

เอกสารอ้างอิง

- กระทรวงสาธารณสุข. (2565). แนวทางการปฏิบัติรองรับสถานการณ์ไฟฟ้าไหม้บ่อขยะส่งผลกระทบต่อสุขภาพ. กลุ่มพัฒนานามัยสิ่งแวดล้อมรองรับสาธารณสุขและภัยสุขภาพ สำนักอนามัยสิ่งแวดล้อม กรมอนามัย. (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: https://phld.anamai.moph.go.th/th/cer-66/download?id=100656&mid=37790&mkey=m_document&lang=th&did=30964.
- กรมอุตสาหกรรมพื้นฐานและการเหมืองแร่. (2556). บัญชีของเสียที่เป็นแหล่งทรัพยากรทดแทน (กลุ่มอุตสาหกรรมยานยนต์และชิ้นส่วนยานยนต์). (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: http://recycle.dpim.go.th/wastelist/download_files/Dpim-waste-2.pdf.
- กรมโรงงานอุตสาหกรรม. (2566). สรุปปริมาณการแจ้งรับกากของเสีย. (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: <https://www.diw.go.th/webdiw/static-waste/>.
- คงวุฒิ ยอดพยุง. (2551). การจัดการของเสียอุตสาหกรรม ของโรงงานอุตสาหกรรมเคมีในนิคมอุตสาหกรรมบางปู. บริษัท แอ็กโกร (ประเทศไทย) จำกัด. (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: <http://library1.nida.ac.th/termpaper6/sd/2551/19425.pdf>.
- ชนกานต์ พันสา. (2019). สารกึ่งตัวนำที่เปล่งแสงได้ดี จากปรากฏการณ์ทางควอนตัมที่อลวน. สมาคมฟิสิกส์ไทย. (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: <http://www.thaiphysoc.org/article/81/>.
- ธนาคารกรุงศรี. (2567). แนวโน้มธุรกิจและอุตสาหกรรมไทยปี 2565-2567". (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: <https://www.krungsri.com/th/research/industry/summary-outlook/outlook-2022-2024>.
- สถาบันยานยนต์. (2564). รายงานประจำปี 2564 (Thailand Automotive Institute Annual Report 2021). (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: <https://www.thaiauto.or.th/2020/about-us/Accomplishment.asp>.
- สุพะไชย์ จินดาจุติกุล. (2555). การวัดพื้นที่ผิวจำเพาะและปริมาตรรูพรุนของวัสดุดูดซับ. วารสารกรมวิทยาศาสตร์บริการ ปีที่ 60 (ฉบับที่ 189), 22-24. (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: http://lib3.dss.go.th/fulltext/dss_j/2555_60_190.pdf.

- สนธิกาญจน์ เพื่อนสงคราม. (2564). กฎหมายที่เกี่ยวข้องกับการจัดการกากอุตสาหกรรม. รายการเจตนารมณ์กฎหมาย สำนักงานเลขาธิการสภาผู้แทนราษฎร. (ออนไลน์). เข้าถึงได้จาก: https://cdc.parliament.go.th/ewtadmin/ewt/elaw_parcy/download/article/article_20230620101143.docx.
- A. K. Awasthi, V.R. Sankar Cheela, Idiano D’Adamo, Eleni Iacovidou, M. Rafizul Islam, Michael Johnson, ... Jinhui Li. (2021). Zero waste approach towards a sustainable waste management. *Resources, Environment and Sustainability* 3, 100014. doi:10.1016/j.resenv.2021.100014.
- A. Rawle. (n.d.). Basic principles of particle size analysis, Malvern Instruments Limited. Retrieved from: https://www.researchgate.net/post/Can_we_get_particle_size_distribution_by_using_BET.
- A. Simchi. (2004). The role of particle size on the laser sintering of iron powder. *Mater Trans B* 35, 937–948. doi:10.1007/s11663-004-0088-3.
- A. A. Alharbi, A. Sackmann, U. Weimar and N. Bârsan. (2020). A highly selective sensor to acetylene and ethylene based on LaFeO₃. *Sensors & Actuators: B. Chemical* 303, 127204. doi:10.1016/j.snb.2019.127204.
- A. V. Nikonov, K.A. Kuterbekov, K.Zh. Bekmyrza, and N.B. Pavzderin, (2018). A brief review of conductivity and thermal expansion of perovskite-related oxides for SOFC cathode. *Eurasian Journal of Physics and Functional Materials*, Vol.2(3), 274-292. doi:10.29317/ejpfm.2018020309.
- C. Wang, Ch. Zhang, Y. Wang, J. Han, W. Xu and X. Liu. (2021). Effects of Transition Elements on the Structural, Elastic Properties and Relative Phase Stability of L₁₂ V'-Co₃Nb from First-Principles Calculations. *Metals*. 11, 933. doi:10.3390/met11060933.
- C.N.R. Rao. (2021). Perovskites. *Nehru Center for Advanced Scientific Research*, 707-714. doi:10.1016/B0-12-227410-5/00554-8.
- D. Wang and L.-S. Fan. (2013). Particle characterization and behavior relevant to fluidized bed combustion and gasification systems. *Fluidized Bed Technologies for Near-Zero Emission Combustion and Gasification*, 42–76. doi:10.1533/9780857098801.1.42.

- F. Genuzio, A. Sala, Th. Schmidt, D. Menzel, and Hans-Joachim Freund. (2014). Interconversion of α -Fe₂O₃ and Fe₃O₄ Thin Films: Mechanisms, Morphology, and Evidence for Unexpected Substrate Participation. *J. Phys. Chem.* **118**, 29068–29076. doi:10.1021/jp504020a.
- F.M. Smits. (1958). Measurement of Sheet Resistivities with the Four-Point Probe. *Bell System Technical Journal*. **34**, 711–718. doi:10.1002/j.1538-7305.1958.tb03883.x
- Gh. Korotcenkov. (2020). Handbook of Gas Sensor Materials. *Springer New York Heidelberg Dordrecht London*. doi:10.1007/978-1-4614-7165-3.
- G. Ketteler, W. Weiss, W. Ranke and R. Schlögl. (2001). Bulk and surface phases of iron oxides in an oxygen and water atmosphere at low pressure. *Phys. Chem. Chem. Phys.*, **3**, 1114–1122. doi:10.1039/B009288F.
- H. A. Le, D. M. Phuong and L. T. Linh. (2020). Emission inventories of rice straw open burning in the Red River Delta of Vietnam: Evaluation of the potential of satellite data. *Environmental Pollution*, **260**, 113972. doi:10.1016/j.envpol.2020.113972.
- H. Tamura. (2008). The role of rusts in corrosion and corrosion protection of iron and steel. *Corrosion Science* **50**, 1872–1883. doi:10.1016/j.corsci.2008.03.008.
- International Organization for Standardization. (1975). ISO 834: Fire-resistance tests- Elements of building construction [PDF]. Retrieved from: <https://cdn.standards.iteh.ai/samples/5197/f91e8f35085e4a30b17b17191edb2e50/ISO-834-1975.pdf>.
- I. Kazeminezhad and S. Mosivand. (2014). Phase Transition of Electrooxidized Fe₃O₄ to γ and α -Fe₂O₃ Nanoparticles Using Sintering Treatment. *Acta Physica Polonica A*, Vol. **125**, 1210–1214. doi:10.12693/APhysPolA.125.1210.
- J. B. Terrill, Ruth R. Montgomery and Charles F. Reinhardt. (1978). Toxic Gases from Fires. *American Association for the Advancement of Science*. Vol. **200**, No. **4348**, 1343–1347. Retrieved from: <http://www.jstor.org/stable/1746717>.
- J. Englert, A. Claude, A. Demichelis, S. Persijn, A. Baldan, J. Li, ... Dagmar Kubistin. (2018). Preparation and analysis of zero gases for the measurement of trace VOCs in air monitoring, *Atmos. Meas. Tech.*, **11**, 3197–3203. doi:10.5194/amt-11-3197-2018.

- J. Katagiri, S. Nomoto, M. Kusano and M. Watanabe. (2024). Particle Size Effect on Powder Packing Properties and Molten Pool Dimensions in Laser Powder Bed Fusion Simulation, *J. Manuf. Mater. Process.* 8(2), 71. doi:10.3390/jmmp8020071.
- K. Lee, S. Hajra, M. Sahu and H. J. Kim. (2021). Colossal dielectric response, multiferroic properties, and gas sensing characteristics of the rare earth orthoferrite LaFeO_3 ceramics. *Journal of Alloys and Compounds* 882, 160634. doi:10.1016/j.jallcom.2021.160634.
- L. Lu and O. Ishiyama. (2015). Iron ore sintering. *Mineralogy, Processing and Environmental Sustainability*, 395-433. doi:10.1016/B978-1-78242-156-6.00014-9.
- M. Thommes, K. Kaneko, A. V. Neimark, J. P. Olivier, F. Rodriguez-Reinoso, J. Rouquerol and S. W. Kenneth (2015). SingPhysisorption of gases, with special reference to the evaluation of surface area and pore size distribution (IUPAC Technical Report), *Pure Appl. Chem.* 87(9-10): 1051–1069. Retrieved from: <https://www.degruyterbrill.com/document/doi/10.1515/pac-2014-1117/html>.
- M. Javaid, A. Haleem, Sh. Rab, R. P. Singh and R. Suman. (2021). Sensors for daily life: A review. *Sensors International* 2. 100121. doi:10.1016/j.sintl.2021.100121.
- M. Sorescu, Tianhong Xu, Johanna D. Burnett and Jennifer A. Aitken. (2011). Initial stage growth mechanism of LaFeO_3 perovskite through magneto mechanical ball-milling of Lanthanum and iron oxides. *J. Mater. Sci.* 46, 6709–6717. doi:10.1007/s10853-011-5625-2.
- National Institutes of Health. (2005). Ferric Oxide Red. Retrieved from: <https://pubchem.ncbi.nlm.nih.gov/compound/Ferric-Oxide-Red>.
- New Jersey Department Health. (2009). Hazardous Substance Fact Sheet: Nitric acid Retrieved from: <https://www.nj.gov/health/eoh/rtkweb/documents/fs/1357.pdf>
- New Jersey Department Health. (2016a). Hazardous Substance Fact Sheet: Ammonia. Retrieved from: <https://nj.gov/health/eoh/rtkweb/documents/fs/0084.pdf>.
- New Jersey Department Health. (2016b). Hazardous Substance Fact Sheet: Hydrogen peroxide. Retrieved from: <https://nj.gov/health/eoh/rtkweb/documents/fs/1015.pdf>.
- N. Chuprasoet, T. Singlaem, R. Borrisutthekul and S. Chokkha (2021). The Transformation of Automotive Industrial Waste to Useful Iron Compounds.

- Suranaree J. Sci. Technol.* 29(1):010097,1-6. Retrieved from: <https://ird.sut.ac.th/journal/sjst/#/los/manuscript/25211>.
- N.N. Toan, S. Saukko and V. Lantto. (2003). "Gas sensing with semiconducting perovskite oxide LaFeO_3 ". *Physica B* 327(2003), 279–282. doi:10.1016/S0921-4526(02)01764-7.
- O. Benchiheub, S. Mechachti, S. Serrai and M.G. Khalifa. (2010). "Elaboration of iron powder from mill scale". *J. Mater. Environ. Sci.* 1(4) 267-276. Retrieved from: <https://www.jmaterenvironsci.com/Document/vol1/31-JMES-22-2010-Benchibeub.pdf>.
- P. Fleming, R. A. Farrell, J. D. Holmes and M. A. Morris. (2010). The rapid formation of $\text{La}(\text{OH})_3$ from La_2O_3 powders on exposure to water vapor. *J. Am. Ceram. Soc.* 93 (4), 1187–1194, doi:10.1111/j.1551-2916.2009.03564.x.
- R. J. Crawford and J. L. Throne. (2002). GRINDING AND COLORING. *Rotational Molding Technology*, 69-110. doi:10.1016/B978-188420785-3.50005-8.
- R. Łobiński and Z. Marczenko. (1996). Spectrochemical Trace Analysis for Metals and Metalloids, *Comprehensive Analytical Chemistry, Volume 30*, 473-480. doi:10.1016/S0166-526X(96)80035-3.
- R. R. Romasanta, B. O. Sander, Y. K. Gaihre, M. C. Alberto, M. Gummert, J. Quilty, ... and Wassmann R. (2017). How does burning of rice straw affect CH_4 and N_2O emissions? A comparative experiment of different on-field straw management practices. *Agriculture, Ecosystems & Environment*, 239, 143–153. doi:10.1016/j.agee.2016.12.042.
- S. Hamid, B. Mohd Skinder and M. Ahmad Bhat. (2020). Zero Waste: A Sustainable Approach for Waste Management, *Innovative Waste Management Technologies for Sustainable Development*, 134-155. doi:10.4018/978-1-7998-0031-6.ch008.
- S. Chokkha , A. Tonsanthia, N. Chuprasoet and K. Rukkachat. (2024). Utilizing acid-etched Fe-waste for sustainable synthesis of conductive perovskite-type materials from automotive industrial residue. *Ceramics International*, 50, 44268–44278. doi:10.1016/j.ceramint.2024.08.276.
- T. Vijayaraghavan, R. Althaf, P. Babu, K.M. Parida, S. Vadivel and M. Ashok. (2020). Visible light active LaFeO_3 nano perovskite-RGO-NiO composite for efficient H_2

- evolution by photocatalytic water splitting and textile dye degradation. *Journal of Environmental Chemical Engineering*. S2213-3437 31024-1. doi:10.1016/j.jece.2020.104675.
- U. Hoefer and D. Gutmachera. (2012). Fire gas detection. *Procedia Engineering*, 47, 1446–1459. doi:10.1016/j.proeng.2012.09.430.
- X. Wang, H. Qin, L. Sun and J. Hu. (2013). CO₂ sensing properties and mechanism of nanocrystalline LaFeO₃ sensor. *Sensors and Actuators B* 188, 965–971. doi:10.1016/j.snb.2013.07.100.
- Y. Zhang, B. Jiang, M. Yuan, P. Li, W. Li and X. Zheng. (2016). Formaldehyde-sensing properties of LaFeO₃ particles synthesized by citrate sol–gel method. *J Sol-Gel Sci Technol, Volume 79*, 167–175. Retrieved from: <https://link.springer.com/article/10.1007/s10971-016-4025-0>.
- Z. Ahmad. (2006). Selection of materials for corrosive environment, *Principles of Corrosion Engineering and Corrosion Control*, 479-549. doi:10.1016/B978-075065924-6/50010-6.