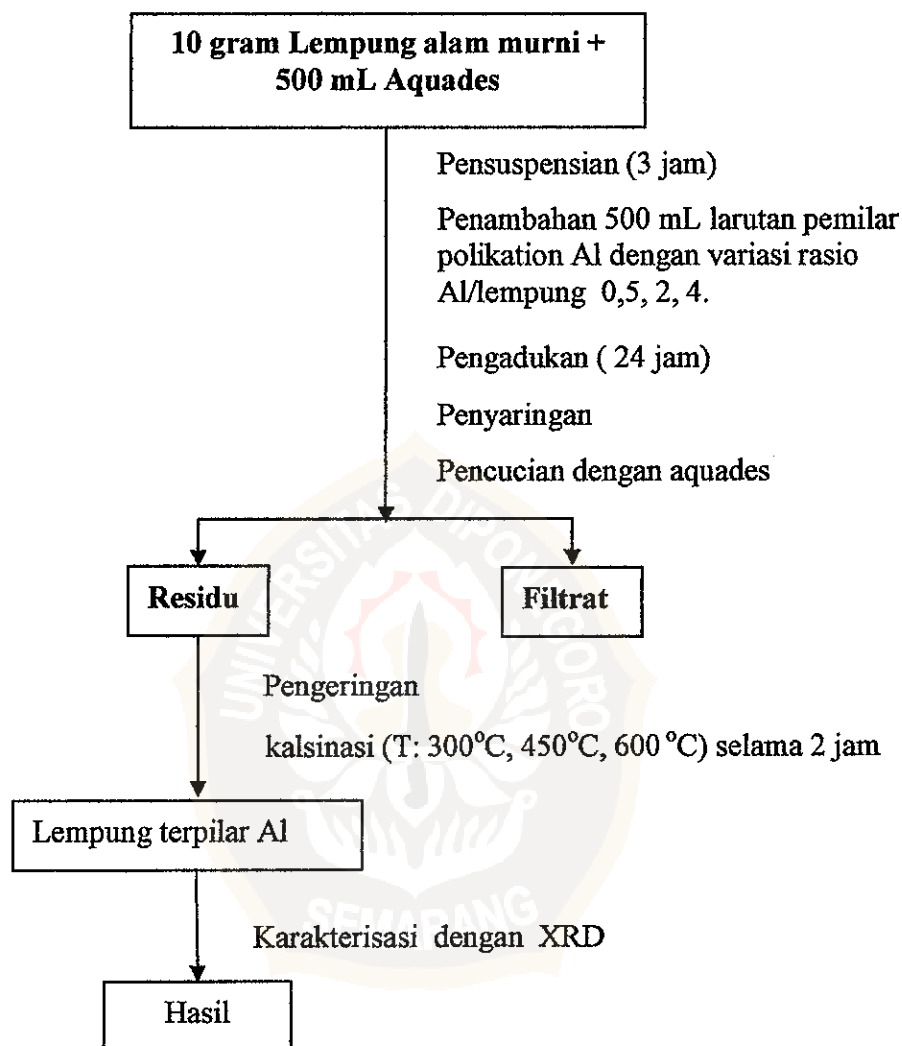
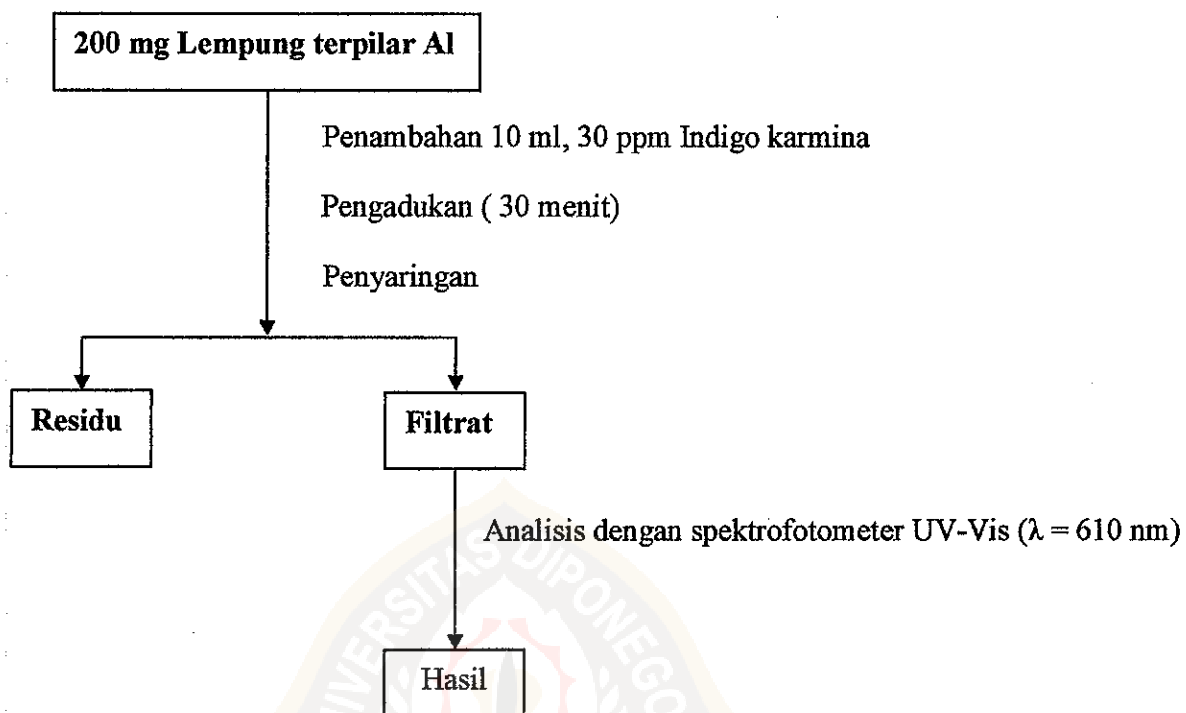


Lampiran A

- Skema Kerja Sintesis Lempung Terpillar Al



- **Skema Kerja Adsorpsi Indigo Karmina oleh Lempung Terpilar Al**



LAMPIRAN B

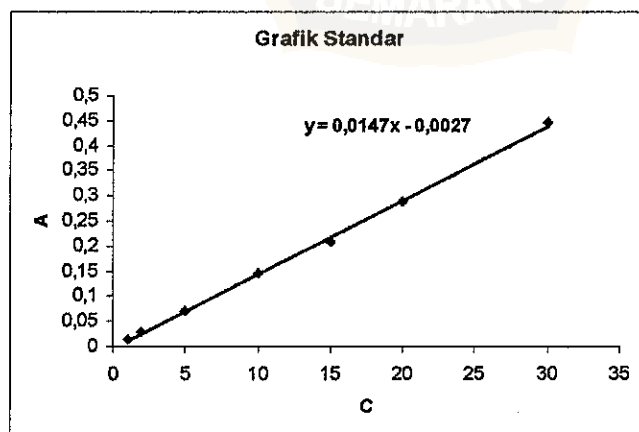
- Penentuan λ maksimum

λ	A
550	0,087
560	0,112
570	0,137
580	0,163
590	0,19
600	0,213
610	0,217
620	0,207
630	0,167
640	0,118
650	0,073

- Data Absorbansi standar

C (ppm)	A
1	0,016
2	0,029
5	0,07
10	0,145
15	0,209
20	0,288
30	0,445

- Kurva standar



- Data Absorbansi per waktu sampel B 300 °C

t (menit)	A
10	0,081
20	0,073
30	0,061
40	0,072

- Data Absorbansi, konsentrasi dan % absorpsi indigo karmina sebelum dan setelah adsorpsi ($m_{\text{adsorben}} = 200 \text{ mg}$)

Adsorben	Volume indigo carmine (mL)	A	C	%Absorpsi
Sebelum adsorpsi	10	0,445	30,456	
B300	10	0,049	3,517	88,452
A450	10	0,328	22,497	26,133
B450	10	0,327	22,429	26,356
C450	10	0,234	16,102	47,130
B600	10	0,406	27,803	8,711

Perhitungan konsentrasi larutan, apabila nilai absorbansi diketahui.

Misal : A = 0,049

Diketahui Persamaan kurva standar $y = 0,0147x - 0,0027$ dengan y = nilai absorbansi dan x = konsentrasi larutan maka :

$$0,049 = 0,0147x - 0,0027$$

$$x = 3,517 \text{ ppm}$$

Perhitungan % absorpsi

$$\% \text{ Absorpsi} = \frac{(\text{ppm awal} - \text{ppm akhir})}{\text{ppm awal}} \times 100 \%$$

misal : ppm awal = 30,456 , ppm akhir = 3,517 maka,

$$\% \text{ Absorpsi} = \frac{(30,456 - 3,517)}{30,456} \times 100\% = 88,452 \%$$