DAFTAR PUSTAKA

1. Etikaningrum, Iwantoro, S. Kajian Residu Antibiotika Pada Produk Ternak Unggas di Indonesia Study of antibiotics residue on poultry produscts in Indonesia. *Jurnal Ilmu Produksi dan Teknologi Hasil Peternakan* **5**, 29–33 (2017).
2. Widhi, A. P. K. N., Saputra, I. N. Y. Residu Antibiotik serta Keberadaan Escherichia Coli Penghasil ESBL pada Daging Ayam Broiler di pasar Kota Purwokerto. *Jurnal Kesehatan Lingkungan Indonesia* **20**, 137–142 (2021).
3. Maulidya, S. A. I., Suherman, M., Angelika, A. *Computational Methods for Selection of Functional Monomers in the Synthesis of Molecularly Imprinted Polymer Oxytetracycline*. *Jurnal Ilmiah Farmako Bahari* **14**, 162 (2023).
4. Kemenkes RI. *Farmakope indonesia Edisi VI*. *Kementerian Kesehatan Republik Indonesia* (2020).
5. Rahmad, A. H. Aplikasi MIP (*Molecularly Imprinted Polymer*(Agus Rahmad H) Aplikasi MIP (*Moleculary Imprinted Polymer*) dengan Metanol sebagai Ektraktan Templete dalam Sintesinya untuk Penentuan Kadar Kafein *Application MIP with Metanol as the Templete Extractan Synthesis to Determination of Caffeina content.* 45–52 (2017).
6. Sianita, F. &. C dan 80. *Effect of Temperature on the Synthsis of Molecularly Imprinted Polymer (Mip) on Adsorption Capability of Cloramphenichol* **v**, 29–41 (2021).

7. Fransiska, A. , Sianita, M. M. Pengaruh Suhu Pada Sintesis *Moleculary Imprinted Polymer (MIP)* Terhadap Kemampuan Adsorpsi Klomramfenikol *Effect Of Temperature on the Synthesis of Moleculary Imprinted polymer (MIP) on Adsorpstion Capability of Cloramphenichol. UNESA Journal of Chemistry* vol. 10 (2021).

8. Hasanah, A. N. Molekular Imprinting Polimer sebagai *'Antibody Mimic'* Dalam Pengujian Klinik. *Majalah Farmasetika* **1**, (2016).

9. Pardo, A., Mespouille, L., Dubois, P., Duez, P., Blankert, B. Targeted extraction of active compounds from natural products by molecularly imprinted polymers. *Central European Journal of Chemistry* vol. 10 751–765 Preprint at https://doi.org/10.2478/s11532-012-0018-1 (2012).

10. Farmakope Indonesia Ed VI 2020 Kementrian Kesehatan Republik Indonesia.

11. Rina, O. Isolasi dan Analisis Senyawa Akrilamid Secara *High Performance Liquid Chromatograpy.*

12. Pratama, K. F., Erwanta, M., Manik, R., Rahayu, D. & Hasanah, A. N. *Effect of the Molecularly Imprinted Polymer Component Ratio on Analytical Performance*. *Chem. Pharm. Bull* vol. 68 (1013).

13. Poppy Syahfriana, Yugia Muis, Basuki Wirjosentono. Pemanfaatan Selulosa Mikrokristal dari Tadanan Kelapa (Cocos nucifera L) Sebagai Pengisi Plastic Propilena yang Terbiogredasikan. Jurnal Teknologi Kimia Unimal 2:2 (November 2013) 80 - 8

14. Chrisnandari, R. D., Kimia, B. I. , Surabaya, A. F. Sintesis dan Karakterisasi *Molecularly Imprinted Polymer* untuk Kloramfenikol Menggunakan Polimerisasi Fasa Ruah. *Journal of Pharmacy and Science* **3**, (2018).

15. Rohman, A. Validasi dan Penjaminan Mutu Metode Analisis Kimia.

16. Rochmadi, Ajar Pernomo. Mengenal Polimer Dan Polimerisasi. (ugm press, yogyakarta, 2018).

17. hardjono sastrohamidjojo. *Dasar Dasar Spektroskopi*. (ugm press, yogyakarta, 2018).

18. Annuria Fithri, N. *et al.* Analisis Interasksi Kimia *Fourier Transform Infrared* (FTIR) Tablet Gastrorentif Ekstrak Daun Petai (Parkia Speciosa Hassk) dengan Polimer HPMC-K4M DAN KITOSAN. vol. 03 (2022).

19. Heri Mulyati, A., Dewi Apriyani,, Studi Kimia, P. & Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, F. V Metode Analisis Kadar Ambroksol Hiroklorida dalam Sediaan Tablet *Cyntesis ® secara Kromatografi Cair Kinerja Tinggi. Ekologia vol. 11 (2011).*

20. Ardhaningtyas Riza Utami Kementerian Perindustrian Balai Riset Dan Standardisasi Industri Surabaya Verifikasi Metode Pengujian Sulfat Dalam Air dan Air Limbah Sesuai SNI 6989.20 : 2009 JURNAL TEKNOLOGI PROSES DAN INOVASI INDUSTRI, VOL. 2, NO. 1, JULI 2017

21 Ashadi Sasongko, Kurniawan Yulianto, Dwi Sarastri Verifikasi Metode Penentuan Logam Kadmium (Cd) dalam Air Limbah Domestik dengan Metode Spektrofotometri Serapan Atom Institut Teknologi Kalimantan (ITK) Vol. 6, No. 2, Oktober 2017

LAMPIRAN 1
DATA HASIL VERIFIKASI

Tabel VII.1

Data Hasil Verifikasi Oksitetraskilin dengan Pelarut Metanol-kloroform

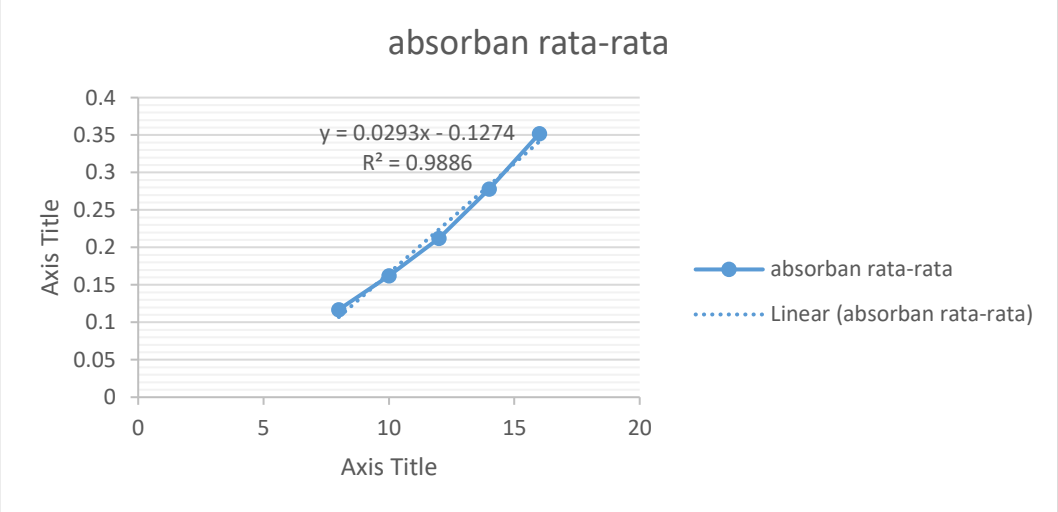
Parameter	**Hasil Pengujian**	**Syarat**	**Kesimpulan**
Linearitas	0.9886	R2 = 1	Sesuai
Presisi	0.732%	RSD<2	Sesuai
Akurasi	103,093%	98-120	Sesuai
LOD	0,133	Rendah	Sesuai
LOQ	0,443	Rendah	Sesuai

LAMPIRAN 2
DATA HASIL LINEARITAS

Tabel VII.2

Data Hasil Linearitas dengan Pelarut Metanol-kloroform

Konsentrasi (ppm)	Absorban
8	0.117
10	0.162
12	0.212
14	0.278
16	0.352



Gambar VII.1 Kurva kalibrasi linearitas

LAMPIRAN 3
DATA HASIL PRESISI

Tabel VII.3

Data Hasil Presisi Oksitetrasiklin dengan Pelarut Metanol-kroroform

Presisi	Absorban	X	X
12	0.250	1.7323	3.0008
12	0.215	1.4576	2.1246
12	0.254	1.7637	3.1106
12	0.245	1.6930	2.8662
12	0.248	1.7166	2.9467
12	0.247	1.7087	2.9197
Jumlah	1.459	10.0719	16.9687
Rata	0.2432	1.6787	2.8281
Sd	0.0123		
Rsd	0.732		

Diperoleh kurva kalibrasi y= bx + a

y= 0,228x + 0,1274

LAMPIRAN 4
DATA HASIL AKURASI

Tabel VII.4

Data Hasil Akurasi Oksitetrasiklin dengan Pelarut Metanol-kloroform

C	Absorbansi	C sebenarnya	%Recovery
9.6	0.171	9,897	103,093%
12	0.252	12,948	107,9%
14.4	0.275	13,773	132%

LAMPIRAN 5
HASIL LOD DAN LOQ

Tabel VII.5

Data Hasil LOD dan LOQ Oksitetrasiklin dengan Pelarut Metanol-Kloroform

Konsentrasi	Absorban rata-rata	Yi	y-yi	(y-yi)2
8	0.117	0.107	0.01	0.00010
10	0.162	0.166	-0.004	0.00001
12	0.212	0.224	-0.012	0.00015
14	0.278	0.283	-0.005	0.00002
16	0.352	0.341	0.011	0.00011
	∑	1.121	0.010	0.00039
	rata-rata	0.373667	0.002	0.00013
	SB	0.0013		
	LOD	0.133		
	LOQ	0.443		

LAMPIRAN 6
SINTESIS DAN KARAKTERISASI PTM DAN PTTM

Tabel VII.6

Hasil Sintesis PTM dan PTTM

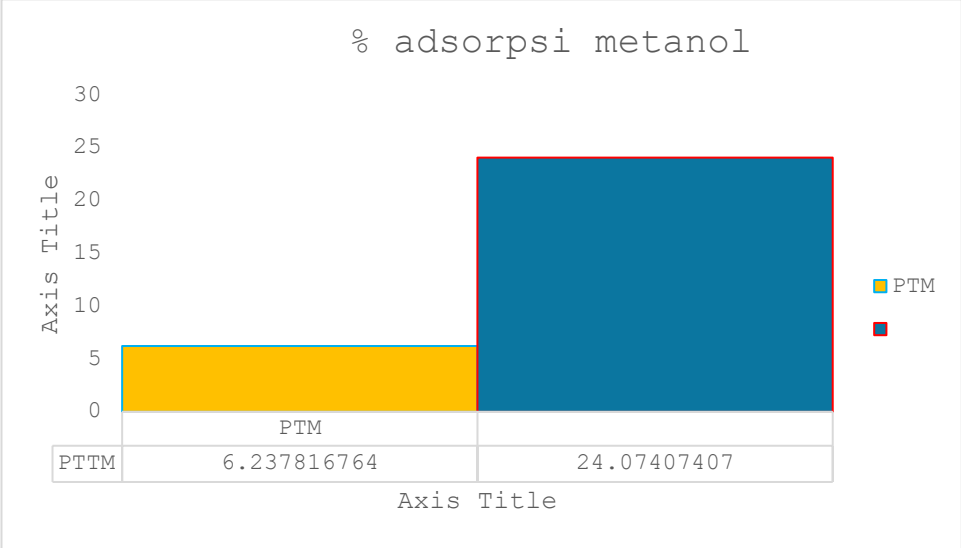
PTM	PTTM
4,91 gram	3,95 gram

Tabel VII.7

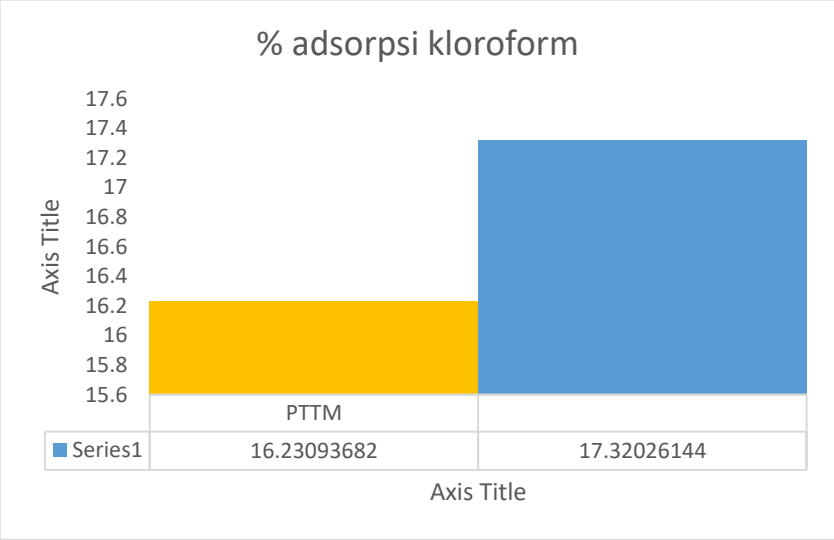
Hasil Pengukuran Ekstraksi

Sorben	24 jam ke-	Absorban
PTM	1	0.801
	2	0.183
	3	0.065
	4	0.035
	5	0.003

LAMPIRAN 7
EVALUASI UJI KEMAMPUAN



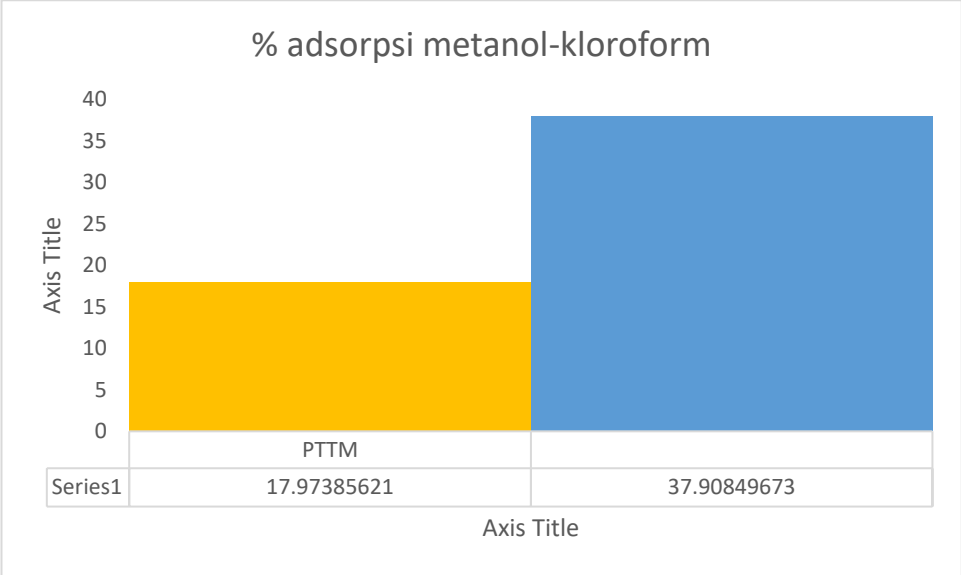
Gambar VII.2 Uji kemampuan adsopsi metanol



Gambar VII.3 Uji kemampuan adsopsi kloroform

LAMPIRAN 7

(LANJUTAN)



Gambar VII.4 Uji kemampuan adsopsi Metanol-kloroform

LAMPIRAN 8

EVALUASI UJI KAPASITAS ADSORPSI

Tabel VII.8

Uji Kapaitas Adsorpsi PTM Oksiterasiklin

Konsentrasi (ppm)	F(mg/L)	B(mg/g)	Log F	Log B
8	6.21052632	7.157895	0.79313	0.85479
10	7.77777778	8,888889	0,89086	0,94805
12	9,120000	11,2000	0,95999	1,06145

F (mg/L)	B (mg/g)	Log F	Log B	Log a	a	1/n	n	R2
6.21052632	7.15789	0.793128	0.854785	-0.012	0.97266	1.2202	0.8	0.9776
7.77777778	8.88889	0.890856	0.948847					
9.12	11.52	0.959995	1.061452					

Tabel VII.9

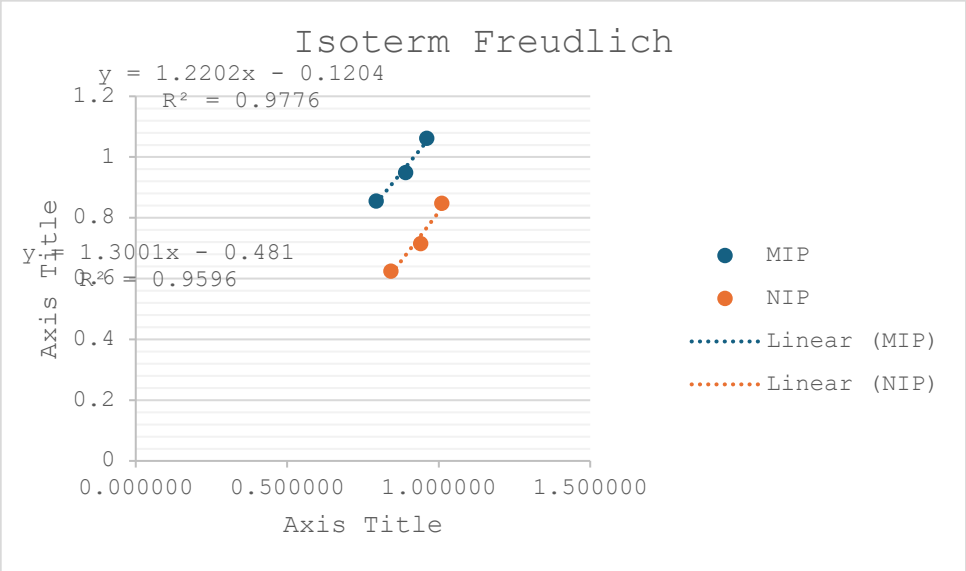
Uji Kapasitas Adsopsi PTTM Oksitetrasiklin

Konsentrasi (ppm)	F(mg/L)	B(mg/g)	Log F	Log B
8	6.94736842	4,210525	0.84182	0.62434
10	8.77037037	5.185185	0,9397	0.71476
12	10.24000	7.04000	1.0103	0.84757

Konsentrasi (ppm)	F (mg/L)	B (mg/g)	Log F	Log B	Log a	a	1/n	n	R2
8 ppm	6.94737	4.210526	0.841820	0.62434	-0.481	0.33037	1.3001	0.76917	0.9596
10 ppm	8.7037	5.185185	0.939704	0.71476					
12 ppm	10.24	7.0400	1.01030	#######					

LAMPIRAN 8

(LANJUTAN)



Gambar VII.5 Kurva Isoterm Feudlich Uji Kapasitas PTM dan PTTM

LAMPIRAN 9

EVALUASI UJI SELEKTIVITAS PTM OKSITETRASIKLIN DAN TETRASIKLIN

Tabel VII.10

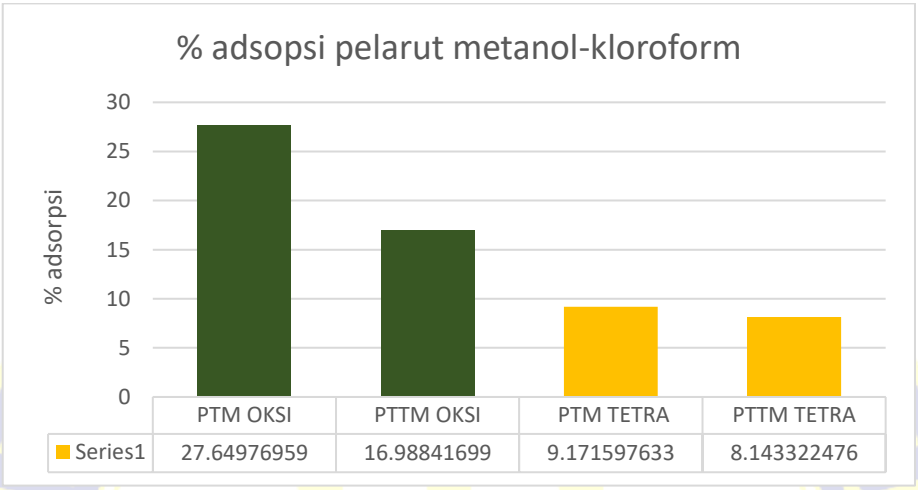
Uji Selektivitas PTM Oksitetrasiklin dan Tetrasiklin

100			**A Sebelum**	**C (Ci) Sebelum**	**A Sesudah**	**C (Cf) Sesudah**	**ΔC (Ci-Cf)**
A	0.096	**MIP OKSI**	0.313	4.5208333	0.253	3.2708333	1.25
B	0.048	**NIP OKSI**	0.355	5.3958333	0.311	4.4791667	0.9166667
r^2	0.994	**MIP TETRA**	0.434	7.0416667	0.403	6.3958333	0.6458333
m (mg)	20	**NIP TETRA**	0.403	6.3958333	0.378	5.875	0.5208333

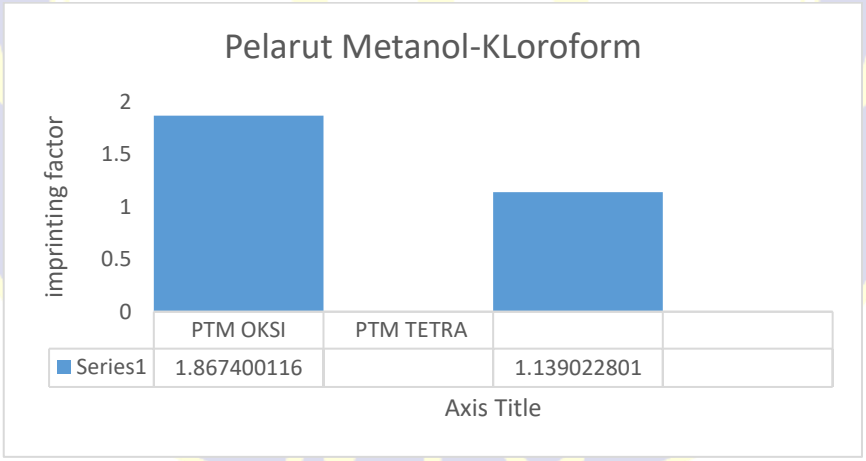
% Adsorbsi	**KD**		**(IF) Imprinting Faktor**	**KD**
27.64977	0.1910828	**MIP OKSI**	1.8674001	0.1910828
16.988417	0.1023256			0.1023256
9.1715976	0.0504886	**MIP TETRA**	1.1390228	0.0504886
8.1433225	0.0443262			0.0443262

LAMPIRAN 9

(LANJUTAN)

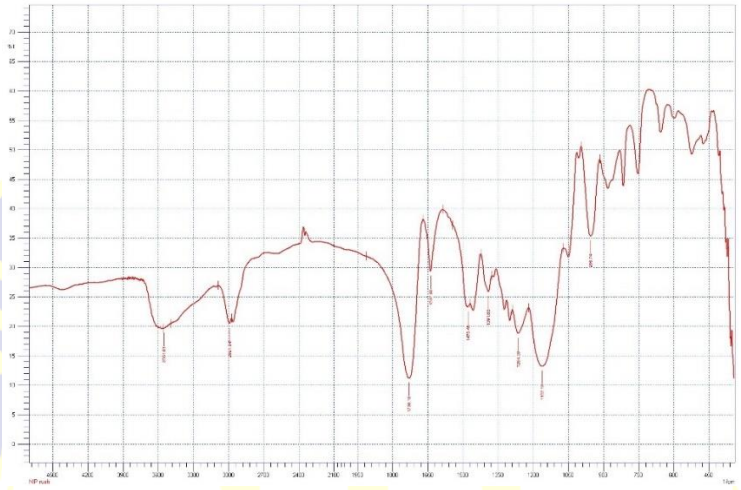


Gambar VII.6 % Adsorps Pelarut Metanol-Koroform

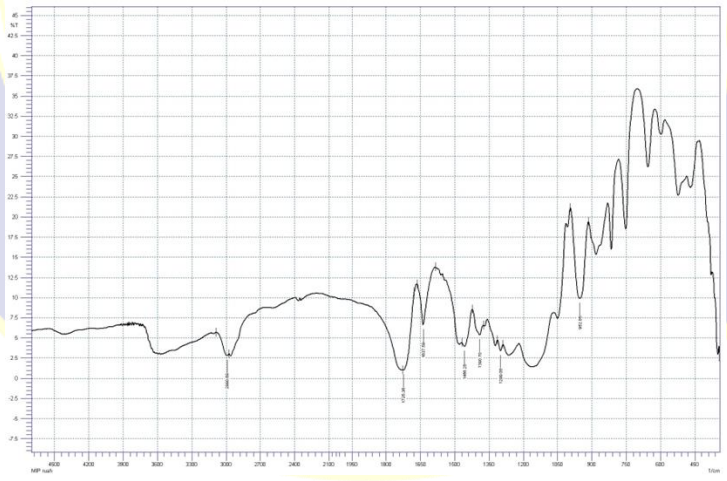


Gambar VII.7 Kurva IF

LAMPIRAN 10
HASIL KARAKTERISTIK FTIR



Gambar VII.8 IR PTM



Gambar VII.9 IR PTTM