AKRIDIN OLEH MONN10FtILONIT

Oleh:

HOTRIA SOFIA SM

NIM: 023314715

Pembimbing Utama : Jaslin Ikhsan, Ph.D.

Pembimbing Pendamping : Dr.Endang Widjajanti LFX.

**ABSTRAK**

Tujuan penelilian ini adalah mengetahui pengaruh pH terhadap adsorpsi akridin oleh monmorilonit, mengetahui variasi konsentrasi akridin terhadap adsorpsi montmorilonit, mc;ngetahu pola adsorpsi mengikuti isotherm freundlich atau isotherm iangmuir.

Sarnpel monmurilonit dijenuhkan menggunakan larutan KN03 sehingga menjadi K+-monmorilonit. Adsorpsi akridin oleh monmorilonit dilakukan dalam tiga tahap yaitu kinetika adsorpsi untuk mengetahui waktu yang diperlukan dalam proses adsorpsi akridin, adsorpsi lepi untuk mengetahui pengaruh pH terhadap adsorpsi, dan isoterm adsorpsi untuk mengetahui iengaruh konsentrasi akridin yang ditambahkan terhadap daya adsorpsi montmorilonit.

Proses adsorpsi dilakukan pada pH 4, dan konsentrasi akridin 1 x 10-;, 1 x 10-4 , 5 x 10-4 dengan medium elektrolit KN03 5 mM. Pengukuran dilakukan dengan menggunakan UV-Vis digunakan untuk menentukan konsentrasi akridin sisa, sedangkan XRD digunal:an untuk mc;nl;etahui perubahan spasi d (OOl ) pada monmorilonit.

Besarnya daya adsorpsi monmorilonit terhadap akridin pada pH 4 diperoleh menggunakan perhitungan analisis kimia. Daya adsorpsi maksimum yang diperoleh dalam penelitian ini adalah 1.2 x 10-5 mof/m2.Pola adsorpsi pada penelitian ini tidak dapat dikategorikan mengikuti pola langmuir. Spektrum XRD menunjukkan terjadi {a penurunan spasi d, sebesar 1, 84 1~.