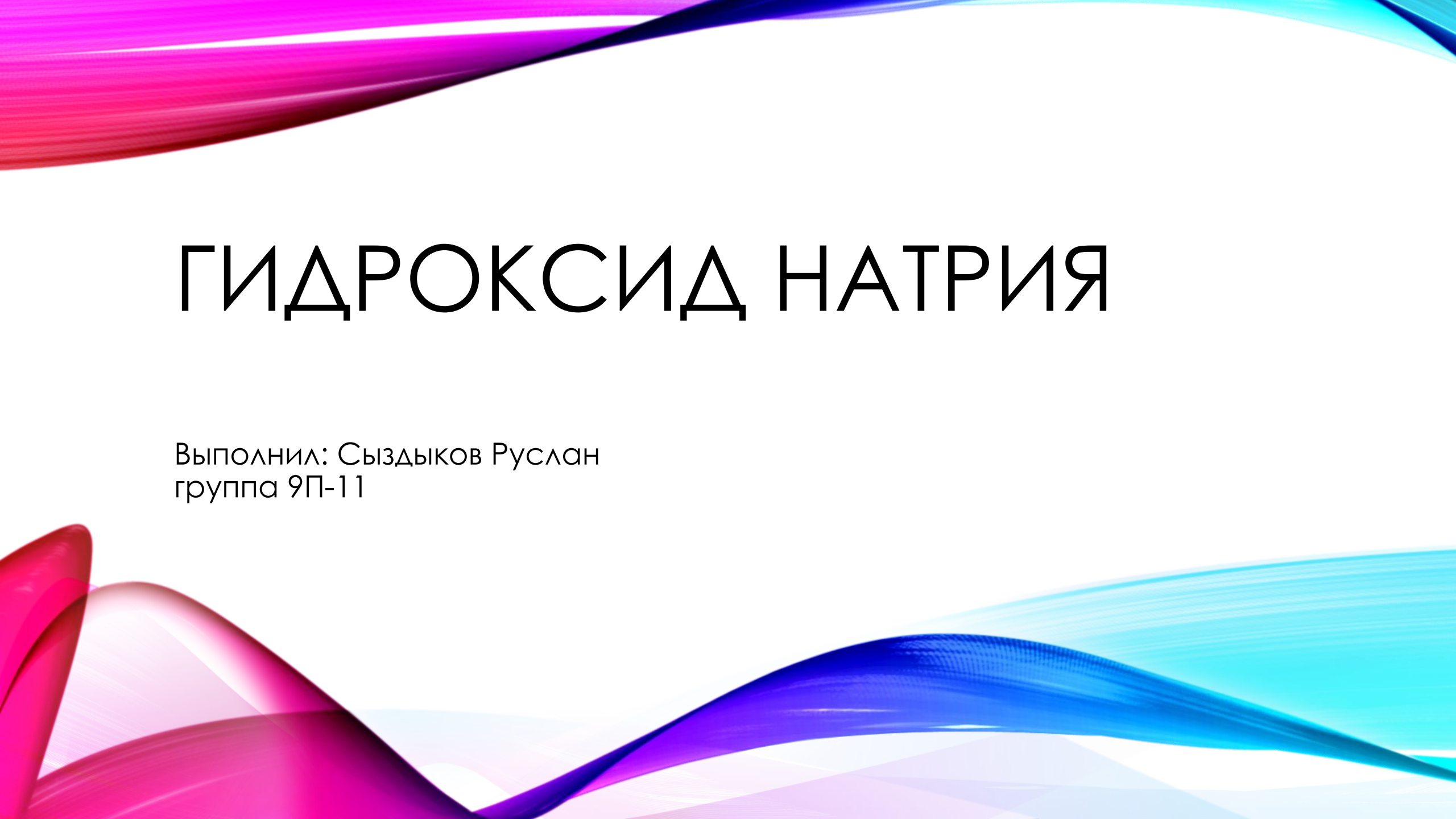




ГИДРОКСИД НАТРИЯ

Выполнил: Сыздыков Руслан
группа 9П-11

Интересна история **тривиальных названий** как гидроксида натрия, так и других щелочей. Название «**едкая щёлочь**» обусловлено свойством разъедать кожу, вызывая сильные ожоги, бумагу и другие органические вещества. До XVII века щёлочью (**фр. *alkali***) называли также карбонаты натрия и калия. В **1736 году** французский учёный **Анри Дюамель дю Монсо** впервые различил эти вещества: гидроксид натрия стали называть каустической содой, **карбонат натрия** — кальцинированной содой (по растению ***Salsola soda*** из рода **Солянка**, из золы которого её добывали), а карбонат **калия** — **поташом**. В настоящее время содой принято называть натриевые соли **угольной кислоты**. В английском и французском языках слово *sodium* означает натрий, *potassium* — калий.

Физические свойства

Гидроксид натрия — белое твёрдое вещество. Сильно **гигроскопичен**, на воздухе «расплывается», активно поглощая пары воды из воздуха. Хорошо растворяется в воде, при этом выделяется большое количество теплоты. Раствор едкого натра мылок на ощупь.

Термодинамика растворов

ΔH^0 растворения для бесконечно разбавленного водного раствора $-44,45$ кДж/моль.

Из водных растворов при $12,3—61,8$ °С кристаллизуется моногидрат (сингония ромбическая), температура плавления $65,1$ °С; плотность $1,829$ г/см³; $\Delta H^0_{обр}$ $-425,6$ кДж/моль), в интервале от -28 до -24 °С — гептагидрат, от -24 до $-17,7$ °С — пентагидрат, от $-17,7$ до $-5,4$ °С — тетрагидрат (α -модификация) . Растворимость в метаноле $23,6$ г/л ($t = 28$ °С), в этаноле $14,7$ г/л ($t = 28$ °С). $\text{NaOH} \cdot 3,5\text{H}_2\text{O}$ (температура плавления $15,5$ °С);

Химические свойства

Гидроксид натрия (едкая **щёлочь**) — сильное **химическое основание** (к сильным основаниям относят гидроксиды, молекулы которых полностью диссоциируют в воде), к ним относят гидроксиды **щелочных** и **щёлочноземельных** металлов подгрупп Ia и IIa **периодической системы Д. И. Менделеева**, **KOH** (едкое кали), **Ba(OH)₂** (едкий барит), **LiOH**, **RbOH**, **CsOH**, а также гидроксид одновалентного таллия TlOH. Щёлочность (основность) определяется **валентностью** металла, радиусом внешней электронной оболочки и электрохимической активностью: чем больше радиус электронной оболочки (увеличивается с порядковым номером), тем легче металл отдаёт электроны, и тем выше его электрохимическая активность и тем левее располагается элемент в **электрохимическом ряду активности металлов**, в котором за ноль принята активность водорода.

Водные растворы NaOH имеют сильную **щелочную реакцию** (**pH** 1%-раствора = 13). Основными методами определения щелочей в растворах являются реакции на **гидроксид-ион** (OH⁻), (с **фенолфталеином** — малиновое окрашивание и метиловым оранжевым (**метиловым оранжевым**) — жёлтое окрашивание). Чем больше гидроксид-ионов находится в растворе, тем сильнее щёлочь и тем интенсивнее окраска индикатора.

Электрохимический ряд напряжений металлов

Li	Cs	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Zn	Fe	Co	Ni	Sn	Pb	H ₂	Cu	Ag	Hg	Pt	Au
-3.04	-3.01	-2.92	-2.90	-2.87	-2.71	-2.36	-1.66	-0.76	-0.44	-0.28	-0.25	-0.14	-0.13	0	+0.34	+0.80	+0.85	-1.28	-1.50
Li ⁺	Cs ⁺	K ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Na ⁺	Mg ²⁺	Al ³⁺	Zn ²⁺	Fe ²⁺	Co ²⁺	Ni ²⁺	Sn ²⁺	Pb ²⁺	2H ⁺	Cu ²⁺	Ag ⁺	Hg ⁺	Pt ²⁺	Au ³⁺

Гидроксид натрия вступает в следующие реакции:
с кислотами, амфотерными оксидами и гидроксидами

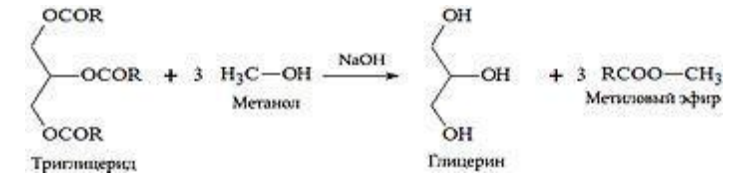
Применение

Биодизельное топливо

Получение биодизеля

Едкий натр применяется во множестве отраслей промышленности и для бытовых нужд:

- Каустик применяется в целлюлозно-бумажной промышленности для делигнификации (сульфатный процесс) целлюлозы, в производстве бумаги, картона, искусственных волокон, древесно-волоконных плит.
- Для омыления жиров при производстве мыла, шампуня и других моющих средств. В древности во время стирки в воду добавляли золу, и, по-видимому, хозяйки обратили внимание, что если зола содержит жир, попавший в очаг во время приготовления пищи, то посуда хорошо моется. О профессии мыловара (сапонариуса) впервые упоминает примерно в 385 г. н. э. Теодор Присцианус. Арабы варили мыло из масел и соды с VII века, сегодня мыла производятся тем же способом, что и 10 веков назад. В настоящее время продукты на основе гидроксида натрия (с добавлением гидроксида калия), нагретые до 50-60 °С, применяются в сфере промышленной мойки для очистки изделий из нержавеющей стали от жира и других масляных веществ, а также остатков механической обработки.
- В химических отраслях промышленности — для нейтрализации кислот и кислотных оксидов, как реагент или катализатор в химических реакциях, в химическом анализе для титрования, для травления алюминия и в производстве чистых металлов, в нефтепереработке — для производства масел.
- Для изготовления биодизельного топлива — получаемого из растительных масел и используемого для замены обычного дизельного топлива. Для получения биодизеля к девяти массовым единицам растительного масла добавляется одна массовая единица спирта (то есть соблюдается соотношение 9:1), а также щелочной катализатор (NaOH). Полученный эфир (главным образом линолевой кислоты) отличается хорошей воспламеняемостью, обеспечиваемой высоким цетановым числом. Цетановое число — условная количественная характеристика самовоспламеняемости дизельных топлив в цилиндре двигателя (аналог октанового числа для бензинов). Если для минерального дизтоплива характерен показатель в 50-52 %, то метиловый эфир уже изначально соответствует 56-58 % цетана. Сырьём для производства биодизеля могут быть различные растительные масла: рапсовое, соевое и другие, кроме тех, в составе которых высокое содержание пальмитиновой кислоты (пальмовое масло). При его производстве в процессе этерификации также образуется глицерин который используется в пищевой, косметической и бумажной промышленности, либо перерабатывается в эпихлоргидрин по методу Solvay.
- В качестве агента для растворения засоров канализационных труб, в виде сухих гранул или в составе гелей. Гидроксид натрия дезагрегирует засор и способствует лёгкому продвижению его далее по трубе.
- В гражданской обороне для дегазации и нейтрализации отравляющих веществ, в том числе зарина, в ребризерах (изолирующих дыхательных аппаратах (ИДА), для очистки выдыхаемого воздуха от углекислого газа.
- В текстильной промышленности — для мерсеризации хлопка и шерсти. При кратковременной обработке едким натром с последующей промывкой волокно приобретает прочность и шелковистый блеск.
- Гидроксид натрия также используется для мойки пресс-форм автопокрышек.
- В приготовлении пищи: для мытья и очистки фруктов и овощей от кожицы, в производстве шоколада и какао, напитков, мороженого, окрашивания карамели, для размягчения маслин и придания им чёрной окраски, при производстве хлебобулочных изделий. Зарегистрирован в качестве пищевой добавки E-524. Некоторые блюда готовятся с применением каустика:
 - Лютефиск — скандинавское блюдо из рыбы — сушёная треска вымачивается 5-6 дней в едкой щёлочи и приобретает мягкую, желеобразную консистенцию.
 - Брецель — немецкие крендели — перед выпечкой их обрабатывают в растворе едкой щёлочи, которая способствует образованию уникальной хрустящей корочки.
- В косметологии для удаления ороговевших участков кожи, бородавок, папиллом.
- В фотографии — как ускоряющее вещество в проявителях для высокоскоростной обработки фотографических материалов



Методы получения

Химические методы получения гидроксида натрия

К химическим методам получения гидроксида натрия относятся пиролитический, известковый и ферритный.

Химические методы получения гидроксида натрия имеют существенные недостатки: расходуется большое количество энергоносителей, получаемый едкий натр сильно загрязнён примесями.

В настоящее время эти методы почти полностью вытеснены электрохимическими методами производства.

Пиролитический метод

Пиролитический метод получения гидроксида натрия является наиболее древним и начинается с получения **оксида натрия** Na_2O путём прокаливания **карбоната натрия** при температуре $1000\text{ }^\circ\text{C}$ (например, в **муфельной печи**):

В качестве сырья может быть использован и **гидрокарбонат натрия**, разлагающийся при $200\text{ }^\circ\text{C}$ на карбонат натрия, углекислый газ и воду. Полученный оксид натрия охлаждают и очень осторожно (реакция происходит с выделением большого количества тепла) добавляют в воду:

Известковый метод

Известковый метод получения гидроксида натрия заключается во взаимодействии раствора **соды** с **гашеной известью** при температуре около $80\text{ }^\circ\text{C}$. Этот процесс называется каустификацией и проходит по реакции:

В результате реакции получается раствор гидроксида натрия и осадок **карбоната кальция**. Карбонат кальция отделяется от раствора фильтрацией, затем раствор упаривается до получения расплавленного продукта, содержащего около 92 % масс. NaOH. Затем NaOH плавят и разливают в железные барабаны, где он кристаллизуется.

Ферритный метод

Ферритный метод получения гидроксида натрия состоит из двух этапов:

Реакция 1 представляет собой процесс спекания кальцинированной соды с окисью железа при температуре $1100\text{—}1200\text{ }^\circ\text{C}$. При этом образуется спек — феррит

натрия и выделяется двуокись углерода. Далее спек обрабатывают (выщелачивают) водой по реакции 2; получается раствор гидроксида натрия и осадок $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$, который после отделения его от раствора возвращается в процесс. Получаемый раствор щелочи содержит около 400 г/л NaOH. Его упаривают до получения продукта, содержащего около 92 % масс. NaOH, а затем получают твёрдый продукт в виде гранул или хлопьев.

Электрохимические методы получения гидроксида натрия

Электрохимически гидроксид натрия получают **электролизом растворов галита** (минерала, состоящего в основном из поваренной соли **NaCl**) с одновременным получением **водорода** и **хлора**. Этот процесс можно представить суммарной формулой:

Едкая щёлочь и хлор вырабатываются тремя электрохимическими методами. Два из них — электролиз с твёрдым **катодом** (диафрагменный и мембранный методы), третий — электролиз с жидким **ртутным** катодом (ртутный метод).

В мировой производственной практике используются все три метода получения хлора и каустика с явной тенденцией к увеличению доли мембранного электролиза.

В России приблизительно 35 % от всего выпускаемого каустика вырабатывается электролизом с ртутным катодом и 65 % — электролизом с твёрдым катодом.

Схема старинного диафрагменного электролизера для получения хлора и щёлоков: А — анод, В — изоляторы, С — катод, D — пространство заполненное газами (над анодом — хлор, над катодом — водород), М — диафрагма

