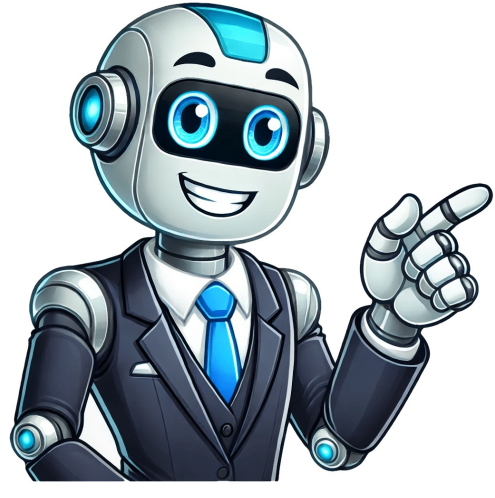


I'm not a bot





























1714) a soap tax was introduced in England, which meant that until the mid-1800s, soap was a luxury, used regularly only by the well-to-do. The soap manufacturing process was closely supervised by revenue officials who made sure that soapmakers' equipment was kept under lock and key when not being supervised. Moreover, soap could not be produced by small makers because of a law that stipulated that soap boilers must manufacture a minimum quantity of one imperial ton at each boiling, which placed the process beyond the reach of the average person. The soap trade was boosted and deregulated when the tax was repealed in 1853.[49][50][51] Industrially manufactured bar soaps became available in the late 18th century, as advertising campaigns in Europe and America promoted popular awareness of the relationship between cleanliness and health.[52] In modern times, the use of soap has become commonplace in industrialized nations due to a better understanding of the role of hygiene in reducing the population size of pathogenic microorganisms.[53] Advertising for Dobbins' medicated toilet soap A 1922 magazine advertisement for Palmolive Soap Liquid soap A soap dispenser Caricature of Lillie Langtry, from Punch, Christmas 1890: The soap box on which she sits reflects her endorsements of cosmetics and soaps. Until the Industrial Revolution, soapmaking was conducted on a small scale and the product was rough. In 1780, James Keir established a chemical works at Tipton, for the manufacture of alkali from the sulfates of potash and soda, to which he afterwards added a soap manufactory. The method of extraction proceeded on a discovery of Keir's. In 1790, Nicolas Leblanc discovered how to make alkali from common salt.[28] Andrew Pears started making a high-quality, transparent soap, Pears soap, in 1807 in London.[54] His son-in-law, Thomas J. Barratt, became the brand manager (the first of its kind) for Pears in 1865.[55] In 1882, Barratt recruited English actress and socialite Lillie Langtry to become the poster-girl for Pears soap, making her the first celebrity to endorse a commercial product.[56][57] William Gossage produced low-priced, good-quality soap from the 1850s. Robert Spear Hudson began manufacturing a soap powder in 1837, initially by grinding the soap with a mortar and pestle. American manufacturer Benjamin T. Babbitt introduced marketing innovations that included the sale of bar soap and distribution of product samples. William Hesketh Lever and his brother, James, bought a small soap works in Warrington in 1886 and founded what is still one of the largest soap businesses, formerly called Lever Brothers and now called Unilever. These soap businesses were among the first to employ large-scale advertising campaigns. Liquid soap was invented in the nineteenth century; in 1865, William Sheppard patented a liquid version of soap.[58] In 1898, B.J. Johnson developed a soap derived from palm and olive oils; his company, the B.J. Johnson Soap Company, introduced "Palmolive" brand soap that same year.[59] This new brand of soap became popular rapidly, and to such a degree that B.J. Johnson Soap Company changed its name to Palmolive.[60] In the early 1900s, other companies began to develop their own liquid soaps. Such products as Pine-Sol and Tide appeared on the market, making the process of cleaning things other than skin, such as clothing, floors, and bathrooms, much easier. Liquid soap also works better for more traditional or non-machine washing methods, such as using a washboard.[61] Antibiotic misuse Dishwashing soap Foam List of cleaning products Hand washing Palm oil Soap bubble Soap dish Soap dispenser Soap plant Soap substitute Soapwort Shampoo Shower gel Toothpaste Soap made from human corpses ^ IUPAC, Compendium of Chemical Terminology, 2nd ed. (the "Gold Book") (1997). Online corrected version: (2006-) "Soap". doi:10.1351/goldbook.S05721 ^ "What's The Difference Between Soap and Detergent". cleancult.com. Archived from the original on 2019-12-18. Retrieved 2019-12-18. ^ Willcox, Michael (2000). "Soap". In Hilda Butler (ed.). Poucher's Perfumes, Cosmetics and Soaps (10th ed.). Dordrecht: Kluwer Academic Publishers. p. 453. ISBN 978-0-7514-0479-1. Archived from the original on 2016-08-20. The earliest recorded evidence of the production of soap-like materials dates back to around 2800 BCE in ancient Babylon. ^ a b Klaus Schumann; Kurt Siekmann (2005). "Soaps". Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry. Weinheim: Wiley-VCH. doi:10.1002/14356007.a24.247. ISBN 978-3527306732. ^ Tumosa, Charles S. (2001-09-01). "A Brief History of Aluminum Stearate as a Component of Paint". cool.conservation-us.org. Archived from the original on 2017-03-18. Retrieved 2017-04-05. ^ Holman, John S.; Stone, Phil (2001). Chemistry. Nelson Thornes. p. 174. ISBN 9780748762392. ^ Thorsten Bartels; et al. (2005). "Lubricants and Lubrication". Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry. Weinheim: Wiley-VCH. doi:10.1002/14356007.a15.423. ISBN 978-3527306732. ^ S., Tumosa, Charles (2001-09-01). "A Brief History of Aluminum Stearate as a Component of Paint". cool.conservation-us.org. Archived from the original on 2017-03-18. Retrieved 2022-11-16. Retrieved 2022-08-15. ^ Fiebach, Klemens; Grimm, Dieter (2000). "Resins, Natural". Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry. doi:10.1002/14356007.a23.073. ISBN 3-527-30673-0. ^ Cavitch, Susan Miller. The Natural Soap Book. Storey Publishing, 1994 ISBN 0-88266-888-9. ^ Garzena, Patrizia, and Tadiello, Marina (2013). The Natural Soapmaking Handbook. Online information and Table of Contents Archived 2015-07-30 at the Wayback Machine. ISBN 978-0-9874995-0-9/ ^ "The Process of Making Soap". edtech.mcc.edu. Archived from the original on 15 July 2019. Retrieved 8 March 2020. ^ "Antibacterial Soaps Concern Experts". ABC News. 2006-01-06. Archived from the original on 12 November 2014. Retrieved 12 November 2014. ^ David J. Anneken, Sabine Both, Ralf Christoph, Georg Fieg, Udo Steinberner, Alfred Westfchel "Fatty Acids" in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry 2006, Wiley-VCH, Weinheim. doi:10.1002/14356007.a10.245.pub2. ^ a b c d e "An Experimental Exploration of the Earliest Soapmaking". EXARC Journal (EXARC Journal Issue 2024/3). 2024-08-22. ISSN 2212-8956. ^ a b c d Jess Shaw (2 February 2024). "The Meaning of Cleaning". Exarc.net (Podcast). Exarc. Retrieved 16 September 2024. ^ Willcox, Michael (2000). "Soap". In Hilda Butler (ed.). Poucher's Perfumes, Cosmetics and Soaps (10th ed.). Dordrecht: Kluwer Academic Publishers. p. 453. ISBN 978-0-7514-0479-1. Archived from the original on 2016-08-20. The earliest recorded evidence of the production of soap-like materials dates back to around 2800 BCE in ancient Babylon. ^ a b Veerbek, H. (2012). "1 Historical Review". In Falbe, Jürgen (ed.). Surfactants in Consumer Products. Springer-Verlag. pp. 1–2. ISBN 9783642715457 - via Google Books. ^ Noted in Levey, Martin (1958). "Gypsum, salt and soda in ancient Mesopotamian chemical technology". Isis. 49 (3): 336–342 (341). doi:10.1086/348678. JSTOR 226942. S2CID 143632451. ^ Derry, Thomas Kingston; Williams, Trevor Illtyd (1960-01-01). "A Short History of Technology: From the Earliest Times to A. D. 1900. Courier Corporation. p. 265. ISBN 9780486274720. {{cite book}}: ISBN / Date incompatibility (help) ^ Cassidy, Cody (2020-05-05). "Who Discovered Soap? What to Know About the Origins of the Life-Saving Substance". TIME. Retrieved 2024-09-16. ^ "The history of soapmaking". The history of soapmaking. Archived from the original on 2022-08-12. Retrieved 2022-08-21. ^ Bognolo, Guido. Surface Active Agents: Historical Perspectives and Future Developments. p. 5. ^ Harper, Douglas. "Soap". etymonline.com. Archived from the original on 2011-02-08. Retrieved 2022-08-15. ^ Pliny the Elder. Natural History. XXVIII.191. ^ Martial. Epigrammata, VIII, 33, 20. Archived 2013-01-21 at the Wayback Machine ^ a b Foreman, Amanda (October 4, 2019). "The Long Road to Cleanliness". www.wsj.com. Archived from the original on August 7, 2020. Retrieved October 6, 2019. ^ Aretaeus, The Extant Works of Aretaeus, the Cappadocian, ed. and tr. Francis Adams (London) 1856:238 and 496 Archived 2016-06-09 at the Wayback Machine, noted in Michael W. Dols, "Leprosy in medieval Arabic medicine" Journal of the History of Medicine 1979:316 note 9; the Gauls with whom the Cappadocian would have been familiar are those of Anatolian Galatia. ^ De Puma, Richard. "A Third-Century B.C.E. Etruscan Tomb Group from Bolsena in the Metropolitan Museum of Art". American Journal of Archaeology: 429-40. ^ Padgett, J. Michael (2002). Objects of Desire: Greek Vases from the John B. Elliot Collection. Record of the Art Museum, Princeton University. pp. 36-48. ^ Partington, James Riddick; Hall, Bert S (1999). A History of Greek Fire and Gun Powder. JHU Press. p. 307. ISBN 978-0-8018-5954-0. ^ Zohar Amar, Flora of the Bible, Jerusalem 2012, s.v. ברית, p. 216 (note 34) OCLC 783455868. ^ Abu-Rabi'a, Aref (2001). Bedouin Century: Education and Development among the Negev Tribes in the Twentieth Century. New York, pp. 47-48. OCLC 47119256. Archived from the original on 2019-07-25. Retrieved 2019-08-22.{{cite book}}: CS1 maint: location missing publisher (link) ^ a b Cohen, Amnon (1989). Economic Life in Ottoman Jerusalem. Cambridge: Cambridge University Press. p. 81. ISBN 0521365511. ^ a b Jones, Geoffrey (2010). "Cleanliness and Civilization". Beauty Imagined: A History of the Global Beauty Industry. Oxford University Press. ISBN 978-0-19-160961-9. Archived from the original on 2016-05-07. ^ Benn, Charles (2002). Everyday Life in the Tang Dynasty. Oxford University Press. p. 116. ISBN 978-0-19-517665-0. Archived from the original on 2016-05-05. ^ a b Ahmad Y. al-Hassan (2001). Science and Technology in Islam: Technology and applied sciences, pages 73-74. Archived 2017-12-09 at the Wayback Machine, UNESCO. ^ BBC Science and Islam Part 2, Jim Al-Khalili. BBC Productions. Accessed 30 January 2012. ^ footnote 48, p. 104, Understanding the Middle Ages: the transformation of ideas and attitudes in the Medieval world, Harald Kleinschmidt, illustrated, revised, reprint edition, Boydell & Brewer, 2000, ISBN 0-85115-770-X. ^ a b Anionic and Related Lime Soap Dispersants, Raymond G. Bistline Jr., in Anionic Surfactants: Organic Chemistry, Helmut Stache, ed., Volume 56 of Surfactant science series, CRC Press, 1996, chapter 11, p. 632, ISBN 0-8247-9394-3. ^ www.soap-flakes.com Archived 2015-05-26 at the Wayback Machine. soap-flakes.com. Retrieved on 2015-10-31. ^ Robinson, James Harvey (1904). Readings in European History: Vol. I. Ginn and co. Archived from the original on 2009-09-25. ^ a b Charles Springer, ed. (1954). A History of Technology, Volume 2. Clarendon Press. pp. 355–356. ISBN 9780198581062. {{cite book}}: ISBN / Date incompatibility (help) ^ Nef, John U. (1936). "A Comparison of Industrial Growth in France and England from 1540 to 1640: III". The Journal of Political Economy. 44 (5): 643–666 (660ff.). doi:10.1086/254976. JSTOR 1824135. S2CID 222453265. ^ Barthélemy, L. (1883) "La savonnerie marseillaise", noted by Nef 1936:660 note 99. ^ Nef 1936:653, 660. ^ Keith Thomas, 'Noisomeness,' London Review of Books, Vol. 42, No. 14, 16 July 2020. ^ "The Soap Tax". The Spectator Archive. The Spectator. London. Archived from the original on 24 March 2017. Retrieved 23 March 2017. ^ "Repeal of the Soap Tax". Parliamentary Debates (Hansard). 3 April 1838. Archived from the original on 24 March 2017. Retrieved 23 March 2013. ^ Hansard, Thomas Curson (1864). Hansard's Parliamentary Debates. Uxbridge, England: Forgotten Books. pp. 363–374. ISBN 9780243121328. {{cite book}}: ISBN / Date incompatibility (help) ^ McNeil, Ian (1990). An Encyclopedia of the History of Technology. Taylor & Francis. pp. 2003–205. ISBN 978-0-415-01306-2. Archived from the original on 2016-05-05. ^ Alveninen, Anna (2020-03-31). "Hand sanitiser or soap: making an informed choice for COVID-19" ({{cite book}}: ISBN / Date incompatibility (help) ^ Cassidy, Cody (2020-05-05). "Who Discovered Soap? What to Know About the Origins of the Life-Saving Substance". TIME. Retrieved 2024-09-16. ^ "The history of soapmaking". The history of soapmaking. Archived from the original on 2022-08-12. Retrieved 2022-08-21. ^ Bognolo, Guido. Surface Endorsers Go Bad". The Washington Post. Archived from the original on 16 November 2022. Retrieved 2 March 2022. British actress Lillie Langtry became the world's first celebrity endorser when her likeness appeared on packages of Pears Soap. ^ Richards, Jef I. (2022). A History of Advertising: The First 300,000 Years. Rowman & Littlefield. p. 286. ^ US patent 49561, Sheppard, William, "Improved liquid soap", issued 1865-08-22 ^ Prigge, Matthew (2018-01-25). "The Story Behind This Bar of Palmolive Soap". Milwaukee Magazine. Archived from the original on 2018-01-25. Retrieved 2019-06-27. ^ "Colgate-Palmolive Company History: Creating Bright Smiles for 200 Years". Colgate-Palmolive Company. Archived from the original on 2 May 2006. Retrieved 17 October 2012. ^ "The History of Liquid Soap". Blue Aspen Originals. Archived from the original on 1 December 2012. Retrieved 17 October 2012. Kunatsa, Yvonne; Katerere, David R. (2021). "Checklist of African Soapy Saponin-Rich Plants for Possible Use in Communities' Response to Global Pandemics". Plants. 10 (5): 842. doi:10.3390/plants10050842. ISSN 2223-7747. PMC 8143558. PMID 33922037. Modern toilet soaps and detergents trace their origin to the ancient use of plants, commonly referred to as soapy plants, which possess foaming ability when they are agitated in water. Carpenter, William Lant; Leask, Henry (1895). A treatise on the manufacture of soap and candles, lubricants and glycerin. Free ebook at Google Books. Donkor, Peter (1986). Small-Scale Soapmaking: A Handbook. Ebook online at SlideShare. ISBN 0-946688-37-0. Dunn, Kevin M. (2010). Scientific Soapmaking: The Chemistry of Cold Process. Clavícula Press. ISBN 978-1-935652-09-0. Garzena, Patrizia, and Marina Tadiello (2004). Soap Naturally: Ingredients, methods and recipes for natural handmade soap. Online information and Table of Contents. ISBN 978-0-9756764-0-0/ Garzena, Patrizia, and Marina Tadiello (2013). The Natural Soapmaking Handbook. Online information and Table of Contents. ISBN 978-0-9874995-0-9/ Mohr, Marilyn (1979). The Art of Soap Making. A Harrowsmith Contemporary Primer. Firefly Books. ISBN 978-0-920656-03-7. Spencer, Bob. Practical Action (2005). SOAPMAKING Archived 2020-09-21 at the Wayback Machine. Ebook online. "Soap". Workshop Receipts, for Manufacturers and Scientific Amateurs. Vol. IV Rain Water to Wire Ropes. London: E. & F. N. Spon. 1909. pp. 143-179. OCLC 1159761115. Thomssen, E. G., Ph.D. (1922). Soap-Making Manual. Free ebook at Project Gutenberg. Soap at Wikipedia's sister projects Media from CommonsQuotations from Wikiquote Chisholm, Hugh, ed. (1911). "Soap". Encyclopædia Britannica. Vol. 25 (11th ed.). Cambridge University Press. pp. 296-299. History of Soap making - SoapHistory Retrieved from "El jabón, por definición, es grasa o aceite mezclado con un álcali. El aceite proviene de un animal o planta, mientras que el álcali es un químico llamado lejía. En la fabricación de jabón en barra, la lejía es hidróxido de sodio. El jabón líquido requiere hidróxido de potasio. ¿Cuáles son los 3 ingredientes principales del jabón? Si solo los enjuagas con agua, todavía se sienten grasosos. Sin embargo, si agrega jabón al agua, la grasa se lava y el resultado son platos limpios. Hay 3 ingredientes clave en el jabón: aceite o grasa, lejía y agua. ¿De qué está hecho el jabón natural? ¿Qué es el Jabón Natural? La mayoría de los jabones naturales están hechos de una combinación de aceite, lejía (que contiene agua e hidróxido de sodio o hidróxido de potasio) y, a veces, aceites esenciales y colorantes naturales. ¿De qué están hechos la mayoría de los jabones? Cada barra de jabón del mundo está hecha con un ácido (grasa) y un álcali (lejía). La grasa puede ser grasa animal o de origen vegetal, como el aceite de oliva. El álcali más utilizado es el hidróxido de sodio (lejía). ¿El jabón está hecho de grasa animal? Todos los tipos de jabón son sales hechas de una reacción química entre la grasa y una sustancia alcalina. Muchos a lo largo de la historia han usado grasa animal, también llamada sebo, para hacer jabón. Hoy en día, la mayoría de los jabones que compras en las tiendas están hechos de forma sintética. Sin embargo, todavía se pueden encontrar jabones elaborados con grasa animal, llamados jabones de sebo. ¿Cuál es el ingrediente más importante del jabón? El hidróxido de sodio, también conocido como lejía, es el ingrediente alcalino necesario para hacer jabón. ¿Cuál es el ingrediente clave en la mayoría de los jabones en barra? La lejía es el álcali más utilizado para la fabricación de jabón. El nombre químico de la lejía es hidróxido de sodio. Otro tipo de álcali es el hidróxido de potasio, también conocido como potasa. El tipo de álcali utilizado afecta las propiedades finales del producto de jabón. ¿Puedo hacer mi propio jabón? Hacer jabón en casa requiere dos tipos de ingredientes: un ácido y una base. Estos reaccionan químicamente juntos en lo que se llama «saponificación» y producen el jabón junto con la glicerina como subproducto. No se puede hacer ningún jabón comercial o casero sin estos dos ingredientes. ¿Cómo hacer jabón sin químicos? Receta casera para hacer jabón Corte 500 g de base de jabón en cubos pequeños. Agregue 4-5 gotas del aceite esencial y mezcle. Agregue flores secas, especias, etc. y luego vierta en moldes de silicona y déjelo reposar durante 7-8 horas en un lugar fresco. ¿Se puede hacer jabón sin lejía? La forma principal en que puede hacer jabón sin manipular lejía es usando jabón derretido y vertido. Ya pasó por la saponificación (aceites que reaccionan con la lejía) y es seguro de usar y manejar directamente del paquete. Todo lo que haces con él es derretirlo, agregar tu aroma, color y otros aditivos, luego verterlo en moldes. ¿Cuáles son los 4 métodos básicos para hacer jabón? En general, existen cuatro métodos para hacer jabón: proceso en frío, derretir y verter, proceso en caliente y reposición. ¿Qué ingrediente endurece el jabón? El lactato de sodio es un líquido claro que proviene de la fermentación natural de los azúcares que se encuentran en cosas como la caña de azúcar y la remolacha azucarera. Usado en una cantidad de alrededor del 1%, o aproximadamente cuatro cucharadas (2,25 onzas) para esta receta, el lactato de sodio endurecerá significativamente su jabón en barra casero. ¿Qué químicos hay en el jabón? A continuación se muestra una lista de los siete ingredientes más comunes en el jabón líquido, junto con sus funciones. Benzoato de sodio y ácido benzoico. Laureth sulfato de sodio. Metilisotiazolinona y Metilcloroisotiazolinona. Cocamidopropil Betaina. Fragancia. Ajustadores de pH. Tintes. ¿El jabón Dial tiene carne de cerdo? Marcar. Por qué este producto no es limpio: según la comunicación telefónica con la empresa, sus jabones en barra pueden contener sebo de cerdo o de res. Como no hacen distinción, no se puede confiar en sus jabones en barra. ¿De qué está hecho el jabón vegano? Los jabones veganos (o jabones vegetales) son jabones elaborados a partir de grasas o aceites de origen vegetal en lugar de grasas animales saponificadas. ¿Se usa grasa de cerdo en el jabón? Si, ha sido y se puede usar en jabón. La grasa de cerdo es manteca de cerdo y hace un delicioso jabón cremoso en barra que durará mucho tiempo cuando se mantenga fuera de un charco o flujo de agua. No hará una gran espuma esponjosa por sí solo, pero limpiará la suciedad y los gérmenes de tus manos de la misma manera. ¿Qué barras evitar en el jabón? Cómo elegir un jabón para manos sin productos químicos tóxicos: los 6 ingredientes principales para evitar las fragancias. La mayoría de los jabones de manos contienen fragancias. parabenos Lauril sulfato de sodio (SLES) Lauril sulfato de sodio (SLS) Metilisotiazolinona y metilcloroisotiazolinona. Cocamidopropil betaina. Triclosán. ¿Cuánta sosa cáustica necesitas para hacer jabón? RECETA DE JABÓN 172 gramos de sosa cáustica/lejía. 1000 gramos de aceite de oliva. 250 gramos de copha o aceite de coco. ¿Es lo mismo lejía que sosa cáustica? La soda cáustica es hidróxido de sodio, que es lejía: son exactamente lo mismo; simplemente diferentes nombres. ¿De dónde viene la lejía? Cualesquiera restos de carne y jugos que tenga a mano suministrarán la grasa y la lejía proviene de las cenizas de madera y el agua. Para hacer lejía en la cocina, hierva las cenizas de un fuego de leña (las maderas blandas son demasiado resinosas para mezclarlas con grasa) en un poco de agua blanda, el agua de lluvia es mejor, durante aproximadamente media hora. ¿Para qué se usa la lejía en el jabón? Sin embargo, la lejía se usa para hacer el jabón. El jabón se hace usando una reacción química. Esta reacción química se llama saponificación, que combina aceite y lejía para crear jabón y glicerina. Si el proceso se lleva a cabo correctamente, no queda lejía en el jabón. ¿Hay sebo en el jabón Dove? Cómo se hace: el sebo de sodio se hace mezclando sebo con lejía (una solución que contiene agua y un álcali). Resumen: este ingrediente de jabón Dove económico y fácil de conseguir limpia e hidrata la piel, pero puede empeorar o causar acné. ¿Cuál es la forma más fácil de hacer jabón? Los jabones para derretir y verter son la mejor manera de hacer jabones caseros sin usar lejía. Y es muy fácil de hacer. Simplemente derrita su base de jabón, agregue los aceites esenciales y otros aditivos que desee, como hierbas o flores, vierta en los moldes de jabón y deje que se seque. Los jabones para derretir y verter son recetas de jabón perfectas para principiantes. ¿Cómo se hace un jabón natural desde cero? Ingredientes ¾ taza de aceite de coco sin refinar (para producir una buena espuma) ¾ taza de aceite de oliva (que hace una barra dura y suave) ¾ taza de aceite de almendras (el aceite de semilla de uva, girasol o cártamo también funcionará, solo asegúrese de que sea un aceite líquido) ¼ taza de lejía (100% hidróxido de sodio. ¾ taza de agua fría (destilada o purificada).