LAMPIRAN

Lampiran

Lampiran 1. Perhitungan angka *retardation factor* (R_f) digunakan persamaan berikut

$$Rf = \frac{\text{Jarak Tempuh Senyawa}}{\text{Jarak Tempuh eluen}}$$

Nilai R_f vanillin :

$$Rf = \frac{6{,}8}{9} = \mathbf{0,75}$$

Nilai R_f GVT-0 :

$$Rf = \frac{4{,}5}{9} = \mathbf{0,5}$$

Lampiran 2. Daftar hasil ruahan yang didapatkan setelah proses isolasi

Daftar berat rendemen yang diperoleh setelah 2 kali isolasi		
5,4408 gram	5,9222 gram	6,0577 gram
4,1580 gram	4,5847 gram	7,1666 gram
5,6829 gram	6,1777 gram	6,1797 gram
2,5709 gram	4,6600 gram	7,2908 gram
4,2160 gram	4,7198 gram	6,7937 gram
4,6726 gram	6,2707 gram	6,6143 gram
4,5253 gram	6,3879 gram	5,7840 gram
4,2024 gram	7,0595 gram	7,6966 gram
5,2121 gram	3,0634 gram	6,9719 gram
5,5483 gram	6,7668 gram	5,9832 gram
4,5910 gram	6,6163 gram	6,4509 gram
5,4005 gram	7,7517 gram	5,9570 gram
3,9299 gram	7,6435 gram	5,6809 gram
5,1595 gram	6,9070 gram	6,1172 gram
5,0998 gram	7,4460 gram	
3,7185 gram	7,5374 gram	
2,6595 gram	6,0036 gram	
7,2025 gram	6,1708 gram	
5,9585 gram	7,0918 gram	
4,4633 gram	6,5394 gram	

Lampiran 3. Perhitungan rendemen hasil pemisahan menggunakan kromatotron menggunakan persamaan berikut

$$\text{Rendemen (\%)} = \frac{Berat\ hasil\ pemisahan\ kromatotron}{Berat\ sebelum\ pemisahan}\ x\ 100$$

Ruahan yang digunakan = 2,5 g = 2500 mg

Rendemen yang diperoleh setelah pemisahan = 14,5 mg

$$\text{Rendemen (\%)} = \frac{14{,}5\ mg}{2500\ mg}\ x\ 100 = \mathbf{0,58}\ \%$$

Lampiran 4. Perhitungan kadar vanillin dan aseton yang digunakan serta rendemen ruahan hasil sintesis GVT-0 menggunakan persamaan berikut

ρ Aseton = 0,791 g/cm^{-3}

ρ Aseton = 0,791 g/mL

1 mL aseton x 0,791 g/mL = 0,791 g …… Kandungan aseton 1 mL

Mol = $\frac{Massa}{Bobot\ molekul\ (BM)}$

Mol = $\frac{0{,}791\ g}{58{,}08}$ = 0,01361 mol

Jika perbandingan vanillin dan aseton yang digunakan adalah 4,4 : 1 maka,

4,4 x 0,01361 mol = 0,059884 mol

Massa vanillin yang digunakan = mol vanillin x BM vanillin

Massa vanillin yang digunakan = 0,059884 mol x 152,15 = 9,1114 gram

Rendemen ruahan yang dihasilkan :

Rendemen (%) ruahan = $\frac{Berat\ ruahan\ hasil\ sintesis}{Berat\ vanillin\ dan\ aseton\ yang\ digunakan}\ x\ 100$

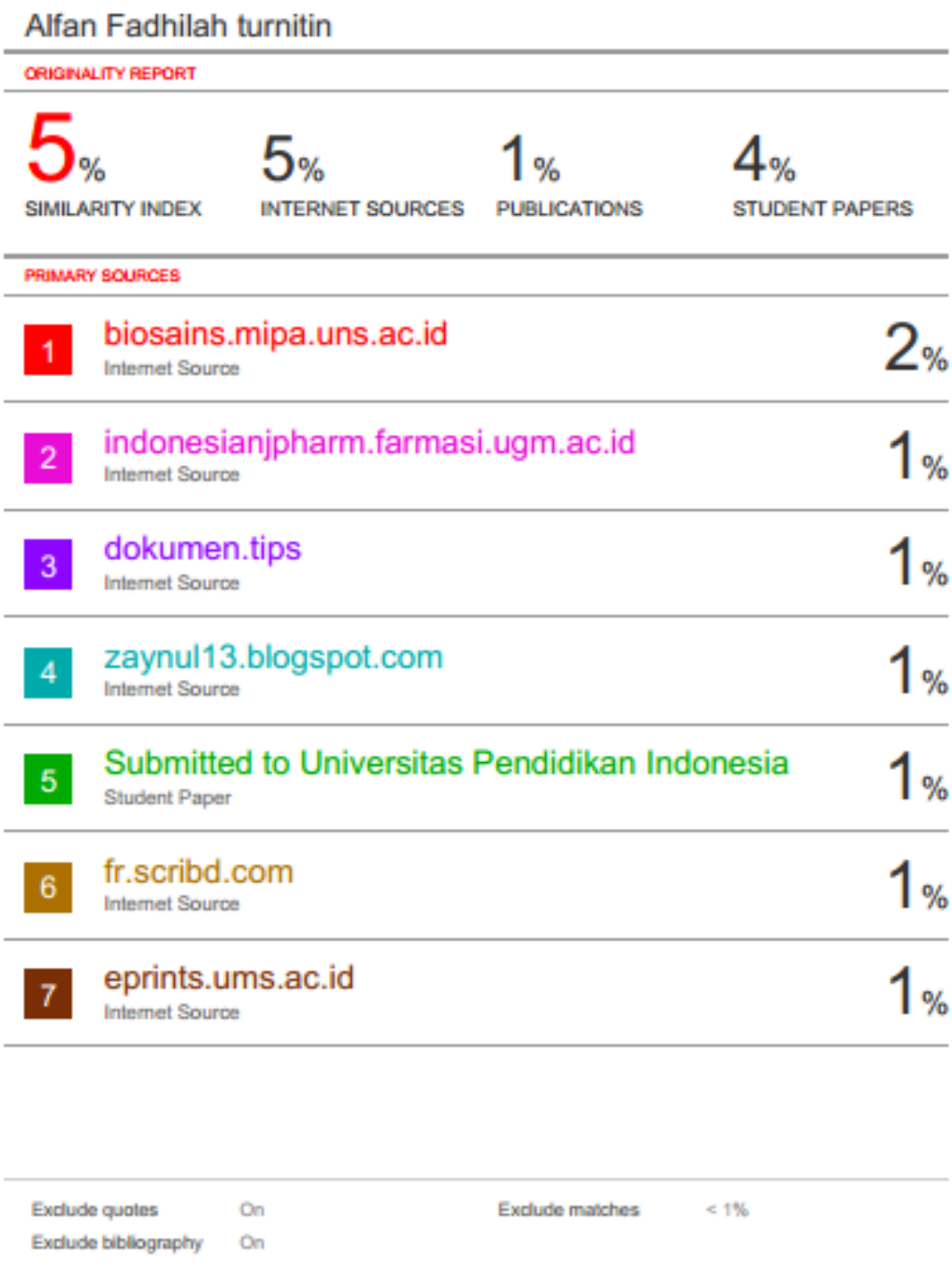
Rata-rata berat ruahan hasil sintesis = 5,7495 gram

Berat vanillin yang digunakan = 9,1114 gram

Berat aseton 1 ml = 0,791 gram

Rendemen (%) ruahan = $\frac{5{,}7495\ g}{9{,}9024\ g}\ x\ 100 = 0{,}58 = \mathbf{58}$ %

Lampiran 5. Hasil uji turnitin



Alfan Fadhilah turnitin

ORIGINALITY REPORT

5%	5%	1%	4%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	biosains.mipa.uns.ac.id Internet Source	2%
2	indonesianjpharm.farmasi.ugm.ac.id Internet Source	1%
3	dokumen.tips Internet Source	1%
4	zaynul13.blogspot.com Internet Source	1%
5	Submitted to Universitas Pendidikan Indonesia Student Paper	1%
6	fr.scribd.com Internet Source	1%
7	eprints.ums.ac.id Internet Source	1%

Exclude quotes	On	Exclude matches	< 1%
Exclude bibliography	On		