

ПРЕЗЕНТАЦИЯ НА ТЕМУ “ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ”

УЧЕНИКА 9 “Д” КЛАССА

ВАСИЛЬЕВА ДЕМЬЯНА

ЧТО ТАКОЕ ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ?

- Щелочные металлы — группа неорганических веществ, простых элементов таблицы Менделеева. Все они обладают похожим атомным строением и соответственно, похожими свойствами. В группу входят калий, натрий, литий, цезий, рубидий, франций и теоретически описанный, но еще не синтезированный элемент унунэ́нный. Первые пять веществ существуют в природе, франций — искусственно созданный, радиоактивный элемент

МЕРЫ ПРЕДОСТОРОЖНОСТИ И В ЧЕМ ОПАСНОСТЬ ЩЕЛОЧНЫХ МЕТАЛЛОВ

- Щелочные металлы очень опасны, способны воспламеняться и взрываться просто от контакта с водой или воздухом. Многие реакции протекают бурно, поэтому работать с ними допускается только после тщательного инструктажа, с применением всех мер предосторожностей, в защитной маске и защитных очках.
- Растворы калия, натрия и лития в воде являются сильными щелочами ([гидроксиды калия](#), натрия, лития); контакт с кожей приводит к глубоким болезненным ожогам. Попадание щелочей, даже низкой концентрации, в глаза может привести к слепоте. Реакции с кислотами, аммиаком, спиртами проходят с выделением пожаро- и взрывоопасного водорода.
- Щелочные металлы хранят под слоем керосина или вазелина в герметичных емкостях. Манипуляции с чистыми реактивами проводят в аргоновой атмосфере.
- Следует тщательно следить за утилизацией остатков после опытов со щелочными металлами. Все остатки металлов предварительно должны быть нейтрализованы.



НАХОЖДЕНИЯ ИХ В ПРИРОДЕ

- Из щелочных металлов наиболее широко распространены в природе: натрий и калий, но з-за высокой химической активности они встречаются только в виде соединений.
- Основными источниками натрия и калия являются:
- Каменная соль (Хлорид натрия)
- Глауберова соль, или мирабилит – дека-гидрат сульфата натрия
- Сильвин – хлорид калия
- Сильвинит – двойной хлорид калия-натрия и др.
- Соединения лития, рубидия и цезия в природе встречаются значительно реже, поэтому их относят к числу редких и рассеянных

ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА ЩЁЛОЧНЫХ МЕТАЛЛОВ И ИХ СТРОЕНИЯ

- Все щелочные металлы — вещества мягкие, серебристого цвета. Свежесрезанная поверхность их обладает характерным блеском. Кристаллическая решетка щелочных металлов в твёрдом состоянии — металлическая. Следовательно, щелочные металлы обладают высокой тепло- и электропроводимостью. Кипят и плавятся при низких температурах. Они имеют также небольшую плотность.

ОБЪЯСНЕНИЕ С ПРОШЛОГО

~~ИХ ВНЕШНИЙ ВИД~~ ~~ИХ ТЕМПЕРАТУРА~~

ВИД

ПЛАВЛЕНИЯ И
ПЛОТНОСТЬ



Литий, *Li*



Натрий, *Na*



Калий, *K*



Рубидий, *Rb*



Цезий, *Cs*



Франций, *Fr*

МЕТАЛЛЫ	Li	Na	K	Rb	Cs
СВОЙСТВА					
$t_{\text{пл}}, ^\circ\text{C}$	179	97,8	63,6	38,7	28,5
$t_{\text{кип}}, ^\circ\text{C}$	1370	883	766	713	690
Плотность, г/см ³	0,53	0,97	0,86	1,52	1,87

ПРИМЕНЕНИЕ

- Цезий и рубидий используются в фотоэлементах, топливных элементах.
- Цезий применяется в источниках тока, энергоемких аккумуляторах, счетчиках радиоактивных частиц, гамма-спектрометрах для космических аппаратов; приборах ночного видения и оружейных прицелах. Изотопы цезия используются для стерилизации пищевой тары, медицинских инструментов, мясных продуктов, лекарств; применяются для радиотерапии опухолей.
- Рубидий входит в состав болеутоляющих, снотворных, успокаивающих препаратов. Применяется в телевизионных трубках, оптических приборах, низкотемпературных источниках тока, в смазке для космических аппаратов, высокочувствительных магнитометрах для космических и геофизических исследований. Производные рубидия используются в атомной промышленности, химпроме, вакуумных радиолампах, высокотемпературных термометрах.

**ПРЕЗЕНТАЦИЯ
ЗАКОНЧЕНА**

**СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ!**