمات الأكبر حجماً. تم استخدام ميزان حساس بدقة (± 0.0001) جم) لوزن العينات المعالجة ، كما استخدم مخبار مدرج والماصة لقياس أحجام مختلفة من محاليل العينات والكواشف الحمضية والمحاليل القياسية للمعادن الثقيلة. و ورق الترشيح لترشيح العينات المهضومة ، وتم إجراء عملية الهضم في جهاز ساحبة الغازات. و استخدام جهاز الامتصاص الذري (varian spectra AA 55 B) لتحديد تراكيز المعادن الثقيلة (Pb و Cu و Ni) باستخدام لهب الأستيلين الهوائي.

عملية هضم العينة

لتقدير تراكيز النيكل و النحاس و الرصاص نقلت 5 جرام من غبار أسمنت مصنع المرطب الى أنابيب الهضم و اضيف اليها 10 مل من حامض النيتريك المركز و 2 مل حامض الكبريتيك و سخنت في فرن الميكروويف (micro wave oven) لمدة 30 دقيقة ثم رشحت و نقل الراشح الي دورق حجمي سعة 100 مل و اكمل الحجم بالماء المقطر حتى العلامة الحجمية.

تحضير المحاليل القياسية

تم تحضير المحاليل القياسية من 1000 ملجم / لتر من المعادن الثقيلة ذات الأهمية من أملاحها. تم استخدام المعايير الوسيطة للحصول على معايير عمل من خمس نقاط لكل معدن. وبعد ذلك تم تحليل Pb و Cu و Ni باستخدام جهاز الامتصاص الذري. حيث تم رسم العلاقة بين تراكيز المحاليل القياسية (ملجم/لتر) والامتصاصية كما مبين في شكل (1)،



الشكل (1) يبين العلاقة بين تراكيز المحاليل القياسية (ملجم/لتر) والامتصاصية

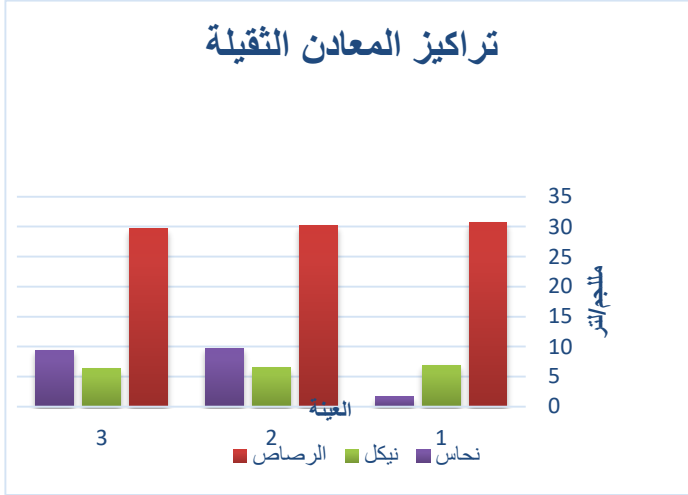
تقدير تراكيز المعادن الثقيلة

قيست تراكيز الرصاص ،النحاس ، النيكل ، باستخدام جهاز الامتصاص الذري (varian spectra AA 55 B) بالحقن داخل اللهب و استخدمت 5 تراكيز قياسي من هذه العناصر من خلال التحليل الكيميائي باستخدام جهاز الامتصاص الذري الذي اجري في (معمل الكيمياء البيئية بقسم علوم البيئة في كلية العلوم -الخمس) لعينات غبار الاسمنت لمصنع المرقب تم اخذ حوالي 5 جرام من كل عينة و تم تكرار هذه العملية 3 مرات.

النتائج والمناقشة

جدول (1) حساب تراكيز المعادن الثقيلة(ملجم/لتر) في عينات غبار الاسمنت لمصنع المرقب

العينة/المعدن	رصاص	نيكل	نحاس
العينة (1)	30.7	6.9	5.52
العينة (2)	30.1	6.56	9.73
العينة (3)	29.7	6.36	9.41



الشكل (2) تراكيز المعادن الثقيلة (مليج/لتر) في عينات غبار الاسمنت لمصنع المرقب

حيث لوحظ أن أكثر المعادن الثقيلة الموجودة في العينة (1) كما هو موضح بالشكل 2 هو معدن الرصاص حوالي (30.7 مليج/لتر) تم يأتي بعده النيكل و النحاس و نلاحظ في العينة رقم (2) تناقض في التركيز الرصاص و لكنه لا يزال اكثر المعادن الموجودة حوالي (30.1 مليج/لتر) وايضا في العينة رقم (3) يكون الرصاص اكثر المعادن الثقيلة الموجودة حوالي (29.7 مليج/لتر). هل يمكن لعامل الزمن ان يكون سبب لهذه الفروقات او يمكن ان تكون مياه الامطار سبب في هذا ايضا لان تم جمع العينات من داخل المدخنة المعرضة للامطار و العوامل الجوية الاخرى.

وقد تمت مقارنة تراكيز المعادن الثقيلة (الرصاص ، النحاس و النيكل) في غبار اسمنت مصنع المرقب في هذه الدراسة كما هو مبين في الجدول (1) مع تركيزهن في غبار اسمنت بعض الدول (الولايات المتحدة الامريكية ، نيجيريا ، ايران و اثيوبيا) الموضح في الجدول (2) .

جدول (2) يبين مقارنة تراكيز بعض المعادن الثقيلة (ملجم/كجم) في غبار الاسمنت ببعض الدول (Fikadu, 2021)

المعدن	امريكا	نيجيريا	ايران	اثيوبيا
رصاص	3.03	3.86	51.3-59.3	255- 649
نحاس	23.7	6.92	NR	450-472
نيكل	47.5	17.3	15.2	172

ونلاحظ ان مستوى الرصاص في دراستنا كان اقل مقارنة باثيوبيا و ايران و لكن اعلى من نتائج المتحصلة عليها امريكا و نيجيريا. وكان متوسط تركيز النيكل في دراستنا (6.6 ملجم/لتر) وهو من ضمن الحد المسموح به من قبل منظمة الصحة العالمية (200 ملجم/كجم) واقل من نتائج الدول المذكورة. ونلاحظ متوسط تركيز النحاس في هذه الدراسة (8.22 ملجم/لتر) من ضمن الحد المسموح به من قبل منظمة الصحة العالمية (100 ملجم/كجم) وهو ايضا اقل من الدول السابقة

الخلاصة

نلاحظ كما مبين في الجدول (1) بعض الاختلافات او الفروقات في نفس المعادن الثقيلة الموجودة في كل العينات مثل (النيكل - النحاس - الرصاص) اختلاف بسيط حيث ان هذه العينات تم جمعها من نفس المصدر و نفس المكان لكن اخذت بترتيب معين . العينة رقم (1) من اعلى المدخنة و العينة رقم (2) من وسط المدخنة و العينة رقم (3) من اسفل المدخنة. حيث كان متوسط تركيز الرصاص في دراستنا الحالية لغبار اسمنت مصنع المرقب (30.16 ملجم/لتر) وهذا أعلى من الحد المسموح به من قبل منظمة الصحة العالمية (5 ملجم/كجم) (Cipurkovic, 2014). ويمكن ان تكون المواد الخام (الحجر الجيري والطين و الرمل) سببا في ذلك اما باقي العناصر المدروسة فهي ضمن الحد المسموح به. ويرجع اختلاف في تراكيز هذه المعادن بين دراستنا و دراسة الدول السابقة الى الاختلاف في المواد الخام المستخدمة في صناعة الاسمنت والتي تؤخذ من امكان مختلفة و والاختلاف في طريقة صناعة الاسمنت.

الشكر وتقدير

الشكر موصول الى قسم علوم البيئه بكلية العلوم جامعة المرقب والعاملين بمصنع اسمنت المرقب

المراجع:

- أ. تودريس (2008 صناعة الاسمنت التقنية ، ميامي فلوريدا)
- عبدالمنعم ، د. عبدالعزيز و م. اشرف (2005 المجلة العربية للعلوم والهندسة -مصر) بحث بعنوان (تأثير استبدال غبار الاسمنت على المواد الكيميائية و الخصائص الفيزيائية و قوة ضاغطة من بورتلاند و الخبث و الاسمنت)
- شركة اسمنت هومبولدت (2006) ورقة بيانات السلامة الصحية للاسمنت البورتلاند صحيفة صدى الجبل (2012-12-17)
- Amartey, E.O.; Asumadu-Sakyi, A.B.; Adjei, C.A.; Quashie, F.K.; Duodu, G.O.; Bentil, N.O. Determination of heavy metal concentration in hairpomades on the Ghanaian market using atomic absorption spectrometry. *Br. J. Pharmacol. Toxicol.* **2011**, 2, 192–198.
- Assi, M.A.; Hezmee, M.N.M; Haron, A.W.; Sabri, M.Y.M.; Rajion, M.A. The detrimental effects of lead on human and animal health. *Vet. World* **2016**, 9, 660–671
- Barnes P, Structure and Performance of Cements, Applied Science Publishers, London and New York, 1983.
- Brandt AM, Cement-Based Composites: Materials, Mechanical and Performance, 1st edition, E& FN Spon, London, 1995.
- Bull. Chem. Soc. Ethiop. **2022**, 36(3), 487–501

- Cipurkovic, A.; Trumic, I.; Hodzic, Z.; Selimbasic, V.; Djozic, A. Distribution of heavymetals in portland cement production process. *Adv. Appl. Sci. Res.* **2014**, 252–259.
- Geoffrey K. Kinuthia, Veronica Ngunjiri, Dunstone Beti, and others (21/5/2020), "Levels of heavy metals in wastewater and soil samples from open drainage channels in Nairobi, Kenya: community health implication", Scientific Reports, Retrieved 23/1/2022.
- GodwillAzehEngwa, PaschalineUdoka Ferdinand, Friday NwekeNwalo and others (19/6/2019), "Mechanism and Health Effects of Heavy Metal Toxicity in Humans", Intech Open, Retrieved 23/1/2022.
- TsehayFikadu, BirhanuMekassa (2022) Determination of heavy metals in cement dust, top soil and teff around Habesha and Muger cement factory, Oromia regional state, Ethiopia. *Bull. Chem. Soc. Ethiop.* **2022**, 36(3), 487–501.
- Wufem, B.M.; Ibrahim, A.; Maina, H.M.; Gungasat, N.J.; Barnabas, N.J. Distribution of heavymetals in cultivated soils around Ashaka cement factory in Gombe state, Nigeria. *Int. J. Chem. Stud.* **2016**, 4, 116–120.