

## DAFTAR PUSTAKA

- Abd, A.H., Ali, R.S., Hussein, A.A., 2016, Fabrication And Characterization Of Nickel Heterojunction Oxide Nanoparticles/Silicon, *Journal of Multidisciplinary Engineering Science Studies (JMESS)*, **2**: 434-440.
- Adamska, D.D., Lech, T., 2021, Nickel Content in Human Internal Organs, *Biological Trace Element Research*, (2138-2144).
- Adani, J.P., Wardhani, E., Pharmawati, K., 2018, Identifikasi Pencemaran Logam Berat Timbal (Pb) dan Seng (Zn) di Air Permukaan dan Sedimen Waduk Saguling Provinsi Jawa Barat, *Jurnal Online Institut Teknologi Nasional*, **2**(6): 1-12.
- Adhikari, B.B., Gurung M., Chetry,A.B., Kawakita, H., Ohto, K., 2013, Highly Selective and Efficient Extraction of Two Pb<sup>2+</sup> Ions with A P-Tert-Butylcalix[6]Arene Hexacarboxylic Acid Ligand: an Allosteric Effect In Extraction, *The Royal Society Of Chemistry*, **3**: (25950-25959).
- Aris, M., Ibrahim, T.A., Nasir, L., 2021, Kontaminasi Logam Nikel (Ni) pada Struktur Jaringan Ikan, *Budidaya Perairan*, **9**(1): 64-72.
- Brix, K.V., Schlekat, C.E., Garman, E.R., 2016, The mechanisms of nickel toxicity in aquatic environments: An adverse outcome pathway analysis, *Environmental Toxicology and Chemistry*, **36**(5): 1128-1137.
- Cempel, M.N.G., 2006, Nickel: a Review of It's Souces and Environmental Toxicology, *Polish J. of Environ. Stud*, **15**(3): 375-382.
- Cindro, N., 2017, Sinteza I Kompleksacijska Svojstva Glikokonjugata Kaliks[4]Arena, Disertasi, University Of Zagreb, Kroasia.
- Coeure., Pierlas R., Frignet G., 1965, In Extraction Liquid-Liquid Transfers Of Materials, 4-7.
- Crowley, P.B., 2022, Protein-Calixarene Complexation: From Recognition to Assembly, *Acc. Chem. Res*, **55**: 2019-2032.
- Dali, N., Wahab, A.W., Firdaus, dan Maming, 2015, Sintesis Heksa-p-tert-Butilheksaesterkaliks [6] Arena dari p-tert-Butilkaliks [6] Arena, *Al Kimia*, **3**(1): 103-109
- ow, K., 2002, Nickel Essentiality, Toxicity, and Carcinogenicity, *in Oncology/Hematology*, **49**: 35-56.
- galli, W.S., 1980, Experimental Organic Chemistry, America,



Gutsche, C.D., 1998a, *Calixarenes Revisited, Monograph in Supramolecular Chemistry*, The Royal Society of Chemistry (Series Editor: J. Fraser Stoddart, FSR), USA.

Hamilton, K., 1995, Syntheses, Characterization, and Application of Water-Soluble Chiral Calix[4]arene Derivatives in Spectroscopy and Capillary Electrokinetic Chromatography, *A Dissertation*, B.S Southern University.

Hamuna, B., Wanimbo, E., 2021, Heavy Metal Contamination in Sediments and Its Potential Ecological Risks in Youtefa Bay, Papua Province, Indonesia, *Journal of Ecological Engineering*, **22**(8): 209-222.

Helmenstine, Anne Marie., 2021, *Nickel Element Facts and Properties* (Online), ([thoughtco.com/nickel-facts-606565](https://www.thoughtco.com/nickel-facts-606565)).

Hu, K., Zhang, W., Yang, H., Cui, Y., Zhang, J., Zhao, W., Yu, A., Zhang, S., 2016, Calixarene Ionic Liquid Modified Silica Gel: A Novel Stationary Phase For Mixed-Mode Chromatography, *Talanta*, **152**: 392-400.

Imyim, Apichat., Deechangvipart, Suchon., Tutulani, Thawatchai., 2005, Liquid Extraction of Zinc and Nickel Ions Using a Cryptand-like Calix[4]arene Derivative, *J. Sci. Res. Chula. Univ*, **30**(1): 41-49.

Israeli, Y., dan Detellier, C., 1997, Complexation of The Sodium Cation By A Calix[4]Arena Tetraester in Solution, Formation of 2:1 Calixarene:Sodium Complex, *J.Phys.Chem*, **101**; 1897-1901.

Komarawidjaja, W., 2017, Paparan Limbah Cair Industri Mengandung Logam Berat pada Lahan Sawah di desa Jelegong, Kecamatan Rancaekek, Kabupaten Bandung, *Jurnal Teknologi Lingkungan*, **18**(2): 173-181.

Ma, Qunli., Ma, Huimin., Su, Meihong., Wang, Zhihua., Nie, Lihua., Liang, Shuchuan, 2001, Determination of nickel by a new chromogenic azocalix[4]arene, *Analytica Chimica Acta*, **439**: 73-79.

Maming., Jumina., Dwi Siswanta., Sastrohamidjoj, H., 2007, Transpor Ion Cr<sup>3+</sup>, Cd<sup>2+</sup>, Pb<sup>2+</sup> dan Ag<sup>+</sup> Melalui Membran Cair Ruah yang Mengandung Asam p-t-Butilkaliks[4]arena-tetrakrboksilat Sebagai Pengembang Ion, *Indo. J. Chem*, **7**(1): 172-179.

Matins, V.G., Costa, J.A.V., Prentice, C., 2018, Water-uptake properties of a fish protein-based superabsorbent hydrogel chemically modified with ethanol, *Polimeros* (Online), **28**, (<http://dx.doi.org/10.1590/0104-1428.0117>).



straksi Ion Logam Pb (II) dengan Pengembang Ion p-tert-Arena serta Studi Kompleksasinya Menggunakan Metode UV-Vis dan FT-IR, Skripsi tidak diterbitkan, Departemen Kimia, Universitas Hasanuddin, Makassar.

Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

K., He, Q., Hu, Z., Li, Z., 2009, Preparation of p-(amino)methyl]-calix[4]arene functionalized Aminopropyl -

polysiloxane resin for selective solid-phase extraction and preconcentration of metal ions, *Journal of Hazardous Materials*, **169**: 203-209.

Nowik-Zajac, A., Zawierucha, I., Kozlowski, 2020, Selective Transport of Ag(I) through a Polymer Inclusion Membrane Containing a Calix[4]pyrrole Derivative from Nitrate Aqueous Solutions, *Int. J. Mol. Sci.*, (Online), **22**,(15), (<https://doi.org/10.3390/ijms21155348>).

Permatasari, S.I., Djunaidi, M.C., Habibi, 2019, Pemisahan Ion Logam Krom dari Limbah Elektroplating Menggunakan Polieugenol dengan Teknik Membran Cair, *Analit:Analytical and Environmental Chemistry*, **4**(2): 14-27.

Poleksic, V., Lenhardt, M., Jaric, I., Djordjevic, D., Gacic, Z., Cvijanovic, G., Raskovic, B., 2010, Liver, Gills, and Skin Histopathology and Heavy Metal Content of The Danube Sterlet (*Acipencer ruthenus Linnaeus, 17588*), *Environmental Toxicology and Chemistry*, **29**(3): 515-521.

Prabawati, S.Y., 2012, Sintesis dan Penggunaan Poli-Propilkaliks[6]arena Sebagai Adsorben serta Uji Aktivitasnya Sebagai Antidotum Keracunan Logam Berat, *Disertasi*, Universitas Gadjah Mada, Yogyakarta.

Pratiwi, D.S., 2020, Dampak Pencemaran Logam Berat (Timbal, Tembaga, Merkuri, Kadmium, Krom) Terhadap Organisme Perairan dan Kesehatan Manusia, *Jurnal Akuatek*, **1**(1): 59-65.

Putranto, A.M.H., 2012, Metoda Ekstraksi Cair-Cair Sebagai Alternatif untuk Pembersihan Lingkungan Perairan dari Limbah Cair Industri Kelapa Sawit, *Jurnal Gradien*, **8**, (1); 746-751.

Rahmah., Mulasari, S.A., 2015, Pengaruh Metode Koagulasi, Sedimentasi dan Variasi Filtrasi terhadap Penurunan Kadar TSS, COD dan Wana pada Limbah Cair Batik, *Chemica*, **2**(1): 7-12.

Sakr, S.H., Elshafie, H.S., Camele, I., Sadeek, S.A., 2018, Synthesis, Spectroscopic, and Biological Studies of Mixed Ligand Complexes of Gemifloxacin and Glycine with Zn(II), Sn(II), and Ce(III), *Molecules*, **23**(5): 1182.

Sardjono, R., E., 2007, *Sintesis dan Penggunaan Tetramer Siklis Seri Kaliksresorsinarena, AlkoksiKaliks[n]arena, dan AlkenilKaliks[n]arena untuk Adsorpsi Kation Logam Berat*, Universitas Gadjah Mada, Yogyakarta.

Schaumlöffel, Dirk., 2012, Nickel species: Analysis and toxic effects, *Journal of Trace Elements in Medicine and Biology*, (Online), ([j.jtemb.2012.01.002](https://doi.org/10.1016/j.jtemb.2012.01.002)).

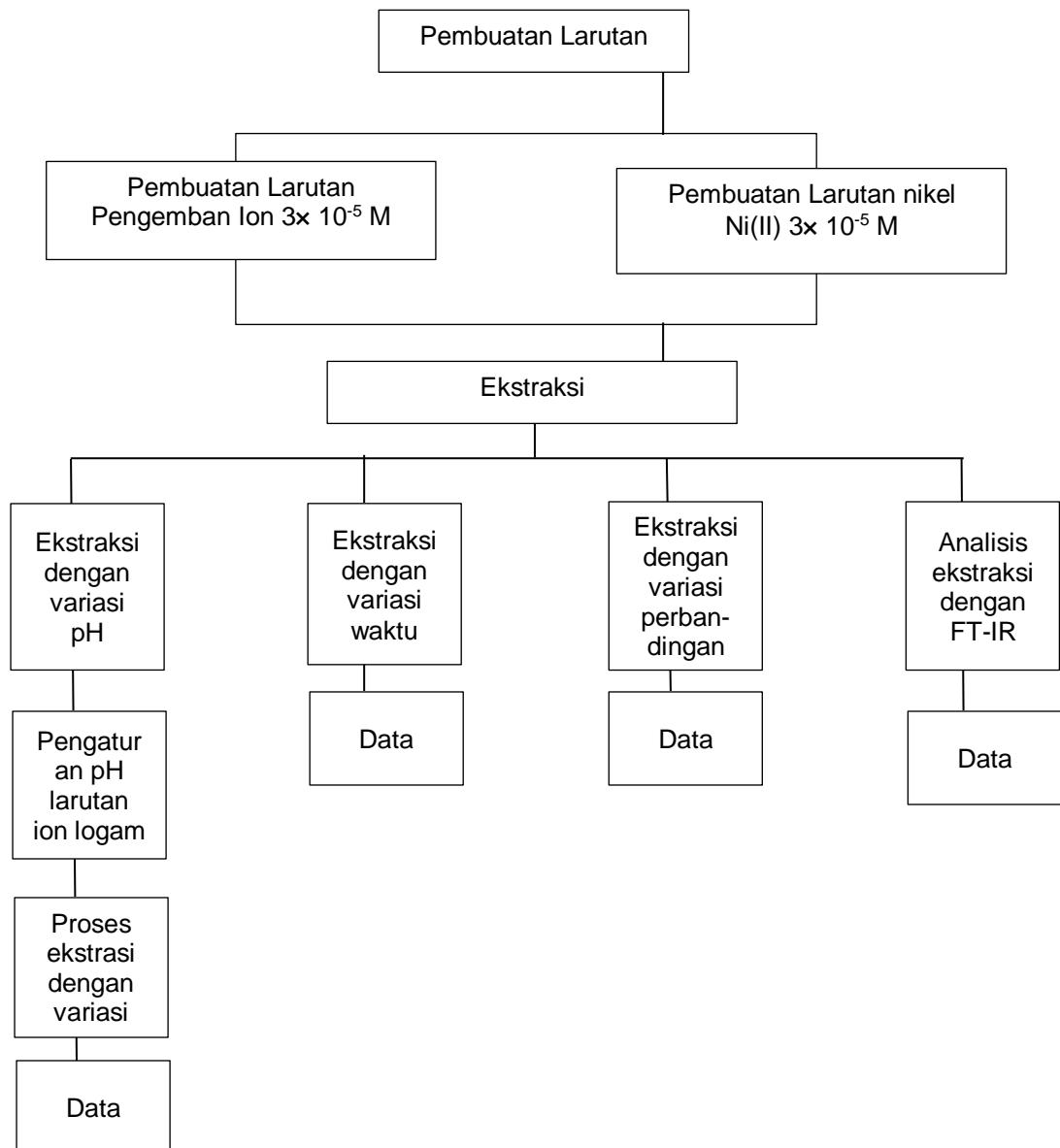


- Soares, A.M., Barros, B.S., Kulesza, J., Alves-junior, S., Campos, V.O., Bochenska, M., 2015, Red luminescence in calix[4]arene-europium hybrid material, *Physics Procedia*, **76**:132-137.
- Sobhanardakani, S., Tayebi, L., Farmany, A., 2011, Toxic Metal (Pb), Hg and As) Contamination of Muscle, Gill and Liver Tissues of *Otolithes rubber*, *Pampus agenteus*, *Parastromateus niger*, *Scomberomorus commerson* and *Onchorynchus mykiss*, *World Applied Sciences Journal*, **14**(10); 1453-1456.
- Soedarsono, J., Hagege, A., Burgard, M., Asfari, Z., dan Vicens, J., 1996, *Ber. Burrisenges Phys. Chem.*, **100**: 477-481.
- Videva, V., Chauvin, A.S., Varbanov, S., Baux, C., Scopelliti, R., Mitewa, M., Bünzli, J.C.G, 2004, Cobalt(II), Nickel(II), Copper(II), and Zinc(II) Complexes with a p-tert-Butylcalix[4]arene Fitted with Phosphinoyl Pendant Arms, *Eur. J. Inorg. Chem.*, (Online), ([DOI: 10.1002/ejic.200300858](https://doi.org/10.1002/ejic.200300858)).
- Vogel., 1979, *Texbook of Macro and Semimicro Qualitative Inorganic Analysis*, longman Group Limited, London.
- Wathoni, A.Z., Pratiwi, A.I., Suci, F.C, 2021, Penurunan Kdar Logam Berat Nike Limbah Cair Industri Pada Pengelolahan Air Limbah Industri di Karawang, *Journal of Industrial Process and Chemical Engineering*, **1**(2): 40-45.
- Wells, R.C., 1943, *Relative Abundance of Nickel in The Earth's Crust*, United States Goverment Printing Office, Washington.
- Wijayanti, T., 2017, Profil Pencemaran Logam Berat Pada Perairan Daerah Aliran Sungai (DAS) Grindulu Pacitan, *Jurnal Ilmiah Sains*, **17**(1): 22-24.
- Miaratiska, N., Azizah, R., 2015, Hubungan Paparan Nikel Dengan Gangguan Kesehatan Kulita pada Pekerja Industri Rumah Tangga Pelapisan Logam di Kabupaten Sidoarjo, *Perspektif Jurnal Kesehatan Lingkungan*, **1**(1): 25-36.
- Wulanawati, A., Asijati, E., 2003, Ekstraksi Cair-Cair dari Natrium Menggunakan 25,26,27,28-Tetrakarboksi-5,11,17,23-Tetra-Tert-Butilkaliks[4]arena, *Majalah Ilmia*, **(3)**:115-124.
- Zaidan, M., Garinas, W., 2021, Kajian Bahan Baku Mineral Nikel Untuk Baterai Listrik di Daerah Sulawesi Tenggara, *J.R.P*, **1**(1): 49-57.
- Zawierucha, I., Nowik-Zajac, A., Kozlowski, C.A., 2019, Removal of Pb(II) Ions Using Polymer Inclusion Membranes Containing Calix[4]resorcinarene Derivative, *Polymers (Basel)*, **11**(12):2111.



Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

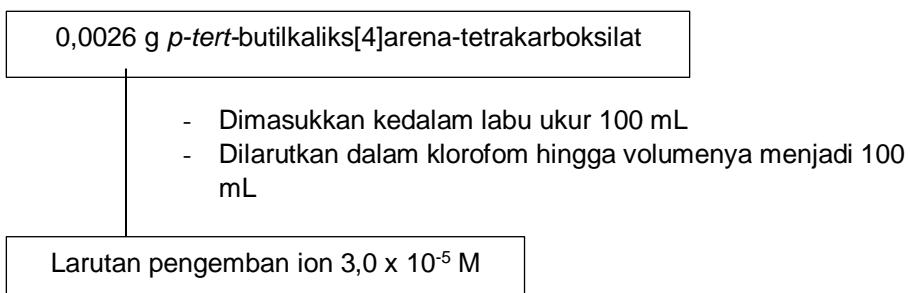
## Lampiran 1. Diagram Alir



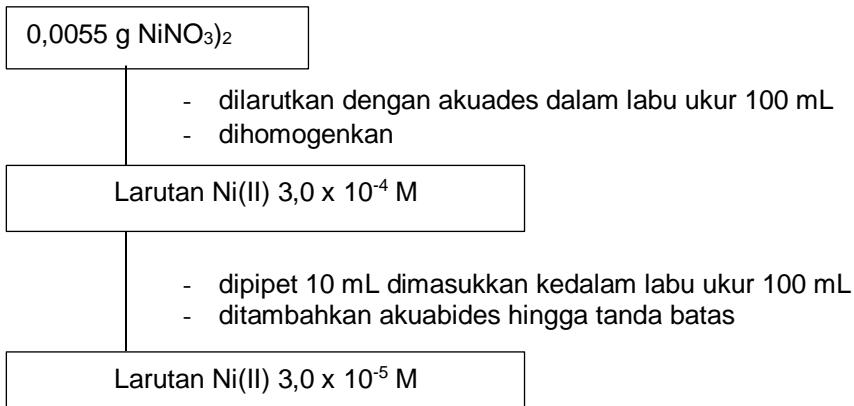
Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

## Lampiran 2. Bagan Kerja

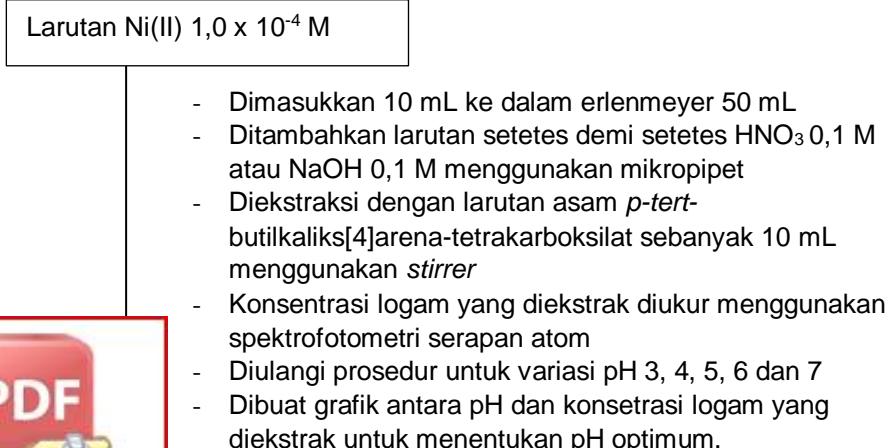
### a. Pembuatan larutan pengembangan ion



### b. Pembuatan Induk Ni(II) $3,0 \times 10^{-5}$ M dalam 100 mL



### c. Ekstraksi dengan variasi pH



Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

d. Ekstraksi dengan variasi waktu

Larutan Ni(II)  $3,0 \times 10^{-5}$  M

- Dimasukkan 10 mL ke dalam erlenmeyer 50 mL
- Diekstraksi dengan larutan asam *p-tert*-butilkaliks[4]arena-tetrakarboksilat sebanyak 10 mL menggunakan *stirrer* selama 5 menit.
- Konsentrasi logam yang diekstrak diukur menggunakan spektrofotometri serapan atom
- Diulangi prosedur untuk variasi waktu 10; 15 dan 20 menit
- Dibuat grafik antara pH dan konsentrasi logam yang diekstrak untuk menentukan waktu optimum.

Hasil

e. Pembuatan Induk Ni(II)  $3,0 \times 10^{-4}$  M dalam 50 mL

0,0027 g  $\text{Ni(NO}_3)_2$

- dilarutkan dengan akuades dalam labu ukur 50 mL
- dihomogenkan

Larutan Ni(II)  $3,0 \times 10^{-4}$  M

f. Pembuatan larutan Ni(II)  $1 \times 10^{-5}$ ;  $2 \times 10^{-5}$ ;  $3 \times 10^{-5}$  M dalam 50 mL

Larutan Ni(II)  $3 \times 10^{-4}$  M

- dipipet sebanyak 5 mL dimasukkan ke dalam labu ukur 50 mL
- ditambahkan akuabides sampai tanda batas, dihomogenkan.

Larutan Ni(II)  $3 \times 10^{-5}$  M

Larutan Ni(II)  $3,0 \times 10^{-4}$  M

- dipipet sebanyak 3,3 mL dimasukkan ke dalam labu ukur 50 mL
- ditambahkan akuabides sampai tanda batas, dihomogenkan.



)  $2 \times 10^{-5}$  M

Larutan Ni(II)  $3 \times 10^{-4}$  M

- dipipet sebanyak 1,7 mL dimasukkan ke dalam labu ukur 50 mL
- ditambahkan akuabides sampai tanda batas, dihomogenkan.

Larutan Ni(II)  $1 \times 10^{-5}$  M

g. Ekstraksi dengan variasi perbandingan konsentrasi

Larutan Ni(II)  $3,0 \times 10^{-5}$  M

- dimasukkan 10 mL ke dalam erlenmeyer 50 mL
- diekstraksi dengan larutan asam *p-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat* sebanyak 10 mL menggunakan *stirrer* pada pH optimum selama 10 menit
- dipisahkan fasa air dan organik
- diukur ekstrak menggunakan spektrofotometri UV-Vis.
- diulangi prosedur untuk variasi perbandingan konsentrasi 1:2, 1:1, 2:1, 3:1.

Data

h. Analisis Kompleks *p-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat* dengan ion logam Ni(II) menggunakan FT-IR

Larutan Ni(II)  $2,0 \times 10^{-5}$  M

- dimasukkan 10 mL ke dalam erlenmeyer 50 mL
- diatur pH hingga 6 menggunakan  $\text{HNO}_3$  0,1 M
- diekstraksi dengan larutan asam *p-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat*  $1,0 \times 10^{-5}$  M sebanyak 10 mL menggunakan *stirrer* selama 15 menit.
- dipisahkan fasa organik
- dianalisis menggunakan FT-IR

Hasil



Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

### Lampiran 3. Perhitungan

1. Pembuatan larutan pengembangan ion asam *p*-tert-butikaliks[4]arena-tetrakarboksilat  $3 \times 10^{-5}$  M

$$G = M \times Mr \times L$$

$$= 3 \times 10^{-5} \text{ M} \times 881,16 \text{ g/mol} \times 0,1 \text{ L}$$

$$= 0,0029 \text{ gram}$$

2. Pembuatan larutan induk nikel  $3 \times 10^{-4}$  M dalam 100 mL

$$M = \frac{G}{Mr} \times \frac{1000}{V}$$

$$G = M \times Mr \times L$$

$$= 3 \times 10^{-4} \text{ M} \times 182,7 \text{ g/mol} \times 0,1 \text{ L}$$

$$= 0,0055 \text{ gram}$$

3. Pembuatan larutan nikel  $3 \times 10^{-5}$  dalam 100 mL

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

$$3 \times 10^{-4} \text{ M} \times V_1 = 3 \times 10^{-5} \text{ M} \times 100 \text{ mL}$$

$$V_1 = 10 \text{ mL}$$

4. Pembuatan larutan induk nikel  $3 \times 10^{-4}$  M dalam 50 mL

$$M = \frac{G}{Mr} \times \frac{1000}{V}$$

$$G = M \times Mr \times L$$

$$= 3 \times 10^{-4} \text{ M} \times 182,7 \text{ g/mol} \times 0,05 \text{ L}$$

$$= 0,0027 \text{ gram}$$

5. Pembuatan larutan Ni(II)  $3 \times 10^{-5}$  M,  $2 \times 10^{-4}$  M,  $1 \times 10^{-5}$  M dalam 50 mL



dalam 100 mL

$$V_1 = M_2 \times V_2$$

$$V_1 = 3 \times 10^{-5} \times 100 \text{ mL}$$

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

Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

b. Ni(II)  $2 \times 10^{-5}$  dalam 100 mL

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

$$3 \times 10^{-5} \times V_1 = 2 \times 10^{-5} \times 100 \text{ mL}$$

$$V_1 = 3,3 \text{ mL}$$

c. Ni(II)  $1 \times 10^{-5}$  dalam 100 mL

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

$$3 \times 10^{-4} \times V_1 = 1 \times 10^{-5} \times 100 \text{ mL}$$

$$V_1 = 1,7 \text{ mL}$$

## 6. Penbuatan Larutan HNO<sub>3</sub> 0,1 M dalam 100 mL

$$M = \frac{B_j \times \% \times 10}{M_r}$$

$$M = \frac{1,3 \text{ g/mL} \times 65 \% \times 10}{63 \text{ g/mol}}$$

$$M = 13 \text{ M}$$

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

$$V_1 = 0,77 \text{ mL}$$

## 7. Pembuatan Larutan Induk 100 ppm sebanyak 100 mL

$$\begin{aligned} \text{Massa} &= \frac{\text{ppm} \times V \times M_r \text{ Ni(NO}_3)_2}{\text{Ar Pb(NO}_3)_2} \\ &= \frac{100 \frac{\text{mg}}{\text{L}} \times 0,1 \text{ L} \times 182,7 \text{ g/mol}}{58,7} \\ &= \frac{1.827}{58,7} \\ &= 31,124 \text{ mg} \end{aligned}$$

$$= 0,0311 \text{ g}$$

Larutan standar 0,1; 0,5; 1, 2, 3, 5 dan 10 ppm

10 ppm dalam 100 mL

$$\times V_2$$



$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 10 \text{ ppm} \times 100 \text{ mL}$$

$$V_1 = 10 \text{ mL}$$

- b. Konsentrasi 0,1 ppm dalam 50 mL

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

$$10 \text{ ppm} \times V_1 = 0,1 \text{ ppm} \times 50 \text{ mL}$$

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

- c. Konsentrasi 0,5 ppm dalam 50 mL

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

$$10 \text{ ppm} \times V_1 = 0,5 \text{ ppm} \times 50 \text{ mL}$$

$$V_1 = 2,5 \text{ mL}$$

- d. Konsentrasi 1 ppm dalam 50 mL

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

$$10 \text{ ppm} \times V_1 = 1 \text{ ppm} \times 50 \text{ mL}$$

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

- e. Konsentrasi 2 ppm dalam 50 mL

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

$$10 \text{ ppm} \times V_1 = 2 \text{ ppm} \times 50 \text{ mL}$$

$$V_1 = 10 \text{ mL}$$

- f. Konsentrasi 3 ppm dalam 50 mL

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

$$10 \text{ ppm} \times V_1 = 3 \text{ ppm} \times 50 \text{ mL}$$

$$V_1 = 15 \text{ mL}$$

3 ppm dalam 50 mL

$$\times V_2$$

$$10 \text{ ppm} \times V_1 = 8 \text{ ppm} \times 50 \text{ mL}$$

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

## 9. Konsentrasi Ni(II) terekstrak pada variasi pH

$$\text{Ekstrak Ni (\%)} = \frac{\text{Konsentrasi (Awal - Akhir)}}{\text{Konsentrasi Awal}} \times 100\%$$

a. pH 3

$$\begin{aligned}\% &= \frac{(3 \times 10^{-5} - 1,16 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\% \\ &= 61,33 \%\end{aligned}$$

b. pH 4

$$\begin{aligned}\% &= \frac{(3 \times 10^{-5} - 1,10 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\% \\ &= 63,33 \%\end{aligned}$$

c. pH 5

$$\begin{aligned}\% &= \frac{(3 \times 10^{-5} - 1,07 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\% \\ &= 64,33 \%\end{aligned}$$

d. pH 6

$$\begin{aligned}\% &= \frac{(3 \times 10^{-5} - 0,10 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\% \\ &= 96,67 \%\end{aligned}$$

e. pH 7

$$\begin{aligned}\% &= \frac{(3 \times 10^{-5} - 0,16 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\% \\ &= 94,67 \%\end{aligned}$$



I) terekstrak pada variasi waktu

$$\frac{\text{Konsentrasi (Awal - Akhir)}}{\text{Konsentrasi Awal}} \times 100\%$$

Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

a. 5 menit

$$\% = \frac{(3 \times 10^{-5} - 1,86 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\%$$
$$= 38 \%$$

b. 10 menit

$$\% = \frac{(3 \times 10^{-5} - 1,70 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\%$$
$$= 43,33 \%$$

c. 15 menit

$$\% = \frac{(3 \times 10^{-5} - 1,59 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\%$$
$$= 47 \%$$

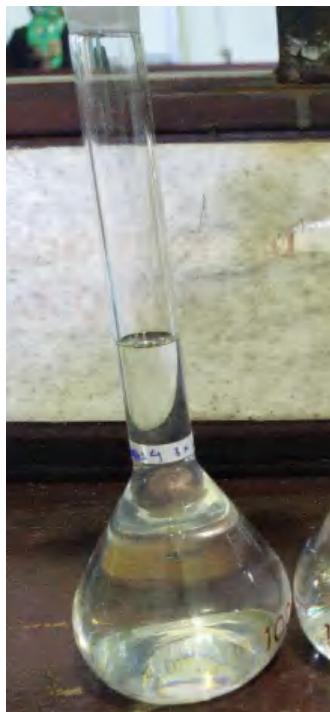
d. 20 menit

$$\% = \frac{(3 \times 10^{-5} - 1,73 \times 10^{-5})}{3 \times 10^{-5}} \times 100\%$$
$$= 42,33 \%$$



Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

#### Lampiran 4. Dokumentasi Penelitian



Pembuatan larutan pengembangan ion (*p*-tert-butilkaliks[4]arena-tetrakarboksilat  
 $3,0 \times 10^{-5}$  M



Pembuatan larutan induk Ni(II)  
 $3,0 \times 10^{-5}$  M



Ekstraksi dengan variasi pH



Ekstraksi dengan variasi waktu



Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)



Ekstraksi dengan variasi perbandingan konsentrasi



Ekstraksi menggunakan *magnetic stirrer*



Analisis menggunakan FT-IR Prestige-  
21



Analisis menggunakan UV-Vis T60





Analisis menggunakan spektrofotometri serapan atom



Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

## Lampiran 5. Data Hasil AAS

### 1. Data Ekstrak Ni(II) terhadap variasi pH

pH	Abs	Konsentrasi ( $10^{-5}$ M)	%terkstrak
3	0,0185	1,16	61,33
4	0,0177	1,10	63,33
5	0,0173	1,07	64,33
6	0,0033	0,10	96,67
7	0,0041	0,16	94,67

### 2. Data Ekstrak Ni(II) terhadap variasi Waktu

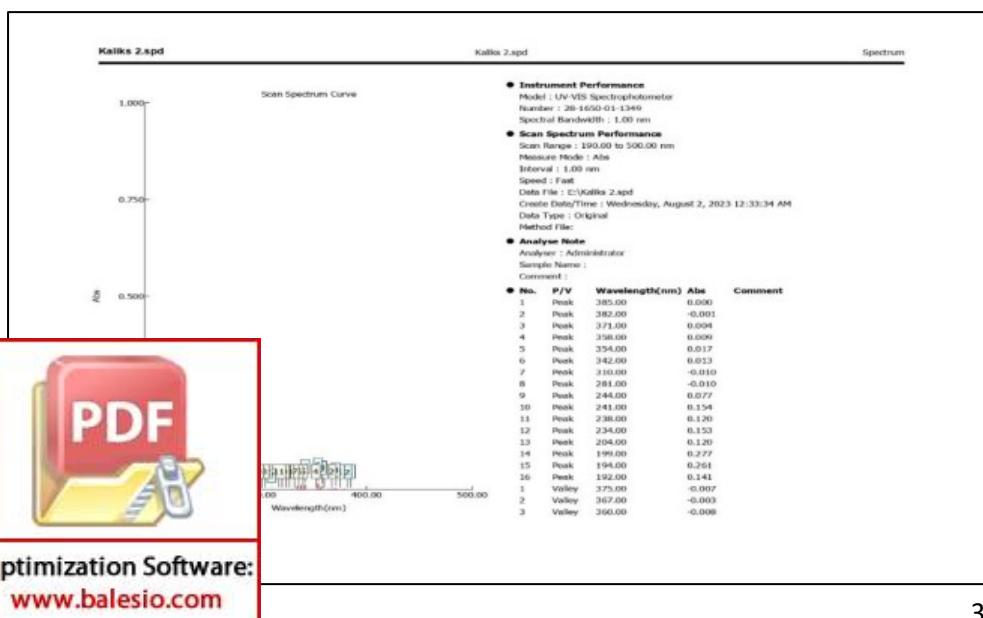
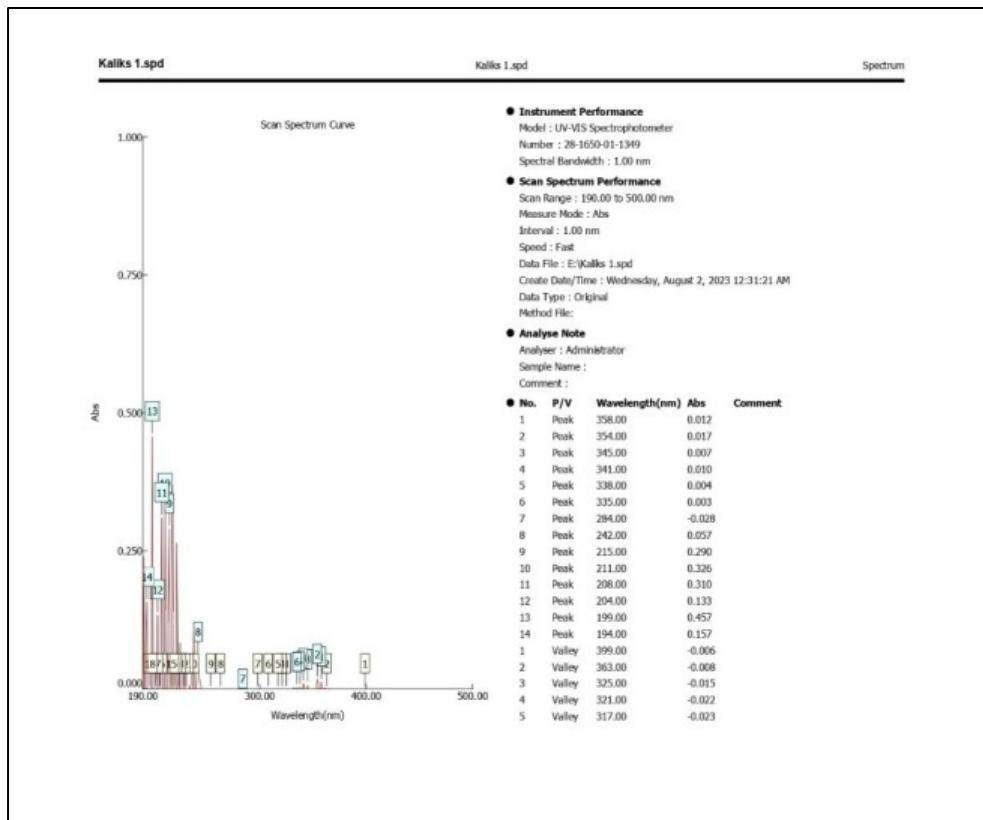
waktu kontak	Abs	Konsentrasi ( $10^{-5}$ M)	% terekstrak
5	0,0287	1,86	38
10	0,0263	1,70	43,33
15	0,0249	1,59	47
20	0,0255	1,73	42,33

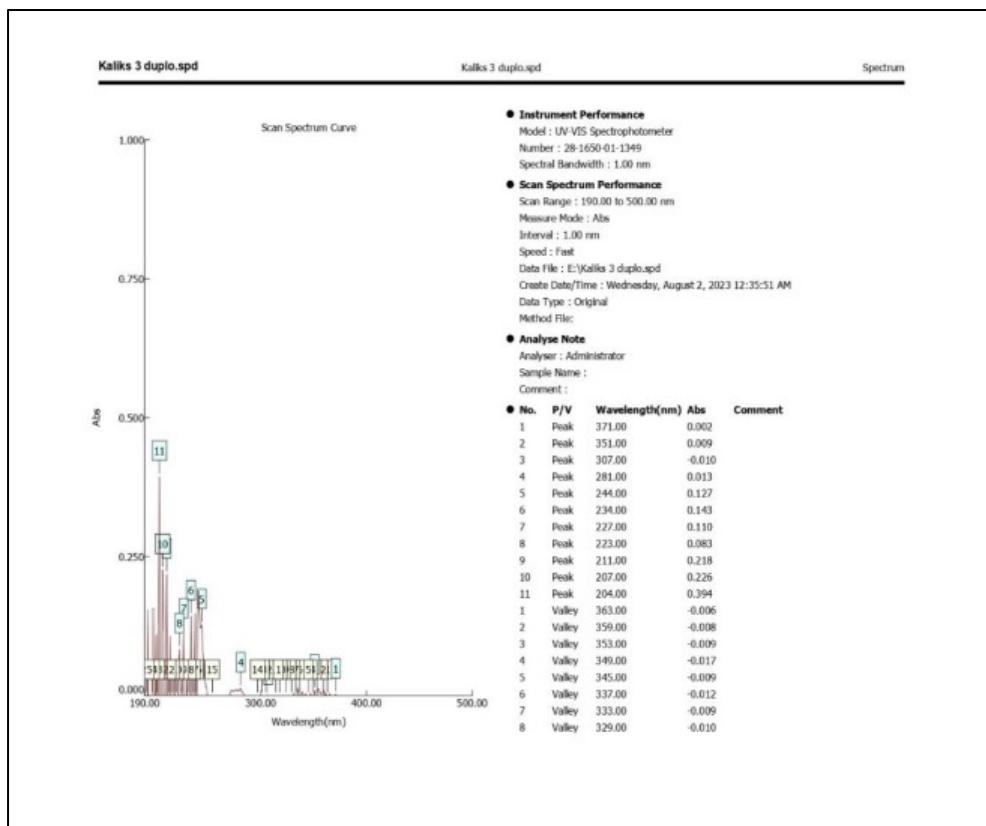


Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

## Lampiran 6. Data Spektrum UV-Vis

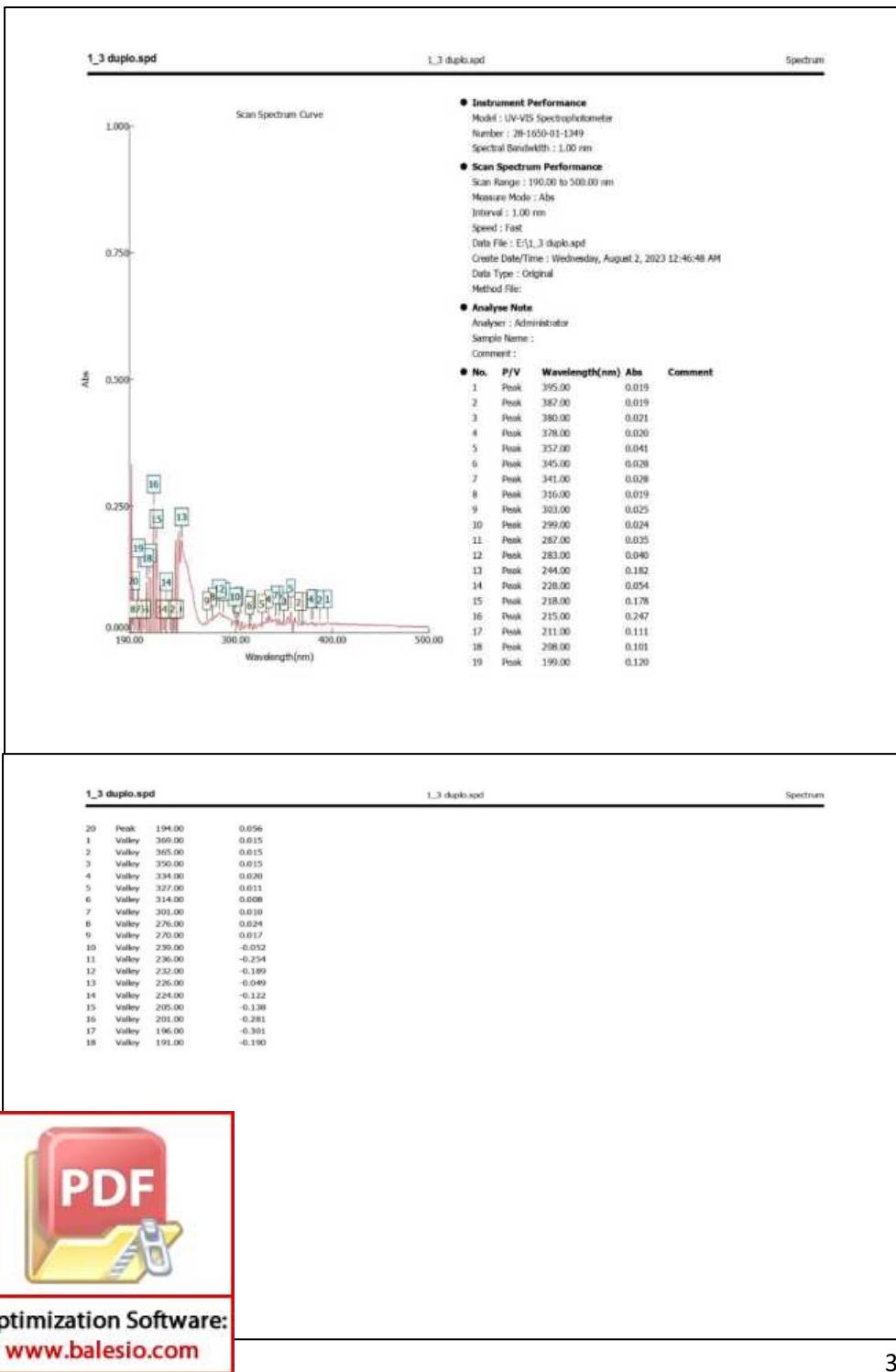
### 1. p-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat tanpa penambahan logam



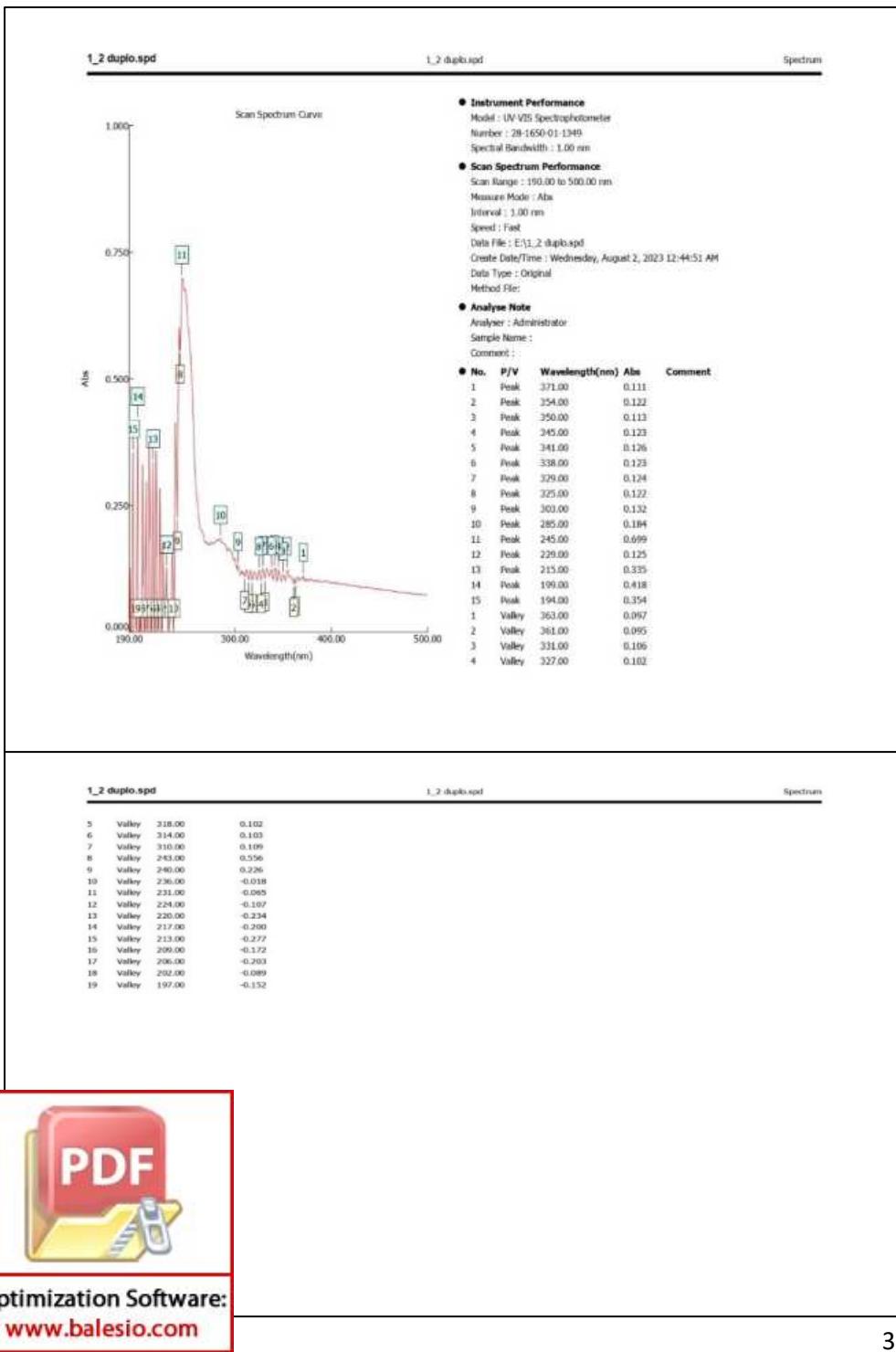


Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

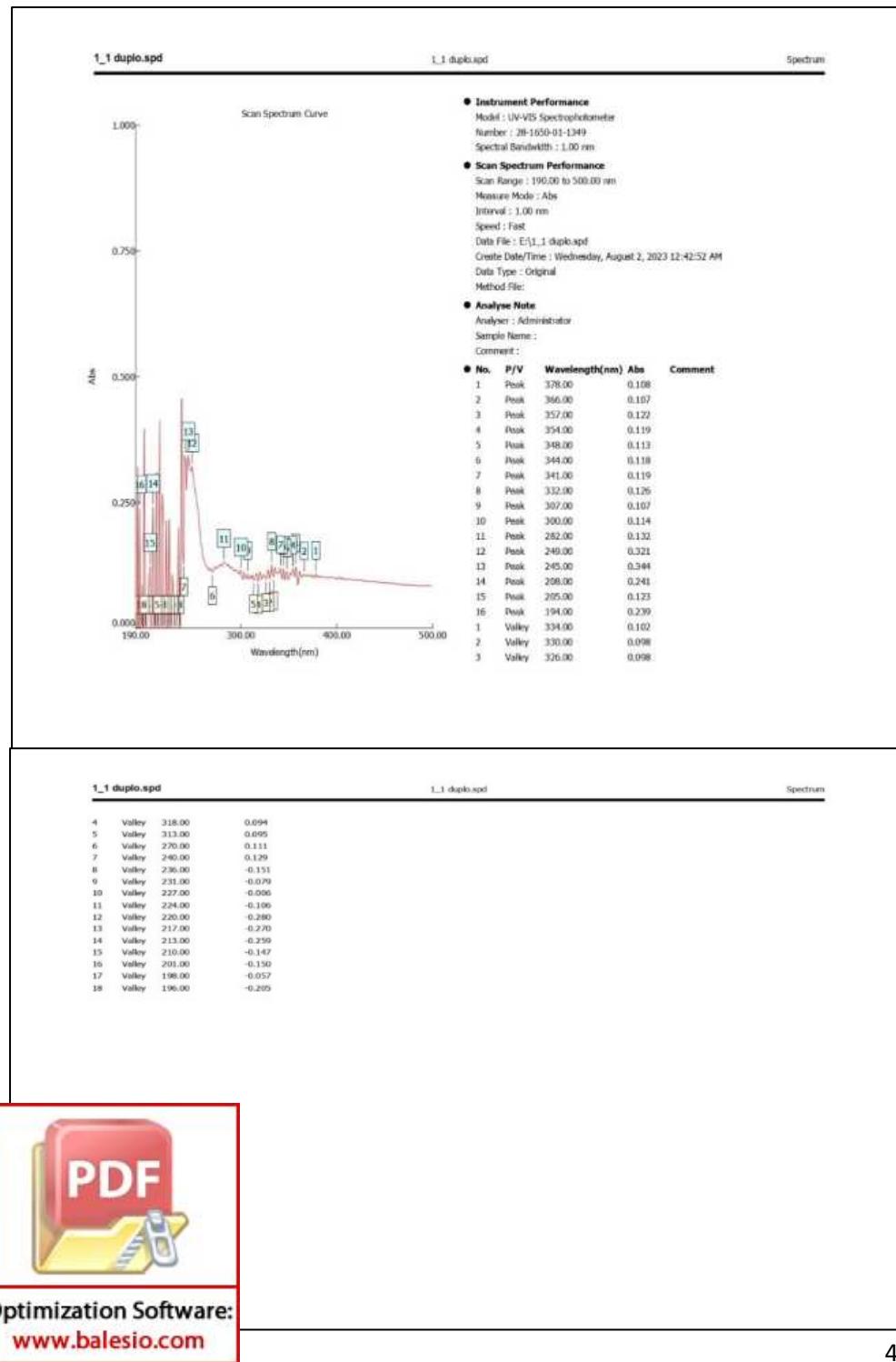
## 2. Spektrum UV-Vis *p*-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat dengan penambahan ion logam Ni(II) dengan perbandingan 1:3



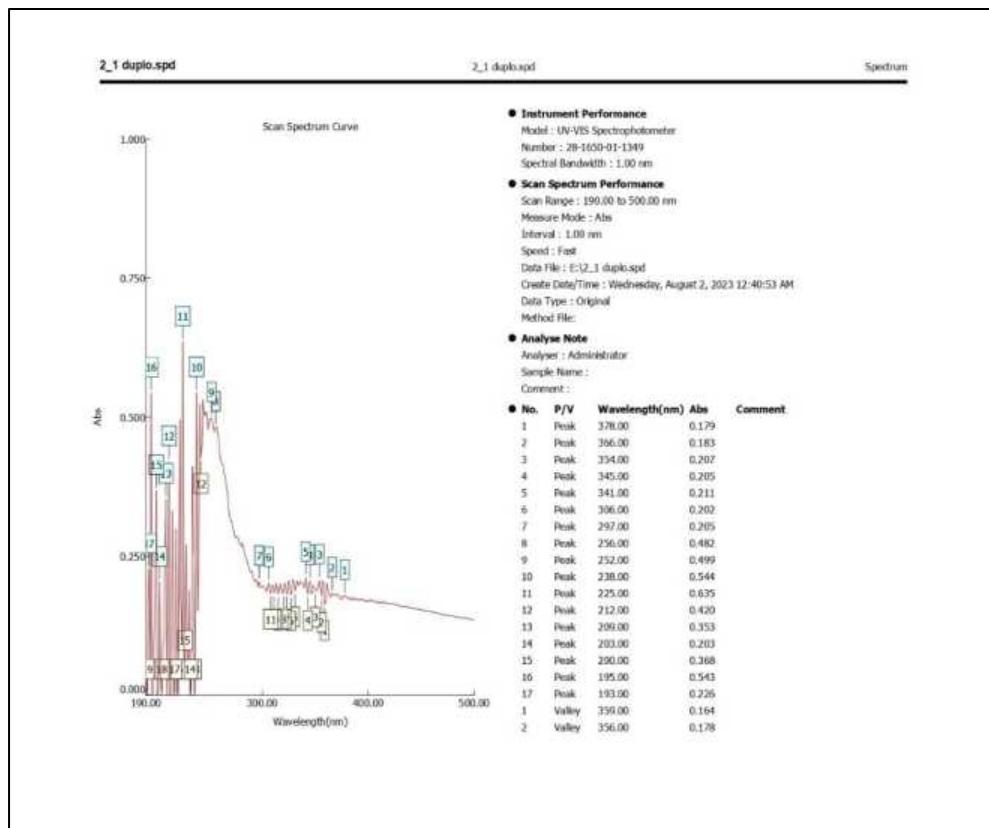
### 3. Spektrum UV-Vis *p*-tert-butilkaliks[4]arena-tetrakarboksilat dengan penambahan ion logam Ni(II) dengan perbandingan 1:2



#### 4. Spektrum UV-Vis *p*-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat dengan penambahan ion logam Ni(II) dengan perbandingan 1:1



5. Spektrum UV-Vis *p*-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat dengan penambahan ion logam Ni(II) dengan perbandingan 2:1

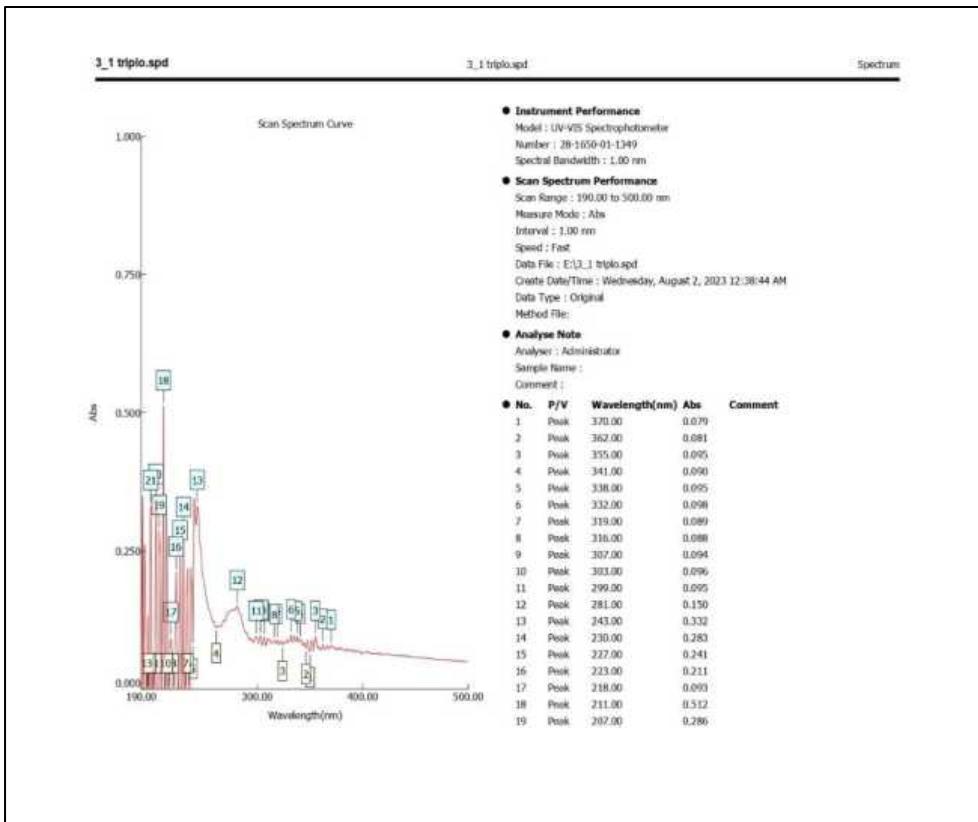


No.	Type	Wavelength(nm)	Abs
3	Valley	350.00	0.187
4	Valley	343.00	0.181
5	Valley	331.00	0.187
6	Valley	327.00	0.160
7	Valley	323.00	0.183
8	Valley	320.00	0.184
9	Valley	315.00	0.181
10	Valley	311.00	0.184
11	Valley	308.00	0.184
12	Valley	242.00	0.177
13	Valley	238.00	-0.071
14	Valley	232.00	-0.047
15	Valley	227.00	0.052
16	Valley	220.00	-0.231
17	Valley	217.00	-0.217
18	Valley	205.00	-0.001
19	Valley	191.00	-0.090



Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

## Spektrum UV-Vis *p*-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat dengan penambahan ion logam Ni(II) dengan perbandingan 3:1



3\_1 triplo.spd

3\_1 triplo.spd

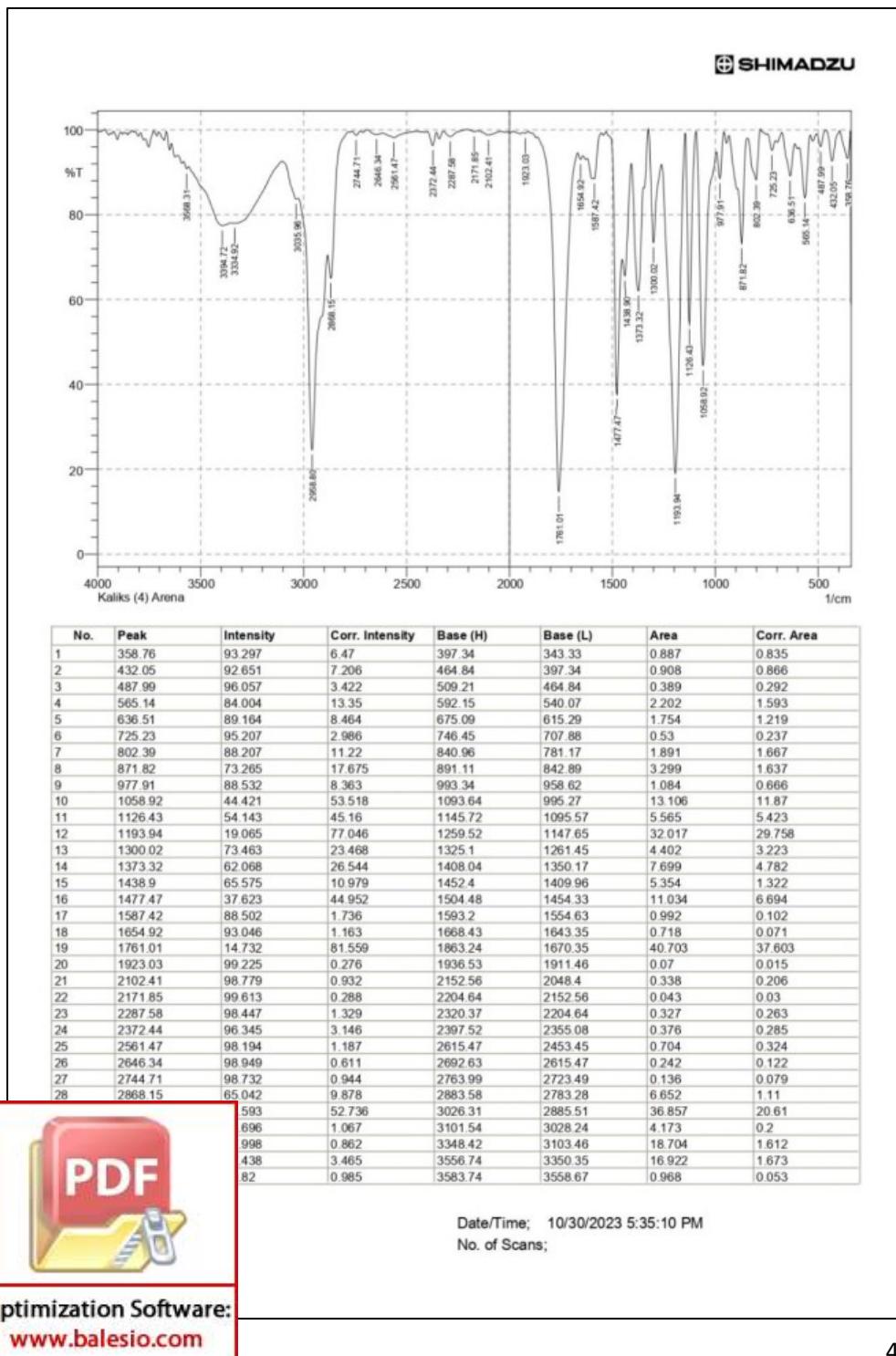
Spectrum

20	Peak	204.00	0.342
21	Peak	199.00	0.331
1	Valley	350.00	0.068
2	Valley	346.00	0.074
3	Valley	324.00	0.080
4	Valley	261.00	0.112
5	Valley	239.00	0.084
6	Valley	232.00	0.101
7	Valley	232.00	0.182
8	Valley	221.00	-0.090
9	Valley	216.00	-0.074
10	Valley	213.00	-0.106
11	Valley	202.00	-0.264
12	Valley	197.00	-0.308
13	Valley	195.00	-0.139



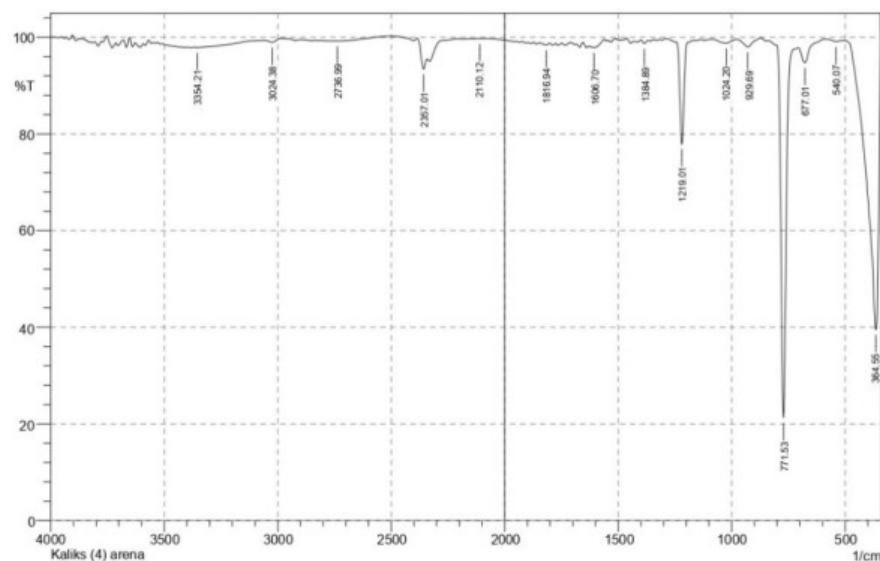
## Lampiran 7. Data Hasil FT-IR

### 1. FT-IR *p*-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat (padat)



## 2. FT-IR *p*-tert-butylkaliks[4]arena-tetrakarboksilat (cair)

3.



	Peak	Intensity	Corr. Intensity	Base (H)	Base (L)	Area	Corr. Area
1	364.55	39.54	65.16	503.42	343.33	20.29	21.95
2	540.07	99.13	0.31	594.08	503.42	0.25	0.04
3	677.01	94.76	3.52	705.95	594.08	1.14	0.52
4	771.53	21.28	76.9	800.46	707.88	14.02	13.24
5	929.69	98	1.72	977.91	871.82	0.47	0.34
6	1024.2	98.81	0.79	1085.92	977.91	0.38	0.19
7	1219.01	78.03	20.92	1242.16	1195.87	2.2	1.99
8	1384.89	98.73	0.68	1400.32	1365.6	0.14	0.05
9	1606.7	97.84	0.13	1627.92	1602.85	0.22	0.01
10	1816.94	98.4	0.4	1845.88	1803.44	0.26	0.04
11	2110.12	99.71	0.01	2115.91	2092.77	0.03	0
12	2357.01	93.43	3.56	2385.95	2341.58	0.77	0.3
13	2736.99	99.23	0.05	2748.56	2497.82	0.31	0.03
14	3024.38	98.97	0.56	3059.1	2980.02	0.23	0.08
15	3354.21	97.88	0.08	3367.71	3336.85	0.28	0.01



Date/Time; 12/13/2023 1:56:27 PM

No. of Scans;

Resolution;

Apodization;

Optimization Software:  
[www.balesio.com](http://www.balesio.com)

## FT-IR *p*-tert-butylkaliks[6]arena-tetrakarboksilat penambahan ion logam

### Ni(II) (cair)

