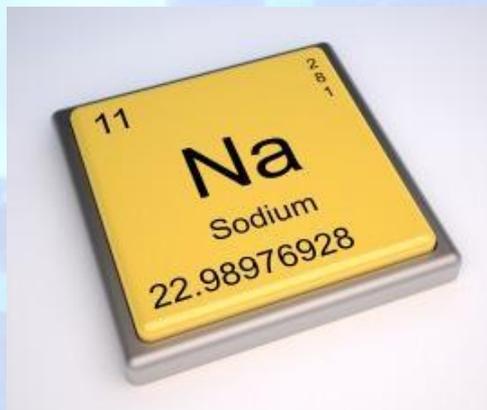


ЭТО УДИВИТЕЛЬНОЕ ВЕЩЕСТВО

Натрий



Общие сведения

Химический элемент I группы периодической системы. Относится к щелочным металлам.

Обозначается символом **Na** (лат. *Natrium*).

Серебристо-белый металл, мягкий, лёгкий (плотность $0,968 \text{ г/см}^3$), легкоплавкий ($t_{\text{пл}} 97,86^\circ \text{C}$). На воздухе быстро окисляется.



История происхождения

Соединения натрия известны и использовались с давних времён. Но сам металл впервые был получен английским химиком Хемфри Деви, который сообщил об этом 19 ноября 1807 года.



Свойства

Качественное определение натрия с
Барийфранкельмикропробочекметаллов

Свежий срез натрия



Химические реакции натрия:

С водой

С серой

С глицерином

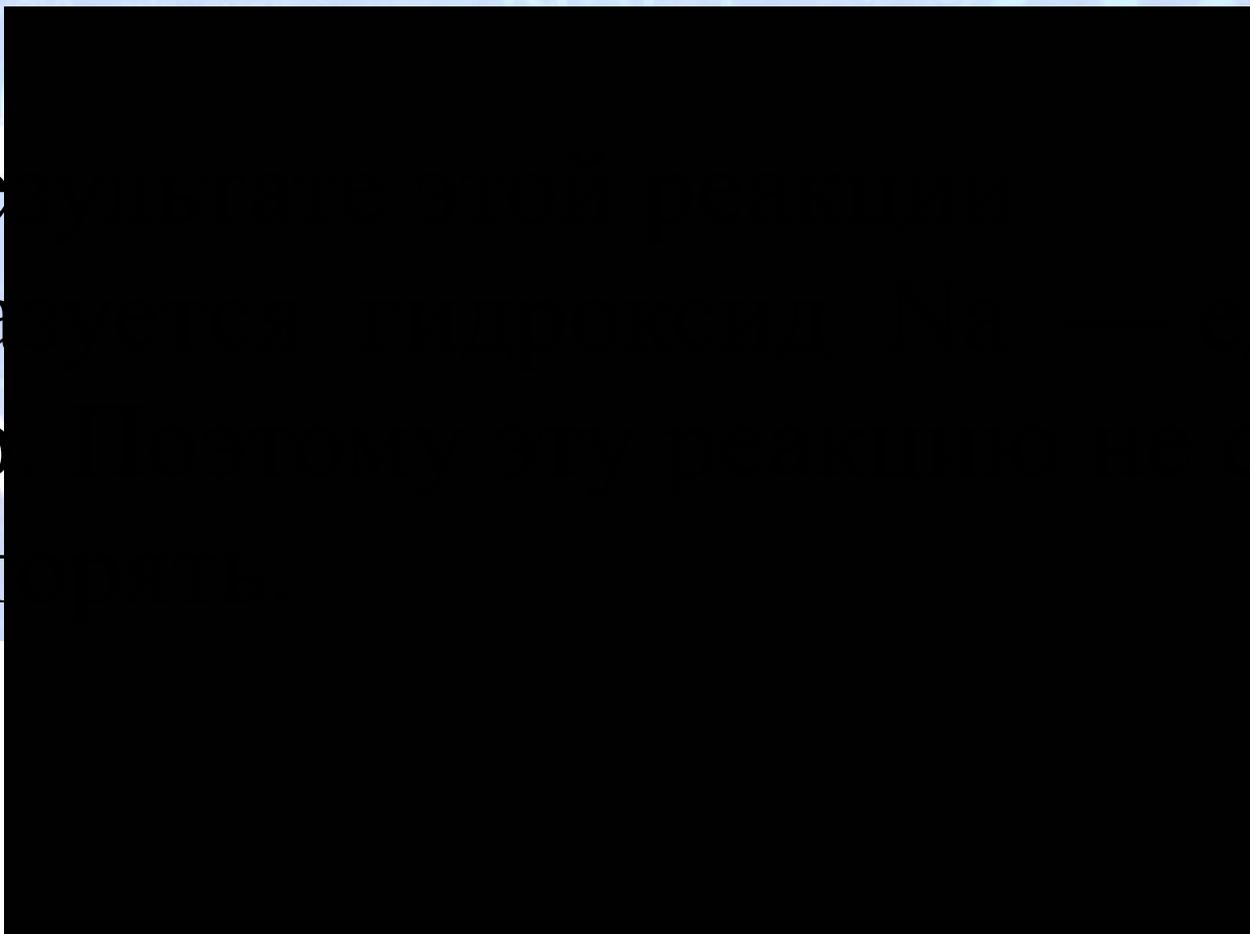
С хлором



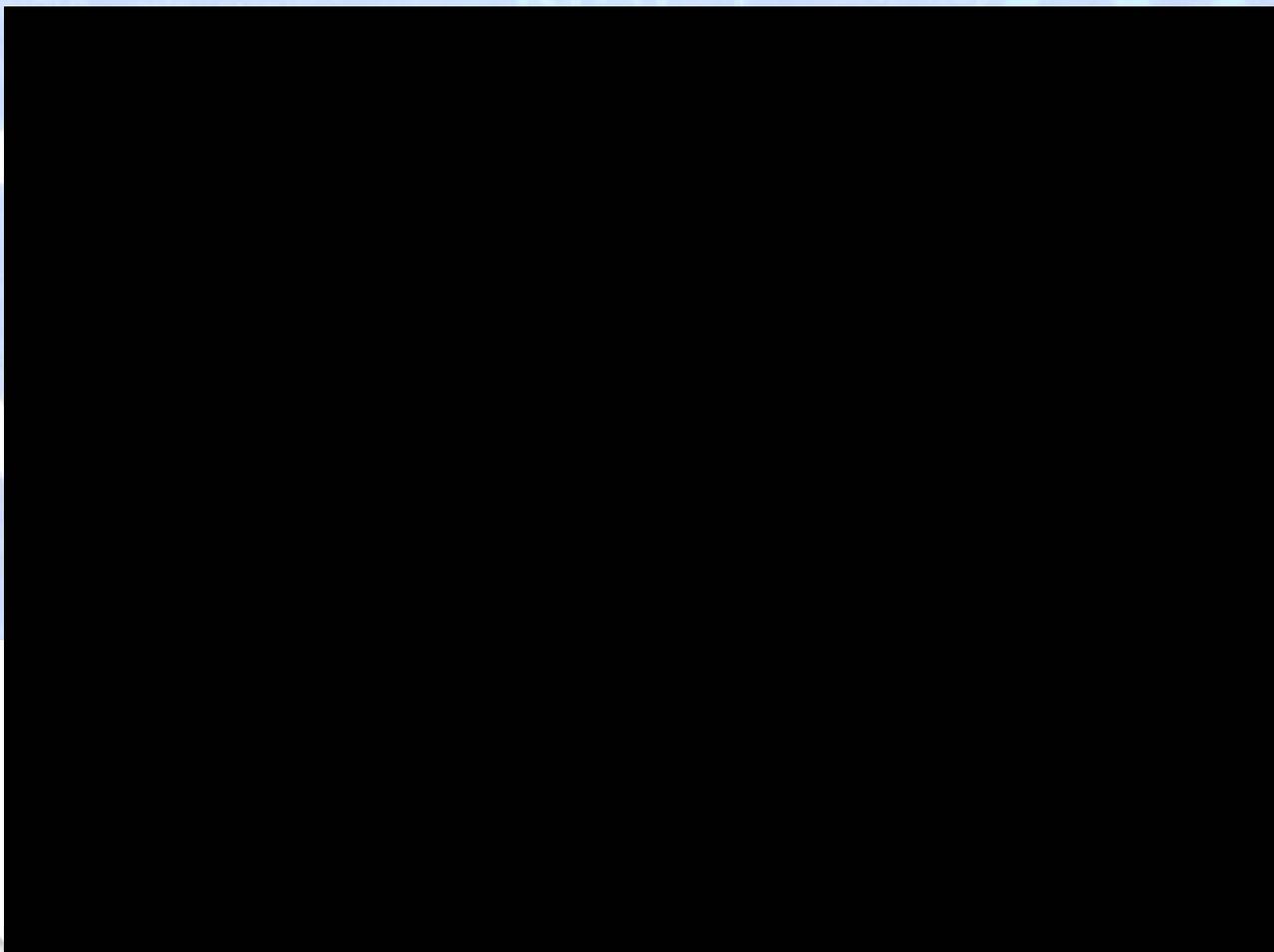


В ре
обра
натр
ПОВТ

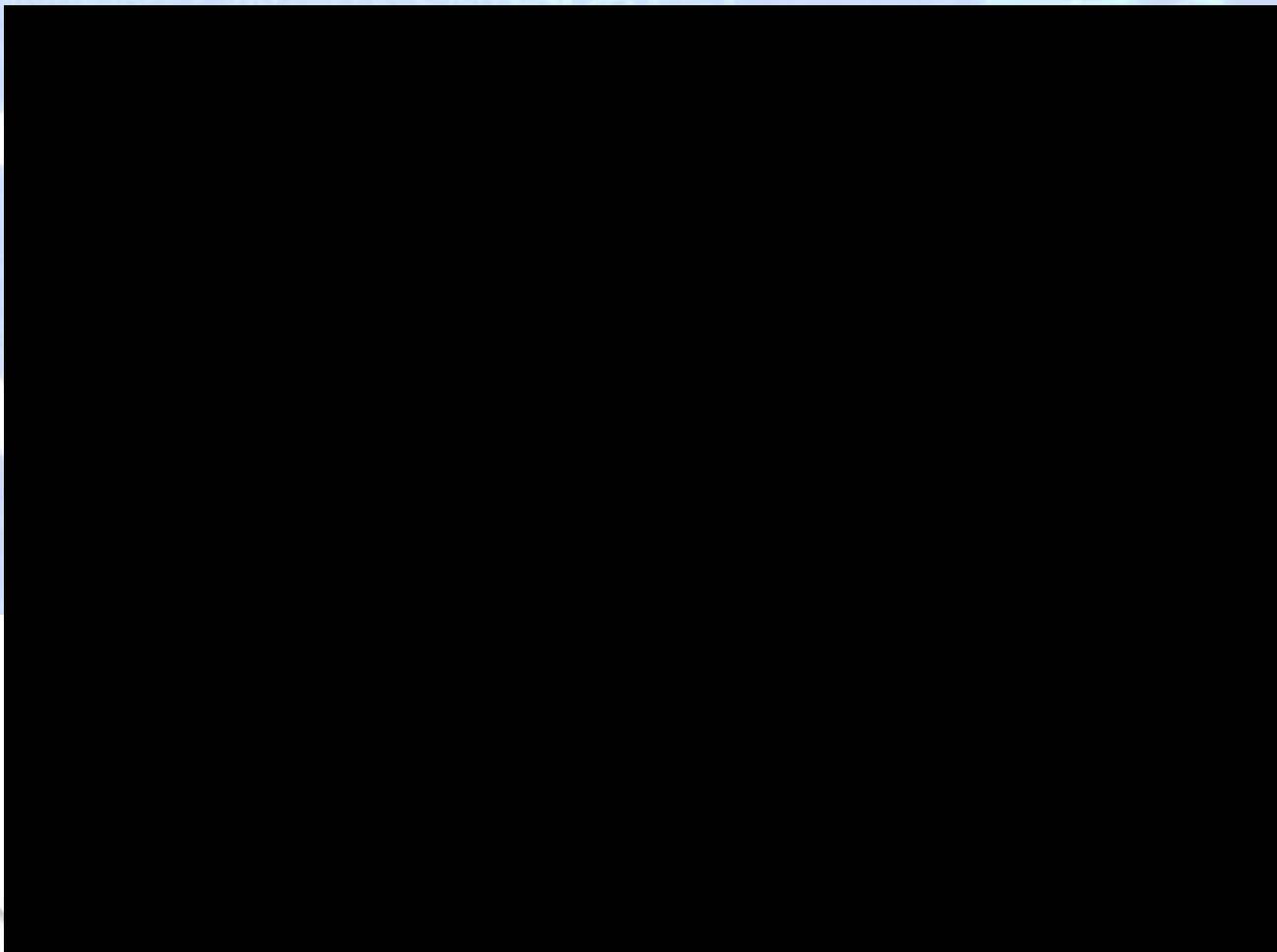
ДКИЙ
ТОИТ



Назад



Назад



Назад



Хлорид натрия известен в быту под названием поваренной соли, основным компонентом которой он является. Хлорид натрия в значительном количестве содержится в морской воде, создавая её солёный вкус.



Назад

Дальше

Гидрокарбонат Na (NaHCO_3)

Гидрокарбонат натрия NaHCO_3 (другие названия: питьевая сода, **пищевая сода**, бикарбонат натрия, натрий двууглекислый) — кислая соль угольной кислоты и натрия. Используется в пищевой промышленности, в кулинарии и в медицине.



Биологическая роль натрия

Натрий содержится практически во всех продуктах, хотя большую его часть организм организмов. В высших организмах находится получает из поваренной соли. большей частью в межклеточной жидкости. Симптомами нехватки натрия являются потеря клеток. В организме выполняет следующие функции: поддержание кислотно-щелочного баланса; нормализация водного баланса; вызывает мышечные судороги и невралгию. обеспечивает мембранного транспорта.

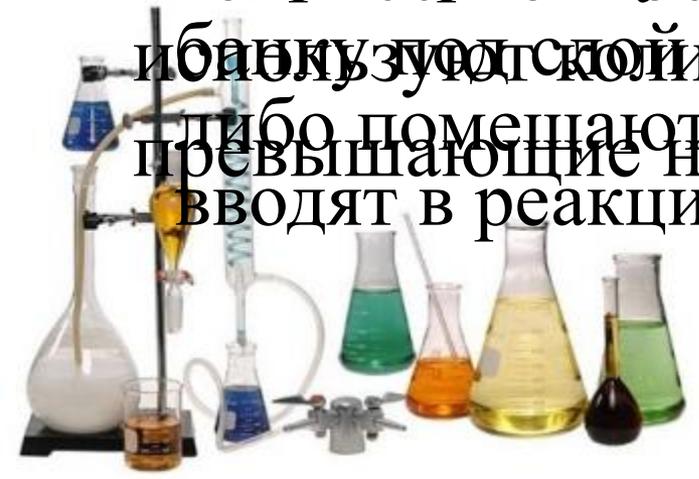
Переизбыток натрия вызывает отек ног и лица



Меры предосторожности

Прежде чем приступить к работе с натрием, хранят в закрытых стеклянных банках под слоем керосина, так, чтобы керосин покрывал весь металл. Банка с натрием должна храниться в боксе с запирающим устройством (сейфе).

Натрий берут щипцами или пинцетом, работу под наблюдением сотрудников, отрезают скальпелем на сухой поверхности (не имеющих опыт такой работы. Обычно в на столе, а в стеклянной чашке) необходимом количестве и остаток тут же возвращают в банку под слой керосина. Отрезанный кусок либо помещают в сухой керосин, либо тут же вводят в реакцию.



Натрий действительно удивительное вещество. В быту мы часто имеем дело с его соединениями (NaCl , NaHCO_3). И даже едкий натр применяется в быту, но только не в чистом виде. Соединяясь с жирами гидроксид натрия образует растворяющуюся в воде моющую массу (кусоч или густую жидкость). Это мыло.



Источники

- <https://ru.wikipedia.org/wiki/%CD%E0%F2%F0%E8%E9>
- <http://www.youtube.com/channel/UCzmaR7svl6SIMaSdh1QAkQQ>
- http://dic.academic.ru/dic.nsf/enc_medicine/19933/%D0%9D%D0%B0%D1%82%D1%80%D0%B8%D0%B9

