

ملخص البحث

هدايات، ساجيد مولانا. 2012. دراسة مستويات التلوث بالمعادن الثقيلة من الرصاصا (Pb) فيخزان سانجوروه كابانجين مالانج. بحث الجامعي. قسم علم الحياة كلية العلوم و التكنولوجيا. جامعة مولانا مالك إبراهيم ال حكومية الإسلامية مالانج. المشرفة الاولى: إيفيكا ساندي سفطري الماجستر، المشرف الثاني: محمد إمام الدين الماجستر.

الكلمات الرئيسية: المعادن الثقيلة من الرصاصا (Pb)، إتشينج غندوك، خزان سانجوروه

تقع خزان سانجوروه في كابانجين مالانج، و هي احدى الخزائن في بكنوب مدينة مالانج. و استفاده كاطاقة الكهرومائية و المصفاة الحمل مساهمة للخزائين هما خزان سوتامي و خزان لاهور. بكثرة النفيات الصناعية و المنزلية التي تدخل إلى النهر ليستي و نهر برانتاس يسبب كل النواحي من خزائن سانجوروه متلوثة بالمعادن الثقلة (Pb). في وجود نبات إتشينج غندوم يمكن أن صفير الحد من تركيز المعادن الثقيلة في المنطقة المائية بخزائن سانجوروه. و الأهداف البحث هو لمعرفة فرق الحجم المعادن الثقيلة (Pb) عند إتشينج غندوك و المياه و لمعرفة مستوى التلوث المعادن الثقيلة (Pb) في خزان سانجوروه.

قام البحث في شهر يونيو 2012. هذا البحث بما في البحث الإكتشافي بطريقة هادف أخذ العينات. أخذت العينات من ثلاث المحطات لكل المنطقة المائية باستخدام الأيدي. تحلل العينات من النبات و المياه في معمل قسم الكيمياء بكلية التربية و علوم التربية جامعة محمدية مالانج.

و عرفت من نتائج البحث أن فيها اختلاف كمية المعادن الثقيلة في المياه و النباتات إتشينج غندوك كل المناطق . و في المحطة الأولى يحتوي على المعادن الثقيلة بالنسبة 2.785 ppm تقريبا, في المحطة الثانية يحتوي على المعادن الثقيلة بالنسبة $0,904 \text{ ppm}$ تقريبا، و في المحطة الثانية يحتوي على المعادن الثقيلة بالنسبة $0,13 \text{ ppm}$. و في نبت إتشينج غندوك يحتوي على المعادن الثقيلة (Pb) في المحطة الأولى جذر يبلغ 3.669 ppm تقريبا و سنبل حبة 5.499 ppm الأوراق 1.633 ppm . و في المحطة الثالثة يحتوي الجذر على المعادن الثقيلة بالنسبة 1.299 ppm , السنبل 0.957 ppm و الأوراق 0.629 . و من نبات البحث معروف أن أعضاء من النبات القدرة على امتصاص المعادن الثقيلة (Pb) في الجذر و السنبل يبلغ المعادن الثقيلة (Pb) الجذر 2.35 ppm و السنبل 2.95 ppm في كل المكان.