

Studi Adsorpsi Ion Ni(II) Menggunakan Crosslink Kitosan Tripolifosfat

Title	Studi Adsorpsi Ion Ni(II) Menggunakan Crosslink Kitosan Tripolifosfat
Author Order	1 of 5
Accreditation	2
Abstract	Kitosan adalah polisakarida alami. Kitosan memiliki gugus amino dan hidroksi sehingga memungkinkan untuk memodifikasi kitosan secara kimia untuk memperluas aplikasi. Modifikasi kitosan dengan agen crosslinker dapat meningkatkan kapasitas adsorpsinya. Tripolifosfat merupakan agen crosslinker yang non toksik. Kitosan bersifat polikationik dan tripolifosfat bersifat polianionik sehingga dapat berinteraksi membentuk crosslink kitosan tripolifosfat. Tujuan dari penelitian ini yaitu mensintesis crosslink kitosan tripolifosfat dan studi adsorpsi ion Ni(II). Kitosan diperoleh dari deasetilasi kitin. Crosslink kitosan tripolifosfat disintesis dengan mereaksikan larutan kitosan dan larutan sodium tripolifosfat pH 3. Studi adsorpsi ion Ni(II) menggunakan crosslink kitosan tripolifosfat dilakukan pada variasi pH, waktu kontak dan perbandingan adsorben dan adsorbat. Variasi perbandingan adsorben dan adsorbat pada larutan Ni(II) digunakan untuk kajian adsorpsi isotermal. Hasil analisis menggunakan FTIR menunjukkan serapan pada daerah bilangan gelombang 1535,34 cm ⁻¹ yang menandakan adanya interaksi ion ammonium dan ion fosfat. Crosslink kitosan tripolifosfat dapat menurunkan ion Ni(II) sebanyak 50,536 % dengan kapasitas adsorpsi 8,205 mg/g dan mengikuti pola adsorpsi isotermal Freundlich. $\text{q}_f = \frac{K_f q_{\text{m}}}{1 + K_f C}$
Publisher Name	Chemical Engineering Department, Syiah Kuala University, Banda Aceh, Indonesia
Publish Date	2018-11-19
Publish Year	2018
Doi	DOI: 10.23955/rkl.v13i2.11725
Citation	
Source	Jurnal Rekayasa Kimia & Lingkungan
Source Issue	Vol 13, No 2 (2018): Jurnal Rekayasa Kimia & Lingkungan (December, 2018)
Source Page	174-181
Url	http://www.jurnal.unsyiah.ac.id/RKL/article/downloadSuppFile/11725/1585
Author	MARDIYAH KURNIASIH, S.Si, M.Sc.