LAMPIRAN

Lampiran 1

Analisa Kandungan Sulfur dalam Kerosin.

Tabel VI.1. Data Analisa Sulfur.

No Sampel	No Uji	Berat (gr) awal	akhir	Sampel terbakar (W)	Titran (ml) (A)
Awal	1 2	44,2060 54,8707	41,8794 51,9891	2,3266 2,8816	0,86 1,16
A	1 2	50,7044 43,3290	47,9568 40,5164	2,7476 2,8126	0,87 1,00
B	1 2	36,2011 42,1327	33,9732 40,1929	2,2279 1,9398	0,72 0,64
C	1 2	54,4229 47,5554	52,3265 45,4417	2,0964 2,1137	0,60 0,64
D	1 2	39,4984 37,5944	37,0476 35,1966	2,4508 2,3978	0,68 0,73
E	1 2	36,0949 39,9198	33,9482 38,7957	2,1467 1,1241	0,60 0,34
F	1 2	54,2908 45,1141	51,7895 42,5873	2,5013 2,5268	0,74 0,72
G	1 2	49,8911 46,5364	47,2962 43,9509	2,5949 2,5855	0,98 0,94
H	1 2	48,8668 45,6384	46,4646 43,2294	2,4022 2,4090	0,66 0,72
I	1 2	48,6700 45,2752	46,4925 43,0190	2,1775 2,2562	0,64 0,66
J	1 2	48,6631 43,8331	46,5324 41,4196	2,1307 2,4135	0,62 0,50
K	1 2	35,9832 43,6255	32,9717 40,4050	3,0115 3,2205	0,76 0,87

Rumus yang digunakan

$$\% \text{ Berat Sulfur dalam Sampel} = \frac{16{,}03 \times N \times A}{10 \times W}$$

Keterangan :

A : Volume Titran (ml)

N : Normalitas NaOH (0,05 N)

W : Berat Sampel terbakar (gr)

: berat awal - berat akhir

Contoh perhitungan untuk No Sampel A , No uji 1 :

$$\% \text{ berat Sulfur dalam sampel} = \frac{16{,}03 \times 0{,}05 \times 0{,}87}{10 \times 2{,}7476} = \frac{0{,}697305}{27{,}476} = 0{,}025$$

Tabel VI.2. Perhitungan Analisa Sulfur.

Kode Sampel	Hasil Analisa Sulfur (% berat)		
	No Uji 1	No Uji 2	Rata-rata
Awal	0,031	0,032	0,031
A	0,025	0,028	0,0265
B	0,026	0,026	0,026
C	0,023	0,024	0,0235
D	0,022	0,024	0,023
E	0,022	0,024	0,023
F	0,024	0,023	0,0235
G	0,030	0,029	0,0295
H	0,022	0,024	0,023
I	0,023	0,023	0,023
J	0,023	0,019	0,021
K	0,021	0,022	0,0215

lampiran 2

Analisa Bilangan Iod pada Karbon Aktif.

- Standardisasi $Na_2S_2O_3$ dengan $K_2Cr_2O_7$

Rumus yang digunakan :

$$\text{Normalitas } Na_2S_2O_3 = \frac{25 \times 0,1 \times 10}{V \times 161}$$

Tabel VI.3. Data Titrasi Standardisasi $Na_2S_2O_3$

Titrasi	ml Titran
1	1,6
2	1,4
3	1,6
rata-rata	1,53

$$\text{Normalitas } Na_2S_2O_3 = \frac{25 \times 0,1 \times 10}{1,53 \times 161}$$

$$= 0,101 \text{ N}$$

Tabel VI.4. Data Titrasi Analisa Bilangan Iod.

Kode Sampel	ml Titran			
	1	2	3	rata-rata
Awal	8,5	8,4	8,3	8,4
A	7,2	7,5	7,5	7,4
B	7,4	7,4	7,4	7,4
C	7,3	7,1	7,2	7,2
D	6,7	6,8	6,9	6,8
E	6,9	6,8	7,0	6,9
G	8,1	8,2	8,0	8,0
H	7,2	7,2	7,2	7,2
I	7,3	7,2	7,1	7,2
J	7,1	7,0	7,2	7,1
K	7,3	7,0	7,0	7,1

- Perhitungan Bilangan Iod

Rumus yang digunakan :

$$\text{Bilangan Iod} = \frac{V \times N \times 126{,}9 \times 50}{0{,}5 \times 10}$$

Keterangan :

V : ml Titran

N : Normalitas $Na_2S_2O_3$: 0,101

Contoh perhitungan Bilangan Iod Kode Sampel A :

$$\text{Bilangan Iod} = \frac{7{,}4 \times 0{,}101 \times 126{,}9 \times 50}{0{,}5 \times 10}$$

$$= \frac{4742{,}253}{5}$$

$$= 948$$

Tabel VI.5. Perhitungan Analisa Bilangan Iod.

Kode Sampel	ml Titran	Bilangan Iod
Blanko	8,4	1077
A	7,4	948
B	7,4	948
C	7,2	923
D	6,8	872
E	6,9	884
F	6,8	872
G	8,0	1025
H	7,2	923
I	7,2	923
J	7,1	909
K	7,1	909

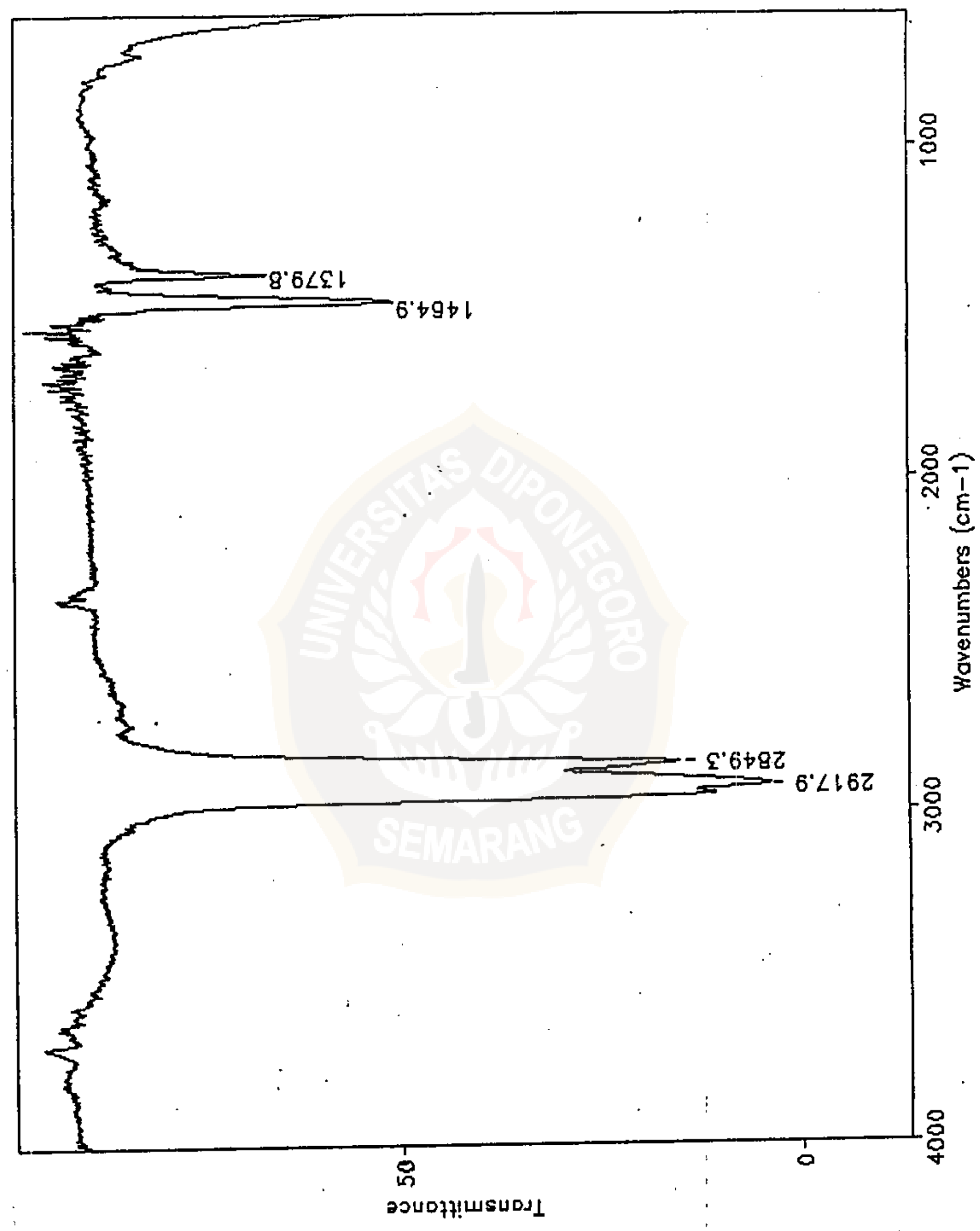
Lampiran 3

Tabel VI.6. Analisa warna Saybolt.

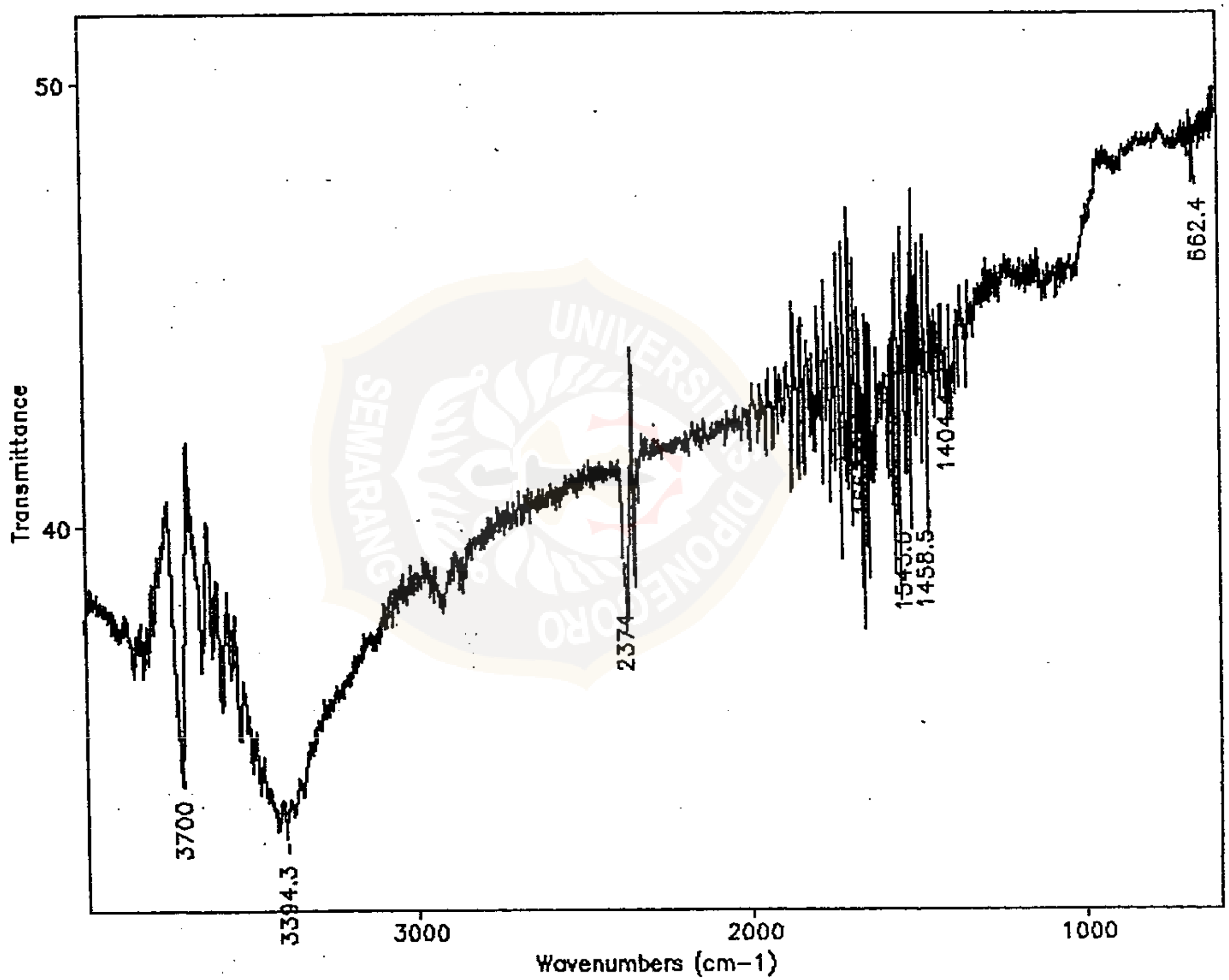
No Warna Standard	Kedalaman Sampel (Inch)	Nomor Warna Saybolt
1/2	20,00	+30
1/2	18,00	+29
1/2	16,00	+28
1/2	14,00	+27
1/2	12,00	+26
1	20,00	+25
1	18,00	+24
1	16,00	+23
1	14,00	+22
1	12,00	+21
1	10,75	+20
1	9,50	+19
1	8,25	+18
1	7,25	+17
1	6,25	+16
2	10,50	+15
2	9,75	+14
2	9,00	+13
2	8,25	+12
2	7,75	+11
2	7,25	+10
2	6,75	+9
2	6,50	+8
2	6,25	+7
2	6,00	+6
2	5,75	+5
2	5,50	+4
2	5,25	+3
2	5,00	+2
2	4,75	+1
2	4,50	0
2	4,25	-1
2	4,00	-2
2	3,75	-3
2	3,625	-4
2	3,50	-5
2	3,375	-6
2	3,25	-7
2	3,125	-8
2	3,00	-9
2	2,875	-10
2	2,75	-11
2	2,625	-12
2	2,50	-13

Lampiran 4

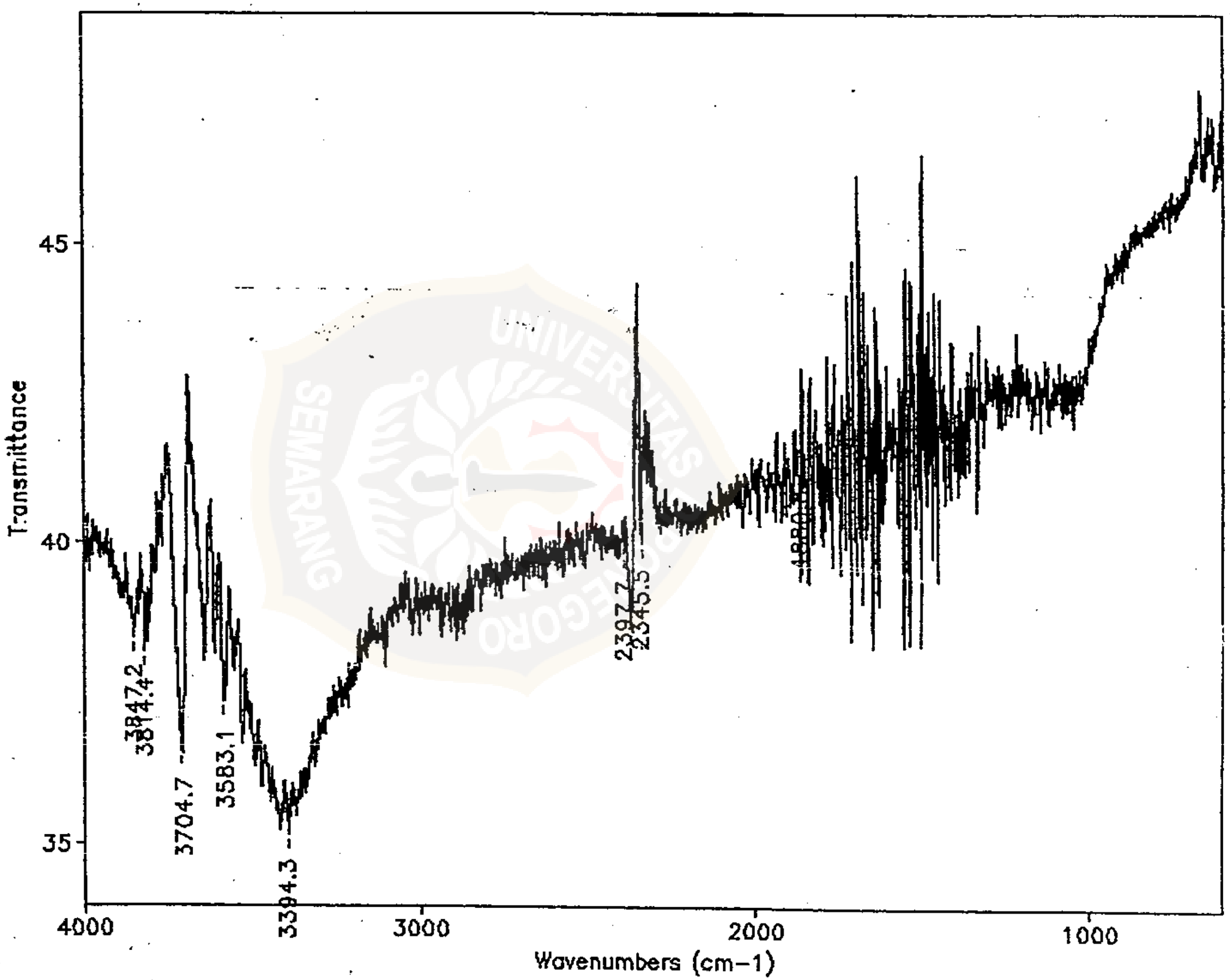
Spektra Infra Merah.



Gambar VI. 1. Spektra Infra Merah Kerosin.



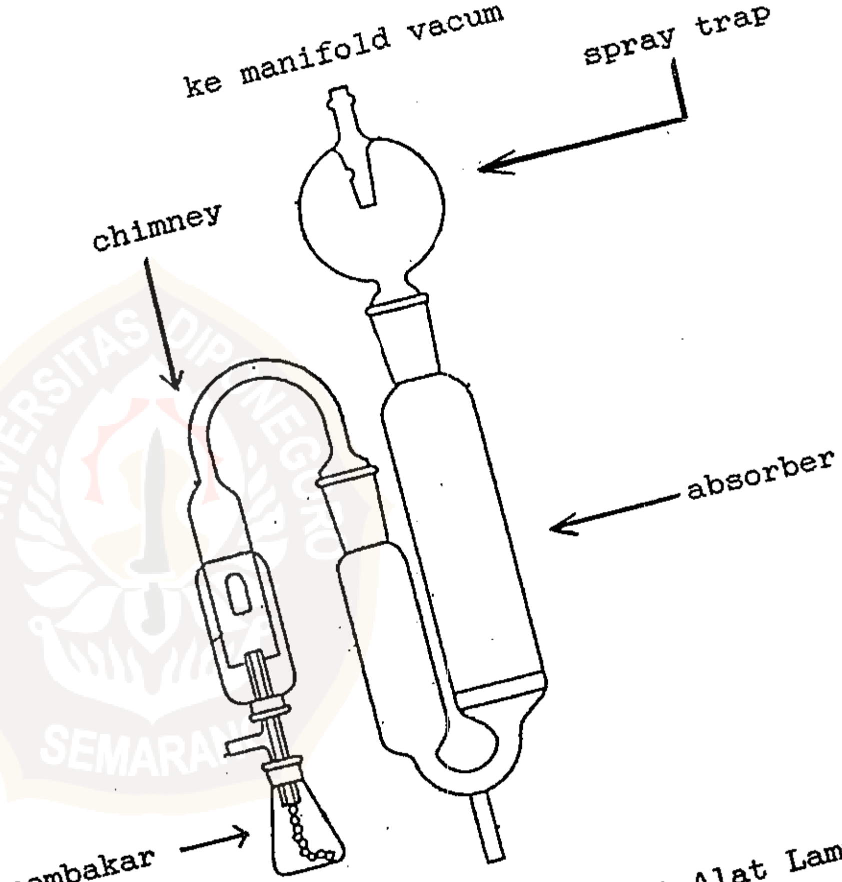
Gambar VI.2. Spektra Infra Merah Karbon Aktif murni.



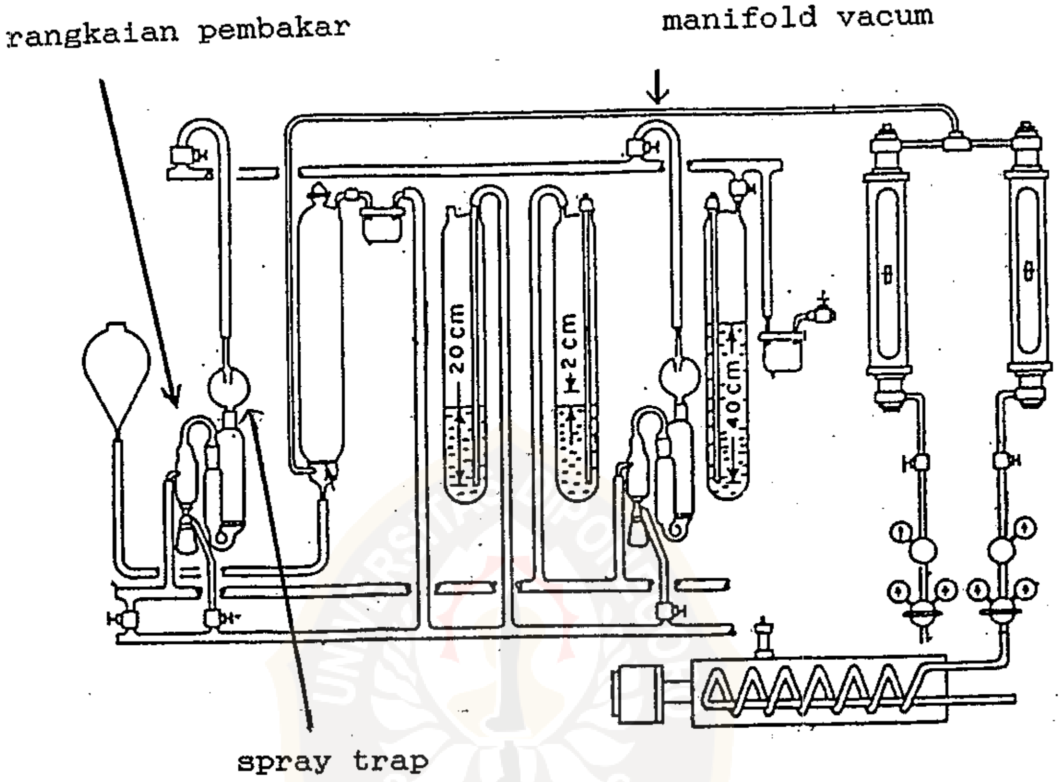
Gambar VI.3. Spektra Infra Merah Karbon Aktif yang Telah Digunakan untuk Mengadsorbsi

Lampiran 5

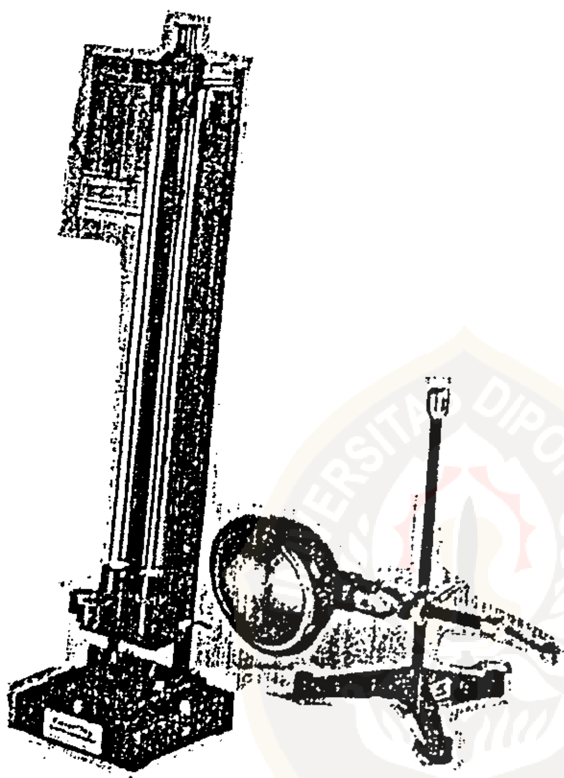
Gambar Alat yang Digunakan



Gambar VI.4. Rangkaian Pembakar dari Alat Lamp Met



Gambar VI.5. Unit Sulfur Lamp Method



Gambar VI.6. Alat Saybolt Chromometer