

DAFTAR PUSTAKA

- Adisakwattana S. *Cinnamic Acid and Its Derivatives: Mechanisms for Prevention and Management of Diabetes and Its Complications*. Nutrients. 2017 Feb 21;9(2):163. doi: 10.3390/nu9020163. PMID: 28230764; PMCID: PMC5331594.
- Alatas, F., Abdul Azizsidiq, F., Hartyana Sutarna, T., Ratih, H., & Nurono Soewandhi, S. (2020). Perbaikan Kelarutan Albendazol Melalui Pembentukan Kristal Multikomponen dengan Asam Malat. *Jurnal Farmasi Galenika (Galenika Journal of Pharmacy) (e-Journal)*, 6(1), 114–123. <https://doi.org/10.22487/j24428744.2020.v6.i1.14998>.
- Andriyono, R. I. (2019). Kaempferia galanga L. sebagai Anti-Inflamasi dan Analgetik. *Jurnal Kesehatan*, 10(3), 495. <https://doi.org/10.26630/jk.v10i3.1458>
- Badan POM RI. 2020. Pedoman Uji Disolusi. 2014. *Pedoman Uji Disolusi*. Jakarta: Badan Pengawasan Obat Dan Makanan Republik Indonesia.
- Dachriyanus. (2004). *Analisa Struktur Senyawa Organik Secara Spetrokopi*. Padang, Indonesia : Multimedia LPTIK.
- Childs, S. L, G. P Stahly, dan A. Park. 2007. The Salt-Cocrystal Continuum: The Influence of Crystal Structure on Ionization State. *Molecular Pharmaceutics*. (4 (3): 323- 338).
- Cruz-Cabeza AJ Kompleks kristal asam-basa dan aturan pKa. *CrystEngComm*. 2012; 14 :6362–6365. doi: 10.1039/c2ce26055g
- Kementrian Kesehatan Republik Indonesia. (2020). *Farmakope Indonesia*, Edisi VI. Jakarta, Indonesia : Departemen Kesehatan Republik Indonesia.
- Fareza, M.S. et al. 2017, ‘Transformasi etil p-metoksisinamat menjadi asam p-metoksisinamat dari kencur (*Kaempferia galanga* L.) beserta uji aktivitas antibakterinya, *Alchemy Jurnal Penelitian Kimia*, vol. 13.
- Fadhila, M., Umar, S., & Zaini, E. (2020). Pembentukan kokristal Asam Usnat – NMethyl-DGlucamine dengan metode penguapan pelarut dan pengaruhnya terhadap penurunan interleukin-8 pada tikus inflamasi. *Jurnal Sains Farmasi & Klinis*, 7(1), 23–30
- Ferdiansyah, R., Ardiansyah, S. A., Rachmaniar, R., Tinggi, S., Indonesia, F., Soekarno-, J., No, H., Bandung, K., Barat, J., Farmakologi, D., Tinggi, S., Indonesia, F., Soekarno-, J., No, H., Bandung, K., & Barat, J. (2021). Jurnal Ilmiah Farmako Bahari review : the effect of cocrystal formation using carboxylic acid cofomer with solvent evaporation and solvent drop grinding methods on review : pengaruh pembentukan kokristal menggunakan

- koformer asam karboksilat dengan metod. *Jurnal Ilmiah Farmako Bahari*, 12, 28–38.
- Guo, H.; Yuan, Q.; Fu, Y.; Liu, W.; Su, Y. H.; Liu, H.; Wu, C. Y.; Zhao, L.; Zhang, Q.; Lin, D. R.; Chen, H.; Qin, W.; Wu, D. T. *Extraction Optimization and Effects of Extraction Methods on the Chemical Structures and Antioxidant Activities of Polysaccharides From Snow Chrysanthemum (Coreopsis Tinctoria)*. *Polymers* 2019, 11 (215), 1–21.
- Grothe E, Meekes H, Vlieg E, Ter Horst JH, De Gelder R. Solvates, Salts, and Cocrystals: A Proposal for a Feasible Classification System. *Cryst Growth Des.* 2016;16(6):3237–43.
- Hairunnisa, sopyan, i., & gozali, d. (2019). Cocrystal: nicotinamide as the coformer. *Jurnal ilmiah farmako bahari*, 10(2), 1–10.
- Handoyo Sahumena, M., Ruslin, R., Asriyanti, A., & Nurrohinta Djuwarno, E. (2020). Identifikasi Jamu Yang Beredar Di Kota Kendari Menggunakan Metode Spektrofotometri Uv-Vis. *Journal Syifa Sciences and Clinical Research*, 2(2), 65–72. <https://doi.org/10.37311/jsscr.v2i2.6977>.
- Harmita. Buku Ajar Analisis Fisikokimia. Depok: FMIPA UI; 2006. 40-59 p.
- Jessica, A., Agustina, A., & Zaini, E. (2022). Pembentukan dan Karakterisasi Multikomponen Kristal Aseklufenak – Asam Suksinat Dengan Metode Solvent Drop Grinding. *Jurnal Sains Farmasi & Klinis*, 9(sup), 138. <https://doi.org/10.25077/jsfk.9.sup.138-145.2022>.
- Karagianni, A., Malamatari, M., & Kachrimanis, K. 2018. *Pharmaceutical cocrystals: New solid phase modification approaches for the formulation of APIs*. *Pharmaceutics*, 10(1), 1-30.
- Martin, A., Swarbrick, J., dan A. Cammarata. 1993. *Farmasi Fisik* 2. Edisi III. Jakarta: UI Press. Pp. 940-1010, 1162, 1163, 1170.
- Martin, A., Swarbrick, J., dan Cammarata, A. 1990. *Farmasi Fisika* (Edisi III). Penerjemah: Yoshita. Jakarta: Universitas Indonesia Press.
- Martin. A., N. (2011). *Martins Physical Pharmacy and Pharmaceutical Sciences*, 6th Edition by Patrick J. Sinko. <https://innocentbalti.files.wordpress.com/2015/01/martins-physicalpharmacy-6th-ed-2011-dr-murtadha-alshareifi.pdf>.
- Muttaqin, R. (2023). Pengembangan Buku Panduan Teknik Karakterisasi Material: X-ray Diffractometer (XRD) Panalytical Xpert3 Powder. *Indonesian Journal of Laboratory*, 1(1), 9. <https://doi.org/10.22146/ijl.v1i1.78970>.
- Najih, Y. A., Izazi, F., Siswandono, S., & Putri, B. A. (2023). Studi in Silico Pembentukan Kokristal Meloxicam Dengan Berbagai Koformer Per-

- bandingan (1 : 1). *Jurnal Ilmiah Ibnu Sina (JIIS): Ilmu Farmasi Dan Kesehatan*, 8(1), 31–38. <https://doi.org/10.36387/jiis.v8i1.1086>.
- Permatasari D, Ramadhani S, Sopyan I. Ko-Kristal : Teknik Pembuatan KoKristal. *Farmaka*. 2014;4(4):1–20
- Pratiwi, R. A., Bayu, A., & Nandiyanto, D. (2022). *Jurnal Pendidikan Indonesia Riset dan Teknologi Cara Membaca dan Menafsirkan Spektrofotometri UV-VIS Hasil Penentuan Struktur Kimia Senyawa*. 2(1), 1–20.
- Pratama, A. W., 2012, Pengaruh Penambahan Sodium Lauril Sulfat (SLS) Sebagai Surfaktan Terhadap Sifat Fisik dan Uji Disolusi Tablet Ketoprofen, *Jurnal Pharmacy*, 9(3), 18.
- Qiao, N., Li, M., Schlindwein, W., Malek, N., Davies, A., & Trappitt, G. (2011). Pharmaceutical cocrystals: an overview. *International Journal of Pharmaceutics*, 419(1–2), 1–11. <https://doi.org/10.1016/j.ijpharm.2011.07.037>.
- Rachmaniar, R., Tristiyanti, D., & Triyadi, F. H. (2020). Peningkatan kelarutan etil p-metoksisinamat dengan pembentukan kokristal menggunakan metode solvent evaporation dan koformer urea. *JSTFI Jurnal Sains Dan Teknologi Farmasi Indonesia*, IX(2).
- Rowe, R.C. et Al. (2009). *Handbook Of Pharmaceutical Excipients*, 6th Ed, The Pharmaceutical Press, London.
- Sari, Y. N., Zaini, E., & Ismed, F. (2019). Peningkatan Laju Disolusi Piperin Dengan Pembentukan Multikomponen Kristal Menggunakan Asam Nikotinat. 180–185
- Savjani, K. T., Gajjar, A. K., & Savjani, J. K. (2012). Drug Solubility: Importance and Enhancement Techniques. *ISRN Pharmaceutics*, 2012(100 mL), 1–10. <https://doi.org/10.5402/2012/195727>.
- Siregar, Charles J.P, 2010, Teknologi Farmasi Sediaan Tablet : *Dasar–Dasar Praktis*. Jakarta: Penerbit Buku Kedokteran, EGC.
- Singh, M., Barua, H., Jyothi, V. G. S. S., Dhondale, M.R., Nambiar, A, G., Agrawal, A. K., Kumar, P., Shastri, N. R., & Kumar, D. (2023). Cocrystals by Design: A Rational Coformer Selection Approach for Tackling the API Problems. *Pharmaceutics*.
- Shafira, & Destiani, D. P. (2018). Review Artikel : Kokristalisasi Metode Solvent Evaporation dan Drygrinding. *Farmaka*, 16(3), 262–273.
- Shargel, L & Andrew. 2012. *Applied Biopharmaceutics & Pharmacokinetics*. New York: McGraw-Hill Companies.

- Setiabudi, A., Hardian, R., & Muzakir, A. (2012). Karakterisasi Material: Prinsip dan Aplikasinya dalam Penelitian Kimia. In UPI Press. UPI Press.
- Setyawan, D., Pravianti, E. R. D., Pratiwi, K. D., Isadiartuti, D., & Paramita, D. P. (2019). Cocrystallization of Loratadine With Succinic Acid Using Neat Grinding Method. *SSRN Electronic Journal*, 74–79.
- Setyawan, D., Sulistyowaty, M. I., Sari, I. P., Yusuf, H., & Zaini, E. (2023). The Formation of p-Methoxycinnamic Acid-Caffeine Co-Crystal by the Solution Evaporation Method and its Physicochemical Characterization. *AIP Conference Proceedings*, 2536(May). <https://doi.org/10.1063/5.0119975>
- Sopyan, I., Fudholi, A., Muchtaridi, M., & Puspitasari, I. (2016). Anovel of co-crystalization to improve solubility and dissolution rate of simvastatin. *International Juornal of PharmTech Research*, 9(6), 483-491.
- Thakuria, R. 2013. Pharmaceutical cocrystals and poorly soluble drugs‘, *International Journal of Pharmaceutics*. Elsevier B.V., 453(1), pp. 101–125. doi: 10.1016/j.ijpharm.2012.10.043.
- Thayyil, A. R., Jutru, T., Nayak, S., & Kamath, S. (2020). Pharmaceutical Co-crystallization: Regulatory aspects, design, characterization, and applications. *Advanced Pharmaceutical Bulletin*, 10(2), 203-212.
- Umar, M. I., Asmawi, M. Z., Sadikun, A., Atangwho, I. J., Yam, M. F., Altaf, R., & Ahmed, A. (2012). Bioactivity-guided isolation of ethyl-p-methoxycinnamate, anti-inflammatory constituent, from *Kaempferia galanga* L. extracts. In *Molecules* (Vol. 17, Issue 7, pp. 8720–8734). <https://doi.org/10.3390/molecules17078720>.
- Ursulla Yulananda Anugraheni. 2020. Skripsi. Prediksi Pengaruh Pembentukan Kokristal Asam P-Metoksisinamat (APMS)-Asam Suksinat Dengan Metode Penguapan Pelarut terhadap kelarutan dan laju disolusi. Surabaya: Departemen Farmasetika Fakultas Farmasi Universitas Airlangga.
- Wathoni, N., Sari, W. A., Elamin, K. M., Mohammed, A. F. A., & Suharyani, I. (2022). A Review of Coformer Utilization in Multicomponent Crystal Formation. *Molecules*, 27(24). <https://doi.org/10.3390/molecules27248693>.
- Wulan Sari, N., & Fajri, M. (2018). Analisis Fitokimia dan Gugus Fungsi dari Ekstrak Etanol Pisang Goroho Merah (*Musa Acuminata* (L)). *IJOB (Indonesian Journal of Biotechnology and Biodiversity)*, 2(1), 30.
- Yoga, W. P. A. P., & Hendriani, R. (2013). Review: Teknik Peningkatan Kelarutan Obat. *Farmaka*, 14(2), 288–297.
- Zaini, E., Fitriani, L., Sari, R. Y., Rosaini, H., Horikawa, A., & Uekusa, H. (2019). Multicomponent Crystal of Mefenamic Acid and N-Methyl-D-Glucamine: Crystal Structures and Dissolution Study. *Journal of Pharma-*

ceutical Sciences, 108(7), 2341–2348.
<https://doi.org/10.1016/j.xphs.2019.02.003>.

Zaini, E., Halim, A., Soewandhi, S. N., & Dwi Setyawan. (2011). Peningkatan Laju Pelarutan Trimetoprim Melalui Metode Ko-Kristalisasi Dengan Nikotinamida. *Jurnal Farmasi Indonesia*, 5(July), 206–212.

