

N° d'ordre...

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

RÉPUBLIQUE ALGÉRIENNE DÉMOCRATIQUE ET POPULAIRE
MINISTÈRE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE



UNIVERSITÉ DJILLALI LIABES DE SIDI BEL ABBES
FACULTÉ DES SCIENCES DE LA NATURE ET DE LA VIE
Département des Sciences de l'Environnement

THESE DE DOCTORAT EN SCIENCES

Présentée par :

Mme ZERROUKI Dahbia

Spécialité : *Environnement*

Option : *Pathologie des Ecosystèmes Terrestres*

Email : *dahbia.zerrouki@yahoo.fr*

Intitulé

Phytoremédiation d'un sol agricole contaminé par les métaux lourds
(Pb, Zn et Cu) en milieu routier à l'aide de l'orge *Hordeum vulgare.L*
et de tournesol *Helianthus annus.L*.

Soutenue le

Président de jury : Pr MEHDADI Zoheir (**Professeur, UDL/SBA**)
Examineur : Pr DELLAL Abdelkader..... (**Professeur, Univ. Tiaret**)
Pr SAHNOUN Mohamed..... (**Professeur, Univ. Tiaret**)
Promoteur : Pr MAATOUG M'Hamed..... (**Professeur, Univ. Tiaret**)
Co-Promoteur : Pr HELLAL Benchaben (**Professeur, UDL/SBA**)

Année universitaire 2012 - 2013

Résumé :

Le but de ce travail est l'étude de la possibilité de décontaminer un sol agricole, pollué par le plomb, le cuivre et le zinc en milieu routier, par *Hordeum vulgare* et *Helianthus annuus* comme des plantes hyperaccumulatrices des métaux lourds. Les concentrations élevées, en plomb, en cuivre et en zinc enregistrées dans les horizons de surface du sol qui sont $1714,39 \pm 512,62$ ppm, $3,18 \pm 2,54$ ppm et $4114,35 \pm 2352,13$ ppm respectivement, ont permis de mettre en évidence que le trafic et les infrastructures routières constituent une source toxique importante en métaux lourds pour l'environnement. Ces métaux peuvent se disperser et retomber par voie sèche ou humide sur les bordures de chaussée, transportés par le ruissellement des eaux pluviales vers le sol.

Les résultats obtenus montrent que *Hordeum vulgare* peut accumuler 2% du plomb, soit $38,02 \pm 14,96$ ppm, 19% du cuivre, soit $10,34 \pm 5,74$ ppm et 19% du zinc, soit $588,18 \pm 375,5$ ppm, de valeurs totales des métaux lourds trouvées dans le sol. Ainsi, que *Helianthus annuus* peut absorber 2% du plomb, soit $35,69 \pm 37,24$ ppm, 24% du cuivre, soit $14,43 \pm 5,38$ ppm et 35% pour le zinc, soit $274,00 \pm 5,38$ ppm.

Pour les deux plantes, les plus grandes valeurs des ETM ont été enregistrées dans les racines. Les résultats trouvés pour le plomb dans les racines, les tiges, les feuilles et les graines de *Hordeum vulgare* sont respectivement : $18,32 \pm 8,38$ ppm, $10,83 \pm 5,86$ ppm, $7,71 \pm 3,74$ ppm et $0,55 \pm 0,40$ ppm. Pour le cuivre, on a observé que cette plante accumule $5,12 \pm 3,70$ ppm dans les racines, $2,53 \pm 1,38$ ppm dans les tiges, $1,46 \pm 1,06$ ppm dans les feuilles et $1,23 \pm 0,40$ ppm dans les graines. Pour le zinc aussi on a observé que $327,05 \pm 197,52$ ppm dans les racines, $189,50 \pm 135,58$ ppm dans les tiges, $70,00 \pm 40,39$ ppm dans les feuilles et $1,63 \pm 2,01$ ppm dans les graines. Au niveau de *Helianthus annuus* on a remarqué aussi qu'il y a une translocation des ETM de la partie souterraine vers la partie aérienne, dont cette plante accumule $17,97 \pm 32,79$ ppm du plomb dans les racines, $8,33 \pm 4,65$ ppm dans les tiges, $7,36 \pm 4,81$ ppm dans les feuilles et $2,03 \pm 1,51$ ppm dans les graines. Pour le cuivre, $6,66 \pm 3,71$ ppm dans les racines, $4,10 \pm 2,14$ ppm dans les tiges, $2,61 \pm 1,29$ ppm dans les feuilles et $1,06 \pm 1,88$ ppm dans les graines. Et pour le zinc $112,81 \pm 35,86$ ppm dans les racines, $80,08 \pm 47,33$ ppm dans les tiges, $69,66 \pm 50,43$ ppm dans les feuilles et $1,44 \pm 0,58$ ppm dans les graines.

Le transfert des ETM vers la plante est influencé par des paramètres physico-chimiques du sol, tels que le pH du sol, la CEC et le taux des argiles. A pH faible, le Pb, le Cu et le Zn sont plus disponibles d'être absorbés par les plantes, dont on a trouvé pour *Hordeum vulgare* que les corrélations entre le pH et le Pb, le Cu et le Zn sont négatives avec $r = -0,25^{**}$, $r = -0,18^{***}$ et $r = -0,17^{**}$ respectivement; par contre, La CEC du sol et le taux des argiles sont corrélés positivement avec les teneurs des ETM dans la plante $r = 0,67^{**}$ avec le Pb, $r = -0,36^{**}$ avec le Cu et $r = 0,33^{**}$ avec le Zn. Pour le taux des argiles, $r = 0,64^{***}$, $r = 0,19^{**}$ et $r = 0,52^{***}$ avec le Pb, Cu et Zn respectivement. Ainsi pour *Helianthus annuus* les mêmes comportements sont observés avec les ETM et les paramètres physico-chimiques du sol. Dont les corrélations entre le pH et le Pb, le Cu et le Zn sont négatives avec $r = -0,37^{**}$, $r = -0,21^{**}$ et $r = -0,39^{**}$ respectivement; par contre, La CEC du sol et le taux des argiles sont corrélés positivement avec les teneurs des ETM dans la plante $r = 0,75^{**}$ avec le Pb, $r = -0,80^{***}$ avec le Cu et $r = 0,43^{**}$ avec le Zn. Pour le taux des argiles, $r = 0,37^{**}$,

$r=0,69^{***}$ et $r=0,23^{**}$ avec le Pb, Cu et Zn respectivement. Donc le transfert de ces trois métaux vers les plantes se fait par voie passive.

Cependant, nous avons constatés des fortes corrélations entre les ETM -sol et les ETM- plante, l'absorption du Pb, du Cu et du Zn, par *Hordeum vulgare* et *Hethelium annus*, semble influencer par leur biodisponibilité dans la solution du sol.

Mots clés : pollution du sol, phytoremédiation, *Hordeum vulgare*, *Hethelium annus*, plomb, zinc, cuivre, biodisponibilité, Tiaret et Algérie.

Summary:

The aim of this work is to study the possibility of decontaminating agricultural soil polluted by lead, copper and zinc in the road medium, *Hordeum vulgare* and *Helianthus annuus* hyperaccumulating plants as heavy metals. The high concentrations of lead, copper and zinc stored in the soil surface horizons they are 1714.39 ± 512.62 ppm, 3.18 ± 2.54 ppm and 4114.35 ± 2352.13 ppm respectively, helped to highlight the traffic and roads are an important source toxic heavy metals to the environment. These metals may disperse and fall dry or wet on curbs, transported by stormwater runoff into the ground.

The results show that *Hordeum vulgare* can accumulate 2% lead, either 38.02 ± 14.96 ppm, 19% copper, or 10.34 ± 5.74 ppm and 19% zinc, or 588, 375.5 ± 18 ppm of total values of heavy metals found in the soil. Thus, as *Helianthus annuus* can absorb 2% lead, either 35.69 ± 37.24 ppm, 24% copper, or 14.43 ± 5.38 ppm and 35% for zinc, or 274.00 ± 5.38 ppm.

For both plants, the largest values of ETM were recorded in the roots. The results found for the lead in the roots, stems, leaves and seeds of *Hordeum vulgare*, respectively 18.32 ± 8.38 ppm, 10.83 ± 5.86 ppm, 7.71 ± 3 , 74ppm and 0.55 ± 0.40 ppm. For copper, it was found that this plant accumulates 5.12 ± 3.70 ppm in roots 2.53 ± 1.38 ppm in the stems 1.46 ± 1.06 ppm in the leaves and 1.23 ± 0.40 ppm in seed. For zinc was also observed 327.05 ± 197.52 ppm in the roots, 189.50 ± 135.58 ppm in the stems, 70.00 ± 40.39 ppm in the leaves 1, 63 ± 2.01 ppm in seed. At *Helianthus annuus* was also noticed that there is a translocation of the underground part of ETM to the aerial part, including this plant accumulates 17.97 ± 32.79 ppm of lead in the roots 8.33 ± 4.65 ppm in the stems 7.36 ± 4.81 ppm in the leaves 2.03 ± 1.51 ppm in seed. For copper 6.66 ± 3.71 ppm in roots 4.10 ± 2.14 ppm in the stems 2.61 ± 1.29 ppm in leaves 1.06 ± 1 88ppm in seeds. And zinc 112.81 ± 35.86 ppm in the roots (80.08 ± 47.33 ppm in the stems, 69.66 ± 50.43 ppm in the leaves 1.44 ± 0 , 58ppm in seeds.

The transfer of ETM to the plant is influenced by physico-chemical parameters of the soil, such as soil pH, CEC and the rate of clays. At low pH, Pb, Cu and Zn are more available to be absorbed by plants, which have been found to *Hordeum vulgare* that correlations between pH and Pb, Cu and Zn are negative with $r = -0.25$ **, $r = -0.18$ *** and $r = -0.17$ **, respectively, for cons, the soil CEC and clay rates are positively correlated with levels of SEM in the plant $r = 0.67$ ** with Pb $r = -0.36$ ** and the Cu $r = 0.33$ ** with Zn. For rate clays, $r = 0.64$ *** , $r = 0$, 19** and $r = 0.52$ *** with the Pb, Zn and Cu, respectively. And *Helianthus annuus* for the same behavior is observed with SEM and physico-chemical parameters of the soil. Which correlations between pH and Pb, Cu and Zn are negative with $r = -0.37$ **, $r = -0.21$ ** and $r = -0.39$ **, respectively, for against, the soil CEC and the rate clays are positively correlated with levels of SEM in the plant $r = 0.75$ *** with Pb $r = -0.80$ *** with Cu $r = 0.43$ ** with Zn. For rate clays, $r = 0.37$ **, $r = 0$, 69*** and $r = 0.23$ ** with the Pb, Zn and Cu, respectively. So the transfer of these three metals to plants is through passive means.

However, we found strong correlations between the ground and the ETM ETM-plant uptake of Pb, Cu and Zn by *Hordeum vulgare* and *Helianthus annuus* seems influenced by their bioavailability in the soil solution.

Keywords: soil contamination, phytoremediation, *Hordeum vulgare*, *Helianthus annuus*, lead, zinc, copper, bioavailability, Tiaret Algeria.

ملخص:

والهدف من هذا العمل هو دراسة إمكانية تطهير التربة الزراعية الملوثة بسبب الرصاص والنحاس والزنك في المتوسط الطريق، شعير فولغاري ودوار النباتات والمعادن الثقيلة. تراكيز عالية من الرصاص والنحاس والزنك المخزنة في آفاق التربة السطحية (hyperaccumulating 1714.39 أنوس ± 512.62 جزء في المليون)، 3.18 ± 2.54 جزء في المليون) و (4114.35 ± 2352.13 جزء في المليون) على التوالي، ساعد على تسليط الضوء على حركة المرور والطرق مصدرا هاما للمعادن الثقيلة السامة في البيئة. هذه المعادن قد تفريق وتقع الجاف أو الرطب على القيود ونقلها عن طريق مجاري مياه السيول في باطن الأرض.

وتبين النتائج أن شعير فولغاري يمكن أن تتراكم بنتيجة 2٪، أما (14.96 ± 38.02 جزء من المليون)، و 19٪ من النحاس، أو (5.74 ± 10.34 جزء في المليون) و 19٪ من الزنك، أو ($588, 375.5 \pm 18$ جزء في المليون) من إجمالي القيم من المعادن الثقيلة الموجودة في التربة. وهكذا، كما يمكن أن تمتص دوار أنوس بنتيجة 2٪، أما (37.24 ± 35.69 جزء من المليون)، و 24٪ من النحاس، أو (5.38 ± 14.43 جزء في المليون) و 35٪ للزنك، أو (5.38 ± 274.00 جزء في المليون).

في الجذور. النتائج الموجودة للرصاص في الجذور والسيقان والأوراق والبذور من شعير فولغاري، على ETM لكل من النباتات، وسجلت أكبر قيم (0.40 ± 0.55 جزء في المليون). ppm التوالي (8.38 ± 18.32 جزء في المليون)، (5.86 ± 10.83 جزء في المليون)، (3 ± 7.71 ، 74 بالنسبة للنحاس، وجد أن هذا النبات يتراكم (3.70 ± 5.12 جزء في المليون) في الجذور (1.38 ± 2.53 جزء في المليون) في ينبع (1.06 ± 1.46 جزء في المليون) في الأوراق و (0.40 ± 1.23 جزء في المليون) في البذور. لوحظ أيضا الزنك (197.52 ± 327.05 جزء في المليون) في الجذور، (135.58 ± 189.50 جزء في المليون) في ينبع، (40.39 ± 70.00 جزء من المليون) في الأوراق (1، 2.01 ± 63 جزء في المليون) في البذور. إلى الجزء الجوي، بما في ذلك يتراكم هذا النبات ETM (32.79 ± 17.97) في دوار أنوس وقد لوحظ أيضا أن هناك إفشاء للجزء تحت الارض من جزء من المليون) من الرصاص في الجذور (4.65 ± 8.33 جزء في المليون) في ينبع (4.81 ± 7.36 جزء في المليون) في الأوراق (2.03 ± 1.51 جزء في المليون) في البذور. للنحاس (3.71 ± 6.66 جزء في المليون) في الجذور (2.14 ± 4.10 جزء في المليون) في ينبع (1.29 ± 2.61 جزء في المليون) في الجذور (47.33 ± 80.08 جزء من المليون) والزنك (35.86 ± 112.81 جزء من المليون) جزء في المليون ppm جزء في المليون في ورقة (1.06 ± 88 في البذور. ppm في ينبع، 50.43 ± 69.66 جزء من المليون في الأوراق $58, 0 \pm 1.44$ المليون

لهذا المصنع من قبل المعلمات الفيزيائية والكيميائية للتربة، مثل حموضة التربة، لجنة الانتخابات المركزية ونسبة الطين. في انخفاض ETM ويتأثر نقل الرقم الهيدروجيني، والرصاص، والنحاس والزنك هم أكثر متاحة لمتصه النباتات، والتي تم العثور عليها لشعير فولغاري أن الارتباط بين درجة الحموضة (على التوالي، للسليبات، لجنة الانتخابات المركزية التربة $R = -0.17$ و $R = 0.25$ ** و $R = 0.18$ *** و R والرصاص والنحاس والزنك وسلبية مع ** مع الزنك. $R = 0.33$ ** مع الرصاص ص = -0.36 والنحاس $R = 0.67$ في محطة SEM ومعدلات الطين ترتبط بشكل إيجابي مع مستويات SEM مع الرصاص والزنك والنحاس، على التوالي. ويلاحظ دوار أنوس لنفس السلوك مع $R = 0.52$ ص = $0, 19$ و $R = 0.64$ لالطين معدل، ** و ص = -0.37 R والفيزيائية والكيميائية المعلمات من التربة. التي الارتباطات بين درجة الحموضة والرصاص والنحاس والزنك وسلبية مع R في محطة (SEM) على التوالي، لل ضد، لجنة الانتخابات المركزية التربة والطين معدل ترتبط بشكل إيجابي مع مستويات $R = -0.39$ و $R = 0.21$ *** و مع الرصاص $R = 0.23$ ص = $0, 69$ و $R = 0.37$ ** مع الرصاص ص = -0.80 مع النحاس ص = 0.43 ** مع الزنك. لالطين معدل، $R = 0.75$ والزنك والنحاس، على التوالي. وبالتالي فإن نقل هذه المعادن الثلاثة إلى النباتات من خلال الوسائل السلبية.

Hethelium نبات من الرصاص، النحاس والزنك من قبل شعير فولغاري و ETM امتصاص ETM ومع ذلك، وجدنا الارتباطات القوية بين الأرض و أنوس يبدو يتأثر التوافر الحيوي لها في محلول التربة.

كلمات البحث: تلوث التربة، علاج النبات، شعير فولغاري، اقتربت، والرصاص، والزنك، والنحاس، والتوافر البيولوجي، تيارت الجزائر