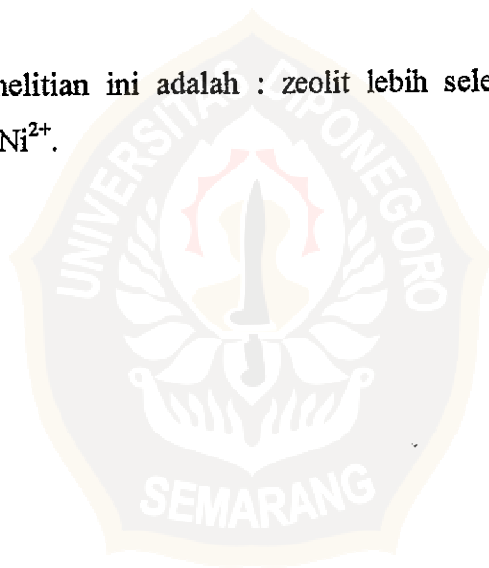


RINGKASAN

Zeolit alam adalah adsorben yang selektif. Untuk mengetahui selektifitas adsorpsi zeolit alam terhadap Co^{2+} dan Ni^{2+} maka perlu penetapan konstanta adsorpsinya. Metode yang dipakai adalah dengan memvariasikan konsentrasi awal Co^{2+} , Ni^{2+} , campuran Co^{2+} dengan Ni^{2+} yang diadsorpsi. Variabel bebas konsentrasi awal dan variabel yang dikonstantakan massa dan jenis zeolit jenis dan massa zeolit, pH, Temperatur dan pelarut.

Dari penelitian yang telah dilakukan di dapatkan hasil sebagai berikut : Konstanta adsorpsi Co^{2+} 1762,027 L mol^{-1} , luas permukaan maksimal yang dapat tertutup oleh Co^{2+} $2,21 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \text{g}^{-1}$. Konstanta adsorpsi Ni^{2+} tidak teramati.

Kesimpulan dari penelitian ini adalah : zeolit lebih selektif mengadsorpsi Co^{2+} dibandingkan Ni^{2+} .



SUMMARY

Natural Zeolite is selective adsorbent. To know the adsorption selectivity of natural zeolite for Co^{2+} and Ni^{2+} is need adsorption constant. The method that had been used by variation of beginning concentrations Co^{2+} , Ni^{2+} , mixture Co^{2+} with Ni^{2+} . The independent variable was the beginning concentration and the constant variable kind and weight of zeolite, pH, temperature, solvent.

From the experiment, it was formed that Adsorption constant of Co^{2+} was $1762,027 \text{ L mol}^{-1}$, the maximum extensive surface covered by Co^{2+} was $2,21 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1}\text{g}^{-1}$. But adsorption constant of Ni^{2+} could not be observed.

The conclusion from this experiment is Co^{2+} more adsorbed than Ni^{2+} in zeolite.

