

DAFTAR PUSTAKA

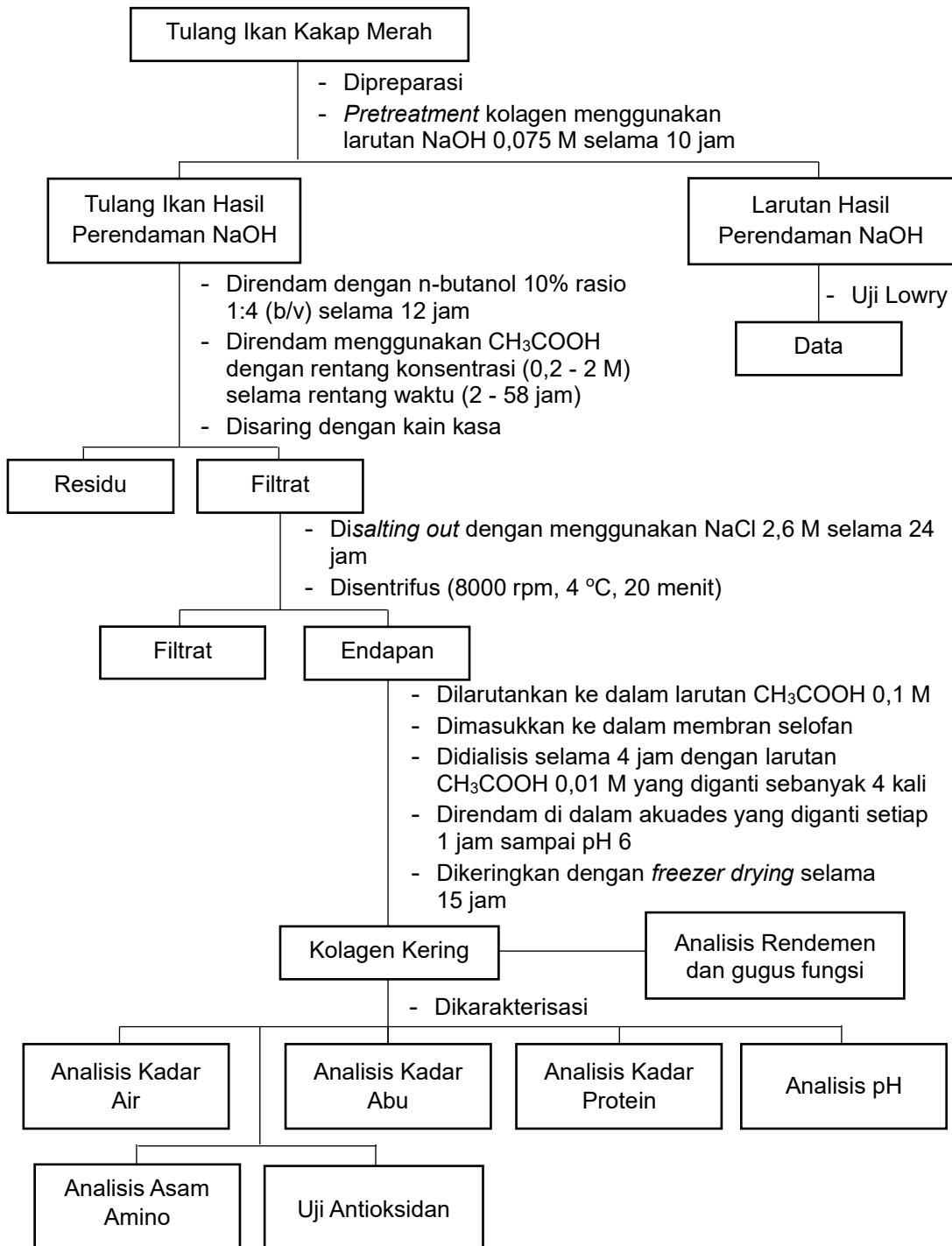
- Adawiah, Sukandar, D., dan Muawanah, A., 2015, Aktivitas Antioksidan dan Kandungan Komponen Bioaktif Sari Buah Namnam, *Jurnal Penelitian dan Pengembangan Ilmu Kimia*, **1**(2): 130-136.
- Agustin, R., Arta, D.R., dan Nofita, R., 2023, Pengecilan Ukuran Partikel dan Karakterisasi Kolagen dari Kulit Ikan Gabus (*Channa Striata*) dengan Metode *Ball Milling*, *Jurnal Sains Farmasi dan Klinis*, **10**(1): 44–53.
- Alhana, Suptijah, P., dan Tarman, K., 2015, Ekstraksi dan Karakterisasi Kolagen dari Daging Teripang Gamma, *Jurnal Pengolahan Hasil Perikanan Indonesia*, **18**(2): 150-161.
- Ardhani, F.A.K., Safithri, M., Tarman, K., Husnawati, Setyaningsih, I., dan Meydia, 2019, Antioxidant Activity of Collagen from Skin of Parang-parang Fish (*Chirocentrus dorab*) using DPPH and CUPRAC Methods, *IOP Conference Series: Earth and Environmental Science*, **241**(1): 1-9.
- [AOAC] Association of Official Analytical Chemyst, 2015, *Official Method of Analysis of The Association of Official Analytical of Chemist*, published by The Association of Official Analytical Chemist, Arlington Virginia (US).
- Astiana, I., Nurjanah, dan Nurhayati, T., 2016, Karakteristik Kolagen Larut Asam dari Kulit Ikan Ekor Kuning, *Jurnal Pengolahan Hasil Perikanan Indonesia*, **19**(1): 79-93.
- Badan Standardisasi Nasional (BSN), 2014, *Kolagen Kasar dari Sisik Ikan - Syarat Mutu dan Pengolahan*, SNI 8076-2014, Badan Standardisasi Nasional, Jakarta.
- Bhernama, B.G., Nasution, R.S., dan Nisa, S.U., 2020, Ekstraksi Gelatin dari Tulang Ikan Kakap Putih (*Lates calcarifer*) dengan Variasi Konsentrasi Asam HCl, *Jurnal Sains Natural Universitas Nusa Bangsa*, **10**(2): 43-54.
- Dachi, K., Reveny, J., dan Arianto, A., 2020, Isolation and Characterization of Collagen and Nanocollagen from Snakehead Fish (*Channa Striata*) Bone, *Asian Journal of Pharmaceutical Research and Development*, **8**(5): 32-36.
- Destiana, A.L. dan Sari, S.H., 2018, Ekstraksi Kolagen Ikan Manyung dan Ikan Kakap sebagai Alternatif Kolagen, *Bio-site*, **4**(2): 48-52.
- Devi, H.L.N.A., Suptijah, P., dan Nurilmala, M., 2017, Efektifitas Alkali dan Asam terhadap Mutu Kolagen dari Kulit Ikan Patin, *Jurnal Pengolahan Hasil Perikanan Indonesia*, **20**(2): 225-265.
- Ding, D., Du, B., Zhang, C., Zaman, F., dan Huang, Y., 2019, Isolation and Identification of an Antioxidant Collagen Peptide from Skipjack Tuna (*Katsuwonus pelamis*) Bone, *RSC Advances*, **9**(1): 27032–27041.

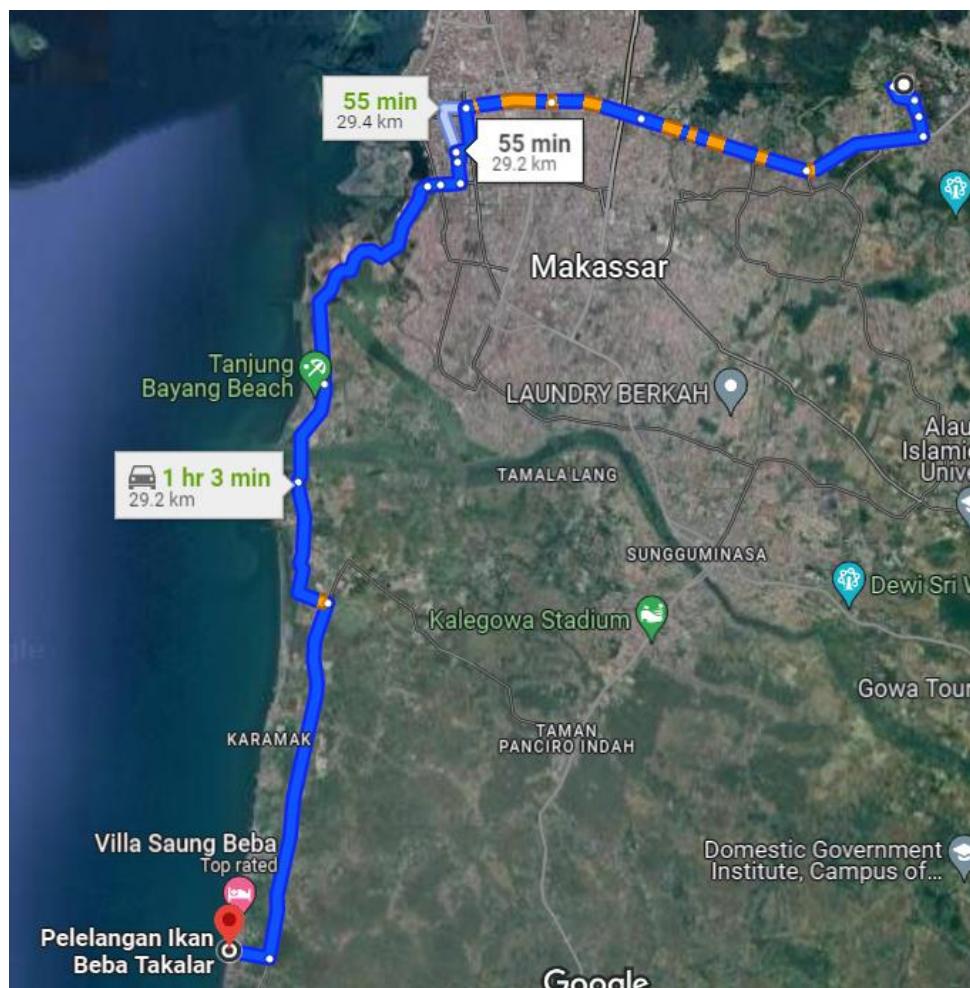
- Fabella, N., Herpandi, dan Widiastuti, I., 2018, Pengaruh Metode Ekstraksi Terhadap Karakteristik Kolagen dari Kulit Ikan Patin (*Pangasius pangasius*), *Jurnal Teknologi Hasil Perikanan*, **7**(1): 69-75.
- Fawzya, Y.N., Chasanah, E., Poernomo, A., Khirzin, M.H., 2016, Isolasi dan Karakterisasi Parsial Kolagen dari Teripang Gamma (*Sticopus variegatus*), *Jurnal Pascapanen dan Bioteknologi Kelautan dan Perikanan*, **11**(1): 91-100.
- Gauza-Włodarczyk, M., Kubisz, L., dan Włodarczyk, D., 2017, Amino Acid Composition in Determination of Collagen Origin and Assessment of Physical Factors Effects, *International Journal of Biological Macromolecules*, **104**(1): 987–991.
- Handaratri, A. dan Hudha, M.I., 2021, Ekstraksi Kolagen dari Ikan Tuna Sirip Kuning dengan Bantuan Microwave, *Jurnal Ilmiah Teknik Sipil dan Teknik Kimia*, **6**(2): 104-111.
- Harjanto, S., 2017, Perbandingan Pembacaan Absorbansi Menggunakan Spektronik 20D⁺ dan Spectrometer UV-VIS T60U dalam Penentuan Kadar Protein dengan Larutan Standar BSA, *Jurnal Kimia Sains dan Aplikasi*, **20**(30): 114-116.
- Idiawati, N., Novita, I., Nurdiansyah, S.I., Minsas, S., dan Siregar, S., 2022, Identifikasi Kolagen dari Cangkang Bulu Babi (*Diadema setosum*) Asal Perairan Pulau Lemukutan, *Marinade*, **5**(2): 136-141.
- Jaziri, A.A., Shapawi, R., Mokhtar, R.A.M., Noordin, W.N.M., dan Huda, N., 2022, Biochemical Analysis of Collagens from The Bone of Lizardfish (*Saurida tumbil* Bloch, 1795) Extracted with Different Acids, *Peer Journal*, **1**(1): 1-22.
- Khirzin, M.H., Ton, S., dan Fatkhurrohman, 2019, Ekstraksi dan Karakterisasi Gelatin Tulang Itik Menggunakan Metode Ekstraksi Asam, *Jurnal Sain Peternakan Indonesia*, **14**(2): 119-127.
- Kiew, P.L. dan Don, M.M., 2012, Collagen Extraction from Malaysian Cultured Catfish (*Hybrid Clarias* Sp.): Kinetics and Optimization of Extraction Conditions Using Response Surface Methodology, *International Scholarly Research Network Chemical Engineering*, **1**(1): 1-10.
- Komala, A.H., 2015, *Ekstraksi dan Karakterisasi Kolagen Dari Kulit Ikan Tongkol (Euthynnus affinis)*, Skripsi tidak diterbitkan, Jurusan Teknologi Hasil Perairan, Fakultas Perikanan dan Ilmu Kelautan, Institut Pertanian Bogor, Bogor.
- Membri, D.K., Yudistira, A., dan Abdullah, S.S., 2021, Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Spons *Liosina paradoxa* yang Dikoleksi dari Pulau Mantehage, *Pharmacon*, **10**(2): 774-779.
- Mulyani, S., Hintono, A., Adefatma, N.N., dan Pahlawan, I.F., 2021, Ekstraksi Kolagen dari Kulit Kerbau Menggunakan Asam Asetat, *Majalah Kulit, Karet, dan Plastik*, **37**(2): 51-58.

- Muthumari, K., Anand, M., dan Maruthupandy, M., 2016, Collagen Extract from Marine Finfish Scales as a Potential Mosquito Larvicide, *Protein Journal*, **35**(6): 391-400.
- Muyonga, J.H., Cole, C.G.B., dan Duodu, K.G., 2004, Characterisation of Acids Soluble Collagen from Skins of Young and Adult Nile Perch (*Lates niloticus*), *Food Chemistry*, **85**(1): 81-89.
- Nasution, P.A., Batubara, R., dan Surjanto, S., 2015, Tingkat Kekuatan Antioksidan dan Kesukaan Masyarakat terhadap Teh Daun Gaharu (*Aquilaria Malaccensis Lamk*) Berdasarkan Pohon Induksi dan Non-induksi, *Peronema Forestry Science Journal*, **4**(1): 10-21.
- Nofita, R., Agustin, R., dan Fajrin, M.I., 2023, Pengaruh Variasi Suhu dan Lama Waktu Penyimpanan terhadap Karakteristik Fisikokimia Kolagen Kulit Ikan Gabus (*Channa striata Bloch*), *Jurnal Sains Farmasi dan Klinis*, **10**(1): 89-99.
- Nurilmala M., Hizbulah, H.H., Karnia, E., Kusumaningtyas, E., dan Ochiai, Y., 2020, Characterization and Antioxidant Activity of Collagen, Gelatin, and the Derived Peptides from Yellowfin Tuna (*Thunnus albacares*) Skin, *Marine Drugs*, **18**(2): 1-12.
- Nurjanah, Baharuddin, T.I., dan Nurhayati, T., 2021, Ekstraksi Kolagen Kulit Ikan Tuna Sirip Kuning (*Thunnus Albacares*) menggunakan Enzim Pepsin dan Papain, *Jurnal Pengolahan Hasil Perikanan Indonesia*, **24**(2): 174-187.
- Paudi, R., Sulistijowati, R., dan Mile, L., 2020, Rendemen Kolagen Kulit Ikan Bandeng (*Chanos chanos*) Segar Hasil Ekstraksi Asam Asetat, *Jambura Fish Processing Journal*, **2**(1): 21-27.
- Prabudi, M., Nurtama, B., dan Purnomo, E.H., 2018, Aplikasi Response Surface Methodology (RSM) dengan Historical Data pada Optimasi Proses Produksi Burger, *Jurnal Mutu Pangan*, **5**(2): 109-115.
- Riaz, T., Zeeshan, R., Zarif, F., Ilyas, K., Muhammad, N., Safi, S.Z., Rahim, A., Rizvi, S.A.A., dan Rehman, I.U., 2018, FTIR Analysis of Natural and Synthetic Collagen, *Physical Sciences Journal*, **53**(9): 1-44.
- Rodiah, S., Mariyamah, Ahsanunnisa, R., Ervina, D., Rahman, F., dan Budaya, A.W., 2018, Pemanfaatan Limbah Tulang Ikan Tenggiri Sebagai Sumber Gelatin Halal Melalui Hidrolisis Larutan Asam dengan Variasi Rasio Asam, *Jurnal Ilmu Kimia dan Terapan*, **2**(1): 34-42.
- Romadhon, Darmanto, Y.S., dan Kurniasih, R.A., 2019, Karakteristik Kolagen dari Tulang, Kulit, dan Sisik Ikan Nila, *Jurnal Pengolahan Hasil Perikanan Indonesia*, **22**(2): 403-410.
- Rusma, Y.S., 2021, Optimalisasi Produksi Kolagen dari Kulit Ikan Lele (*Clarias gariepinus*) dan Uji Aktivitasnya sebagai Antioksidan, Skripsi tidak

- diterbitkan, Jurusan Kimia, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Hasanuddin, Makassar.
- Safithri, M., Tarman, K., Suptijah, P., Widowati, N., 2019, Karakteristik Fisikokimia Kolagen Larut Asam dari Kulit Ikan Parang-Parang (*Chirocentrus dorab*), *Jurnal Pengolahan Hasil Perikanan Indonesia*, **22**(3): 441-452.
- Santoso, C., Surti, T., dan Sumardianto, 2015, Perbedaan Penggunaan Konsentrasi Larutan Asam Sitrat dalam Pembuatan Gelatin Tulang Rawan Ikan Pari Mondol (*Himantura gerrardi*), *Jurnal Pengolahan dan Bioteknologi Hasil Perikanan*, **4**(2): 106-114.
- Sembiring, T.E.S., Reo, A.R., Onibala, H., Montolalu, R., Taher, N., Mentang, F., dan Damongilala, L.J., 2020, Ekstraksi Kolagen Tulang Ikan Tuna (*Thunnus sp*) dengan Asam Klorida, *Media Teknologi Hasil Perikanan*, **8**(3): 107–110.
- Singkuku, F.T., Onibala, H., dan Agustin, A.T., 2017, Ekstraksi Kolagen Tulang Ikan Cakalang (*Katsuwonus pelamis L.*) menjadi Gelatin dengan Asam Klorida, *Jurnal Media Teknologi Hasil Perikanan*, **5**(3): 163-166.
- Sionkowska, A., Adamiak, K., Musial, K., dan Gadomska, M., 2020, Collagen Based Materials in Cosmetic Applications, *Materials*, **13**(4217): 1-15.
- Waters, 2012, *Acquity UPLC H-Class and H-Class Bio Amino Acid Analysis System Guide*, Waters Corporation, USA.
- Zaelani, B., Safithri, M., Tarman, K., Setyaningsih, I., dan Meydia, 2019, Collagen isolation with acid soluble method from the skin of Red Snapper (*Lutjanus sp.*), *IOP Conference Series: Earth and Environmental Science*, **241**(1): 1-10.
- Zakaria, N.H., 2021, *Optimalisasi Produksi Kolagen dari Tulang Ikan Lele (Clarias gariepinus) dan Uji Aktivitasnya sebagai Antioksidan*, Skripsi tidak diterbitkan, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam, Universitas Hasanuddin, Makassar.

Lampiran 1. Bagan Alir Penelitian



Lampiran 2. Peta Tempat Pengambilan Sampel TIKM

Lmapiran 3. Pembuatan Larutan

1. Pembuatan Larutan NaOH 500 mL 0,075 M

$$\begin{aligned} g &= V \times M \times Mr \\ &= 0,5 \text{ L} \times 0,075 \text{ M} \times 40 \text{ g/mol} \\ &= 1,5 \text{ g} \end{aligned}$$

2. Pembuatan Asam Asetat

$$\begin{aligned} M &= \frac{\text{massa jenis} \times \% \times 10}{\text{Berat Molekul}} \\ &= \frac{1,05 \text{ g/cm}^3 \times 100\% \times 10}{60 \text{ g/mol}} \\ &= 17,5 \text{ M} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 5 M**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 17,5 \text{ M} &= 100 \text{ mL} \times 5 \text{ M} \\ V_1 &= 28,5 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 0,2 M**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 5 \text{ M} &= 100 \text{ mL} \times 0,2 \text{ M} \\ V_1 &= 4 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 0,5 M**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 5 \text{ M} &= 100 \text{ mL} \times 0,5 \text{ M} \\ V_1 &= 10 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 1,3 M**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 5 \text{ M} &= 100 \text{ mL} \times 1,3 \text{ M} \\ V_1 &= 26 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 2 M**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 5 \text{ M} &= 100 \text{ mL} \times 2 \text{ M} \\ V_1 &= 40 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 2,3 M**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 5 \text{ M} &= 100 \text{ mL} \times 2,3 \text{ M} \\ V_1 &= 46 \text{ mL} \end{aligned}$$

3. Pembuatan Larutan Lowry A dan Lowry B

- **Lowry A**

5 mL folin ciocalteu : 5 mL akuades (1:1)

- **Lowry B**

Pembuatan 50 mL NaOH 0,1 N

$$\begin{aligned} g &= N \times V \times BE \\ &= 0,1 \text{ N} \times 0,05 \text{ mL} \times 40 \text{ g/mol} \\ &= 0,2 \text{ g} \end{aligned}$$

4. Pembuatan Larutan n-butanol 10%

$$\begin{aligned} V_1 \times C_1 &= V_2 \times C_2 \\ V_1 \times 99,5\% &= 100 \text{ mL} \times 10\% \\ V_1 &= \frac{100 \text{ mL} \times 10\%}{99,5\%} \\ V_1 &= 10,05 \text{ mL} \end{aligned}$$

5. Pembuatan Deret Larutan Standar BSA

- **Konsentrasi 0,01 mg/mL**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1 \text{ mg/mL} &= 2 \text{ mL} \times 0,01 \text{ mg/mL} \\ V_1 &= 0,02 \text{ mL} \\ \text{Volume akuades} &= 2 \text{ mL} - 0,02 \text{ mL} = 1,98 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 0,02 mg/mL**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1 \text{ mg/mL} &= 2 \text{ mL} \times 0,02 \text{ mg/mL} \\ V_1 &= 0,04 \text{ mL} \\ \text{Volume akuades} &= 2 \text{ mL} - 0,04 \text{ mL} = 1,96 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 0,04 mg/mL**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1 \text{ mg/mL} &= 2 \text{ mL} \times 0,04 \text{ mg/mL} \\ V_1 &= 0,08 \text{ mL} \\ \text{Volume akuades} &= 2 \text{ mL} - 0,08 \text{ mL} = 1,92 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 0,08 mg/mL**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1 \text{ mg/mL} &= 2 \text{ mL} \times 0,08 \text{ mg/mL} \\ V_1 &= 0,16 \text{ mL} \\ \text{Volume akuades} &= 2 \text{ mL} - 0,16 \text{ mL} = 1,84 \text{ mL} \end{aligned}$$

- Konsentrasi 0,16 mg/mL**

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 1 \text{ mg/mL} = 2 \text{ mL} \times 0,16 \text{ mg/mL}$$

$$V_1 = 0,32 \text{ mL}$$

$$\text{Volume akuades} = 2 \text{ mL} - 0,32 \text{ mL} = 1,68 \text{ mL}$$

6. Pembuatan Larutan Induk untuk Uji Aktivitas Antioksidan

- Pembuatan Larutan DPPH 0,4 mM**

$$g = M \cdot V \cdot Mr$$

$$= 0,4 \times 10^{-3} \text{ M} \cdot 0,1 \cdot 394,32$$

$$= 15,7728 \times 10^{-3} \text{ g}$$

$$= 0,015 \text{ g}$$

- Pembuatan Larutan Induk Asam Askorbat 500 mg/L**

$$\text{mg/L} = \frac{\text{mg}}{\text{L}}$$

$$500 = \text{mg}/0,01 \text{ L}$$

$$\text{mg} = 5 \text{ mg} = 0,005 \text{ g}$$

diencerkan hingga 10 mg/L:

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 500 \text{ mg/L} = 10 \text{ mL} \times 10 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,2 \text{ mL}$$

$$\text{Volume metanol p.a yang dibutuhkan} = 10 \text{ mL} - 0,2 \text{ mL} = 9,8 \text{ mL}$$

- Pembuatan Larutan Induk Kolagen 1000 mg/L**

$$\text{mg/L} = \frac{\text{mg}}{\text{L}}$$

$$\text{mg/L} = \frac{\text{mg}}{0,01 \text{ L}}$$

$$\text{mg} = 10 \text{ mg} = 0,01 \text{ g}$$

7. Pembuatan Deret Standar Asam Askorbat

- Konsentrasi 0,5 mg/L**

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 10 \text{ mg/L} = 5 \text{ mL} \times 0,5 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,25 \text{ mL}$$

- Konsentrasi 1 mg/L**

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 10 \text{ mg/L} = 5 \text{ mL} \times 1 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,5 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 2 mg/L**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 10 \text{ mg/L} &= 5 \text{ mL} \times 2 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 1 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 4 mg/L**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 10 \text{ mg/L} &= 5 \text{ mL} \times 4 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 2 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 8 mg/L**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 50 \text{ mg/L} &= 5 \text{ mL} \times 8 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 4 \text{ mL} \end{aligned}$$

8. Pembuatan Deret Standar Kolagen

- **Konsentrasi 30 mg/L**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1000 \text{ mg/L} &= 5 \text{ mL} \times 30 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 0,15 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 120 mg/L**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1000 \text{ mg/L} &= 5 \text{ mL} \times 120 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 0,6 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 240 mg/L**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1000 \text{ mg/L} &= 5 \text{ mL} \times 240 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 1,2 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 420 mg/L**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1000 \text{ mg/L} &= 5 \text{ mL} \times 420 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 2,1 \text{ mL} \end{aligned}$$

- **Konsentrasi 600 mg/L**

$$\begin{aligned} V_1 \times M_1 &= V_2 \times M_2 \\ V_1 \times 1000 \text{ mg/L} &= 5 \text{ mL} \times 600 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 3 \text{ mL} \end{aligned}$$

Lampiran 4. Perhitungan Optimasi Rendemen Kolagen TIKM

Run Order	Konsentrasi Asam Asetat (M)	Waktu Perendaman (Jam)	Rendemen Kolagen (%)
1	1,3	25	0,244
2	1,3	8	0,174
3	1,3	25	0,239
4	0,2	25	0,554
5	1,3	25	0,219
6	2,0	48	0,036
7	1,3	25	0,468
8	2,3	25	0,042
9	1,3	25	0,314
10	2,0	2	0,039
11	0,5	48	0,523
12	1,3	58	0,408
13	0,5	2	0,210

Rendemen Kolagen

1. TIKM 1

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{\text{Berat kering kolagen (g)}}{\text{Berat awal tulang (g)}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,0122 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\%$$

$$= 0,244\%$$

2. TIKM 2

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0087 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\%$$

$$= 0,174\%$$

3. TIKM 3

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0120 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ = 0,239\%$$

4. TIKM 4

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0277 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ = 0,554\%$$

5. TIKM 5

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0110 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ = 0,219\%$$

6. TIKM 6

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0018 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ = 0,036\%$$

7. TIKM 7

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0234 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ = 0,468\%$$

8. TIKM 8

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0021 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ = 0,042\%$$

9. TIKM 9

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0157 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ = 0,314\%$$

10. TIKM 10

$$\text{Rendemen kolagen (\%)} = \frac{0,0020 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ = 0,039\%$$

11. TIKM 11

$$\begin{aligned}\text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{0,0261 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ &= 0,532\%\end{aligned}$$

12. TIKM 12

$$\begin{aligned}\text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{0,0204 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ &= 0,408\%\end{aligned}$$

13. TIKM 13

$$\begin{aligned}\text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{0,0105 \text{ g}}{5,00 \text{ g}} \times 100\% \\ &= 0,210\%\end{aligned}$$

Lampiran 5. Perhitungan Validasi Kondisi Optimum TIKM

No	Konsentrasi Asam Asetat (M)	Waktu Perendaman (Jam)	Berat Awal (g)	Berat Akhir (g)	Rendemen Kolagen (%)
1	0,19	58	100	0,3954	0,3954
2	0,19	58	100	0,3486	0,3486
3	0,19	58	100	0,3403	0,3403
4	0,19	58	100	0,4716	0,4716
5	0,19	58	100	0,4489	0,4489
Rata-Rata					0,40096

Rendemen Validasi

1. TIKM 1

$$\begin{aligned} \text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{\text{Berat kering kolagen (g)}}{\text{Berat awal tulang (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{0,3954 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% \\ &= 0,3954\% \end{aligned}$$

2. TIKM 2

$$\begin{aligned} \text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{0,3486 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% \\ &= 0,3486\% \end{aligned}$$

3. TIKM 3

$$\begin{aligned} \text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{0,3403 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% \\ &= 0,3403\% \end{aligned}$$

4. TIKM 4

$$\begin{aligned} \text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{0,4716 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% \\ &= 0,4716\% \end{aligned}$$

5. TIKM 5

$$\begin{aligned} \text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{0,4489 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% \\ &= 0,4489\% \end{aligned}$$

Lampiran 6. Perhitungan Kadar Air

No.	Bobot Kosong Cawan (g) A	Bobot Cawan + Sampel (g) B	Bobot Konstan (g) C	Bobot Sampel (g) D	Kadar Air (%)
1	58,227	58,3605	58,3471	0,1335	10,04%

$$\text{Kadar air (\%)} = \frac{B - C}{B - A} \times 100\%$$

$$\begin{aligned}\text{Kadar air (\%)} &= \frac{58,3605 - 58,4371}{58,3605 - 58,227} \times 100\% \\ &= 10,04\%\end{aligned}$$

Lampiran 7. Perhitungan Kadar Abu

No.	Bobot Kosong Cawan (g) A	Bobot Cawan + Sampel (g) B	Bobot Konstan (g) C	Bobot Sampel (g) D	Kadar Abu (%)
1	56,4344	56,5854	56,4365	0,151	1,39

$$\text{Kadar Abu (\%)} = \frac{C - A}{B - A} \times 100\%$$

$$\begin{aligned}\text{Kadar Abu (\%)} &= \frac{56,4365 - 56,4344}{56,5854 - 56,4344} \times 100\% \\ &= 1,39\%\end{aligned}$$

Lampiran 8. Perhitungan Kadar Protein

No.	Volume H ₂ SO ₄	Normalitas H ₂ SO ₄	Berat sampel (g)	Faktor Pengenceran	Kadar protein (%)
1	1,05	0,0105	0,1019	50	47,36

$$N \text{ total } (\%) = \frac{(V_1 - V_2) \times N \times 14,007 \times FP}{W \times 1000} \times 100\%$$

Contoh perhitungan

$$\begin{aligned} N \text{ total } (\%) &= \frac{1,05 \times 0,0105 \times 14,007 \times 50}{0,1019 \times 1000} \times 100\% \\ &= 7,58\% \end{aligned}$$

$$\text{Protein} = N \text{ total } (\%) \times \text{Faktor koreksi}$$

$$\begin{aligned} &= 7,5774\% \times 6,25 \\ &= 47,36\% \end{aligned}$$

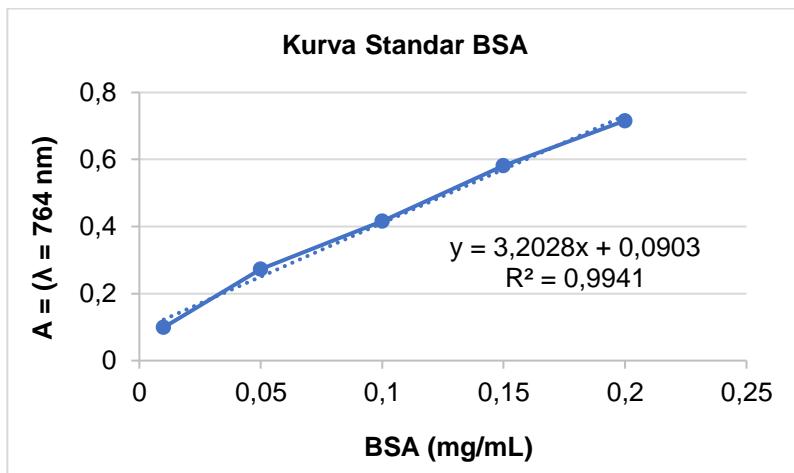
Lampiran 9. Perhitungan Rendemen Produksi Kolagen TIKM

$$\begin{aligned}\text{Rendemen kolagen (\%)} &= \frac{\text{Berat kering kolagen (g)}}{\text{Berat awal tulang (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{2,0048 \text{ (g)}}{500 \text{ (g)}} \times 100\% \\ &= 0,40096\%\end{aligned}$$

Lampiran 10. Data Uji Lowry Larutan NaOH Hasil Perendaman

1. Absorbansi Larutan Standar BSA

BSA (mg/mL)	Absorbansi
0,01	0,099
0,05	0,273
0,1	0,416
0,15	0,581
0,2	0,716



2. Contoh Perhitungan Kadar Protein Terlarut

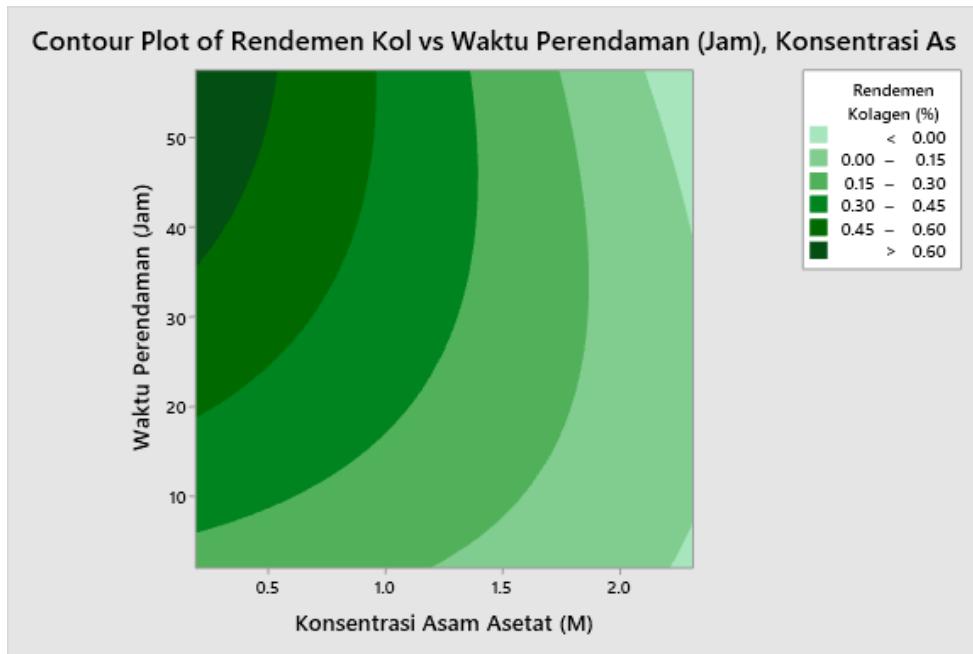
$$\text{Kadar Protein} = \frac{y - 0,0903}{3,2028} \times \text{FP}$$

$$\text{Kadar Protein} = \frac{0,517 - 0,0903}{3,2028} \times 10$$

$$= 1,33 \text{ mg/mL}$$

3. Konsentrasi Protein dalam Larutan NaOH Sisa Perendaman TIKM

Sampel	A ($\lambda = 764$)	[Protein] (mg/mL)
0,075 M	0,517	1,33

Lampiran 11. Plot Kontur Optimasi Produksi Kolagen TIKM**Gambar 4.** Plot Kontur Optimasi Produksi Kolagen TIKM

Lampiran 12. Perhitungan Kadar Asam Amino Kolagen TIKM

$$\text{Kadar Asam Amino} = \frac{A/B \times C_{std}/10^9 \times BM \times Va \times FP \times 1000}{W_x}$$

$$\text{Kadar Asam Amino (\%)} = \frac{\text{Kadar asam amino (mg/Kg)}}{10000}$$

Contoh Perhitungan:

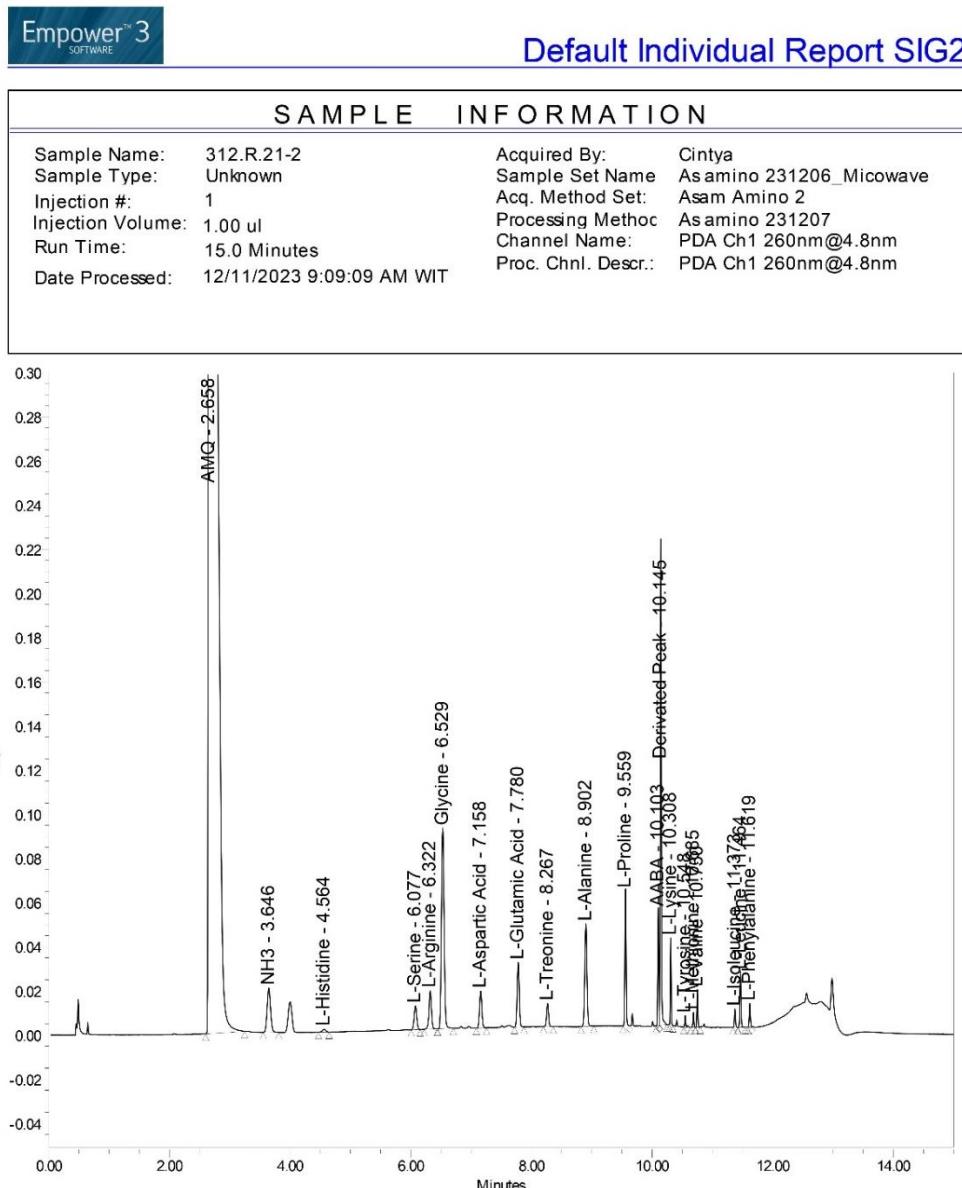
$$\begin{aligned}\text{Kadar Asam Amino} &= \frac{11,84/15,60 \times C_{std}/10^9 \times 1985,25 \times 1000 \times 100 \times 1000}{0,1020} \\ &= 147720,97 \text{ mg/Kg}\end{aligned}$$

$$\text{Kadar Asam Amino (\%)} = \frac{147720,97}{10000} = 14,77\%$$

Keterangan:

- A : Rasio sampel
- B : Rasio standar
- C_{Std} : Konsentrasi larutan standar (pmol/µL)
- BM : Bobot molekul asam amino (g/mmol)
- V_a : Volume akhir sampel (µL)
- Fp : Faktor pengenceran
- W_x : Bobot penimbangan sampel (g)

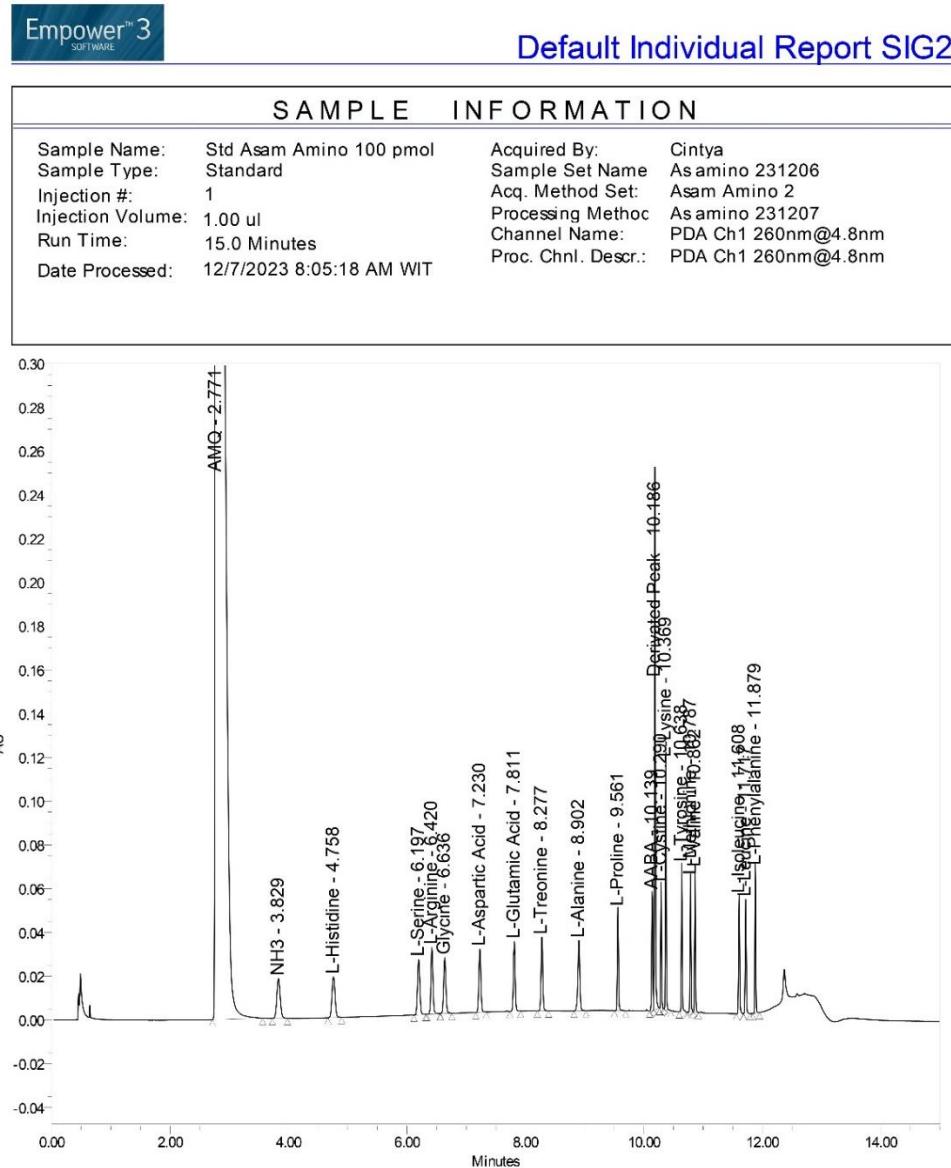
Lampiran 14. Kromatogram Analisis Asam Amino Kolagen TIKM



Reported by User: Cintya Anggreawati (Cintya)
 Report Method: Default Individual Report SIG2
 Report Method ID: 1366
 Page: 1 of 2

Project Name: 2023 12 Desember Asam Amino
 Date Printed: 12/11/2023
 12:39:12 PM Asia/Jakarta
 Instrument Name: SIG/FNA/ALB/IN-0092

Lampiran 15. Kromatogram Analisis Standar Asam Amino



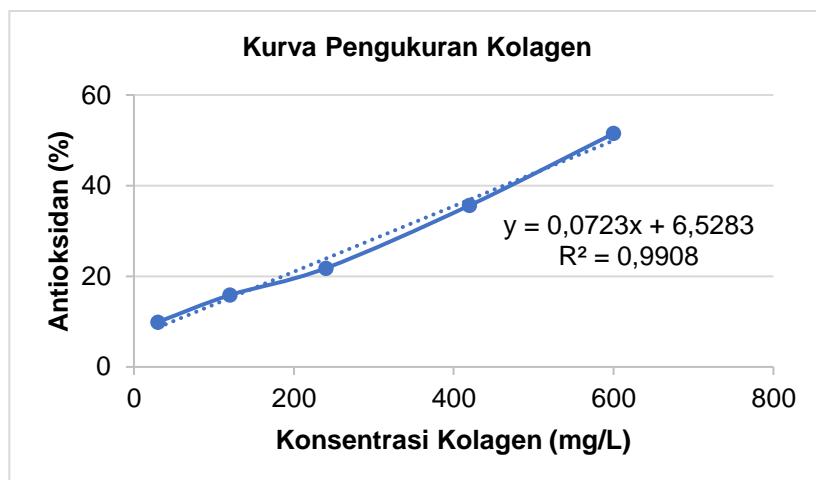
Reported by User: Cintya Anggreawati (Cintya)
 Report Method: Default Individual Report SIG2
 Report Method ID: 1366
 Page: 1 of 2

Project Name: 2023 12 Desember Asam Amino
 Date Printed:
 12/7/2023
 9:19:42 AM Asia/Jakarta
 Instrument Name: SIG/FNA/ALB/IN-0092

Lampiran 18. Data Aktivitas Antioksidan

a. Pengukuran Aktivitas Antioksidan Kolagen

No.	Konsentrasi (mg/L)	Aktivitas Antioksidan (%)	Nilai IC ₅₀
1	30	9,90	601,27
2	120	15,84	
3	240	21,78	
4	420	35,64	
5	600	51,49	



Konsentrasi 30 mg/L

$$\text{Aktivitas Antioksidan (\%)} = \frac{(Ab - As)}{Ab} \times 100\%$$

$$\begin{aligned} \text{Aktivitas Antioksidan (\%)} &= \frac{(0,101 - 0,091)}{0,101} \times 100\% \\ &= 9,90\% \end{aligned}$$

Konsentrasi 120 mg/L

$$\begin{aligned} \text{Aktivitas Antioksidan (\%)} &= \frac{(0,101 - 0,085)}{0,101} \times 100\% \\ &= 15,84\% \end{aligned}$$

Konsentrasi 240 mg/L

$$\begin{aligned} \text{Aktivitas Antioksidan (\%)} &= \frac{(0,101 - 0,079)}{0,101} \times 100\% \\ &= 21,78\% \end{aligned}$$

Konsentrasi 420 mg/L

$$\text{Aktivitas Antioksidan (\%)} = \frac{(0,101 - 0,065)}{0,101} \times 100\% \\ = 35,64\%$$

Konsentrasi 600 mg/L

$$\text{Aktivitas Antioksidan (\%)} = \frac{(0,101 - 0,049)}{0,707} \times 100\% \\ = 51,49\%$$

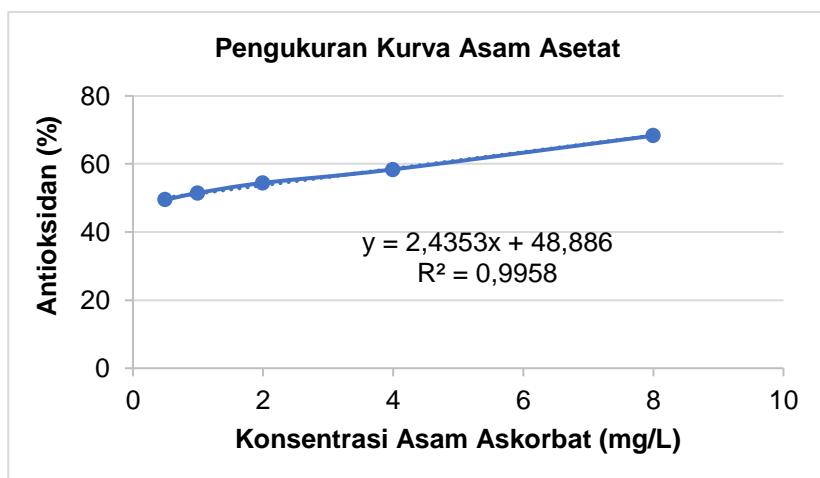
Perhitungan Nilai IC₅₀

$$y = 0,0723x + 6,5283$$

$$IC_{50} = \frac{50 - 6,5283}{0,0723} = 601,27\%$$

b. Pengukuran Asam Askorbat

No.	Konsentrasi (mg/L)	Aktivitas Antioksidan (%)	Nilai IC ₅₀
1	0,5	49,50	0,457
2	1	51,49	
3	2	54,46	
4	4	58,42	
5	8	68,32	



Konsentrasi 0,5 mg/L

$$\text{Aktivitas Antioksidan (\%)} = \frac{(0,101 - 0,051)}{0,091} \times 100\% \\ = 49,50\%$$

Konsentrasi 1 mg/L

$$\text{Aktivitas Antioksidan (\%)} = \frac{(0,101 - 0,049)}{0,091} \times 100\% \\ = 51,49\%$$

Konsentrasi 2 mg/L

$$\text{Aktivitas Antioksidan (\%)} = \frac{(0,101 - 0,046)}{0,091} \times 100\% \\ = 54,46\%$$

Konsentrasi 4 mg/L

$$\text{Aktivitas Antioksidan (\%)} = \frac{(0,101 - 0,042)}{0,091} \times 100\% \\ = 58,42\%$$

Konsentrasi 8 mg/L

$$\text{Aktivitas Antioksidan (\%)} = \frac{(0,101 - 0,032)}{0,091} \times 100\% \\ = 68,32\%$$

Perhitungan Nilai IC₅₀

$$y = 2,4353x + 48,886$$

$$IC_{50} = \frac{50 - 48,886}{2,4353} = 0,457\%$$