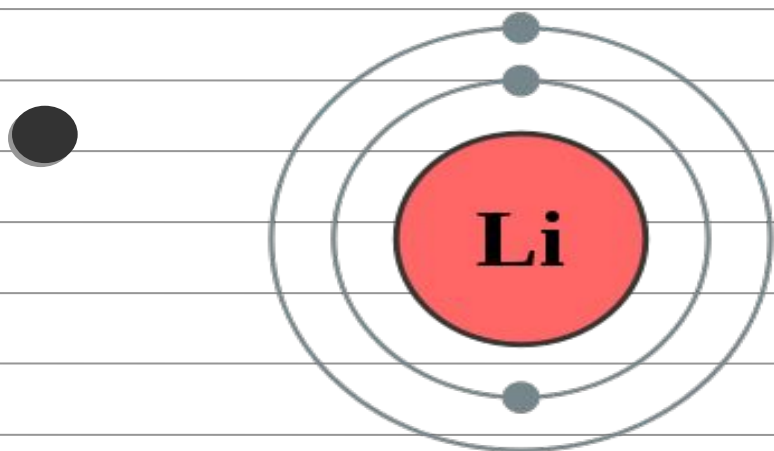


Презентация на тему:
«Щелочные Металлы IА
группы. Литий»

ЛИТИЙ.



Число электронов: 3.

Число протонов: 3.

● Металлический радиус атома лития 0,152 нм, радиус иона Li^+ 0,078 нм.

Lithium	Be
3	4
Li	Be
6.94	9.01
1.0	2.0

Литий — элемент главной подгруппы первой группы, второго периода периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева, с атомным номером 3. Простое вещество литий — мягкий щелочной металл серебристо-белого цвета.

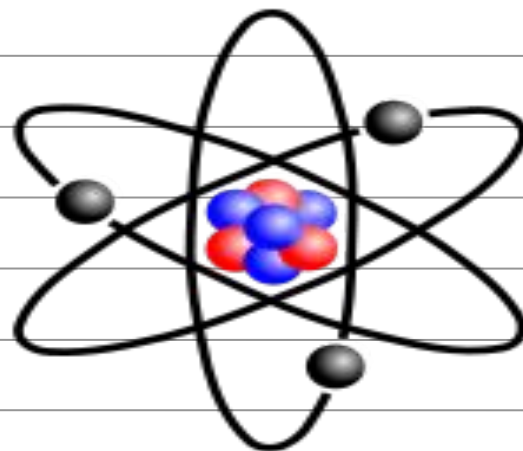
Распространение Лития в природе

Литий довольно широко распространен в земной коре. Другой тип месторождений лития — рассолы некоторых сильносоленых озёр, присутствует в рапе некоторых озёр и в минерализованных водах. В виде примеси литий содержится в ряде пороодообразующих минералов.



Физические свойства Лития

- Компактный Литий- серебристо-белый металл, быстро покрывающийся темно-серым налетом, состоящим из нитрида Li_3N и оксида Li_2O . При обычной температуре Литий кристаллизуется. Литий парамагнитен. Металл весьма пластичен и вязок, хорошо обрабатывается прессованием и прокаткой, легко протягивается в проволоку. Маленькие размеры атома лития приводят к появлению особых свойств металла. Например, он смешивается с натрием только при температуре ниже 380°C и не смешивается с расплавленными калием, рубидием и цезием, в то время как другие пары щелочных металлов смешиваются друг с другом в любых соотношениях.



Химические свойства Лития

Литий является щелочным металлом, который не хранится

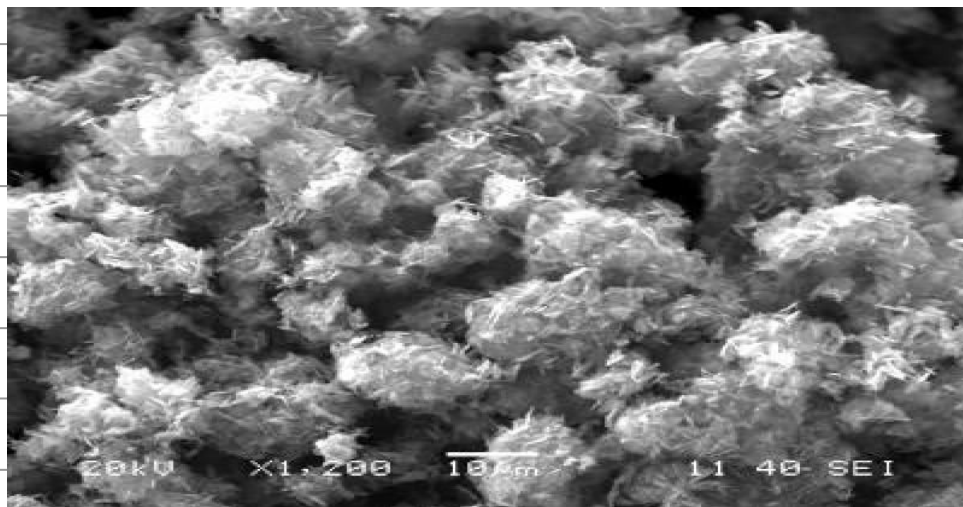
- в керосине (к тому же плотность лития столь мала, что он будет в нём плавать) и может непродолжительное время храниться на воздухе.

Во влажном воздухе медленно реагирует с азотом, находящимся в воздухе, превращаясь в нитрид Li_3N , гидроксид LiOH и карбонат Li_2CO_3 . В кислороде при нагревании горит, превращаясь в оксид Li_2O . Есть интересная особенность, что в интервале температур от 100°C до 300°C литий покрывается плотной оксидной плёнкой, и в дальнейшем не окисляется. Спокойно, без взрыва и возгорания, реагирует с водой, образуя LiOH и H_2 . Химически растворим в жидком аммиаке (-40°C), образуется синий раствор.

- . Металлический литий вызывает ожоги при попадании на влажную кожу, слизистые оболочки и в глаза.



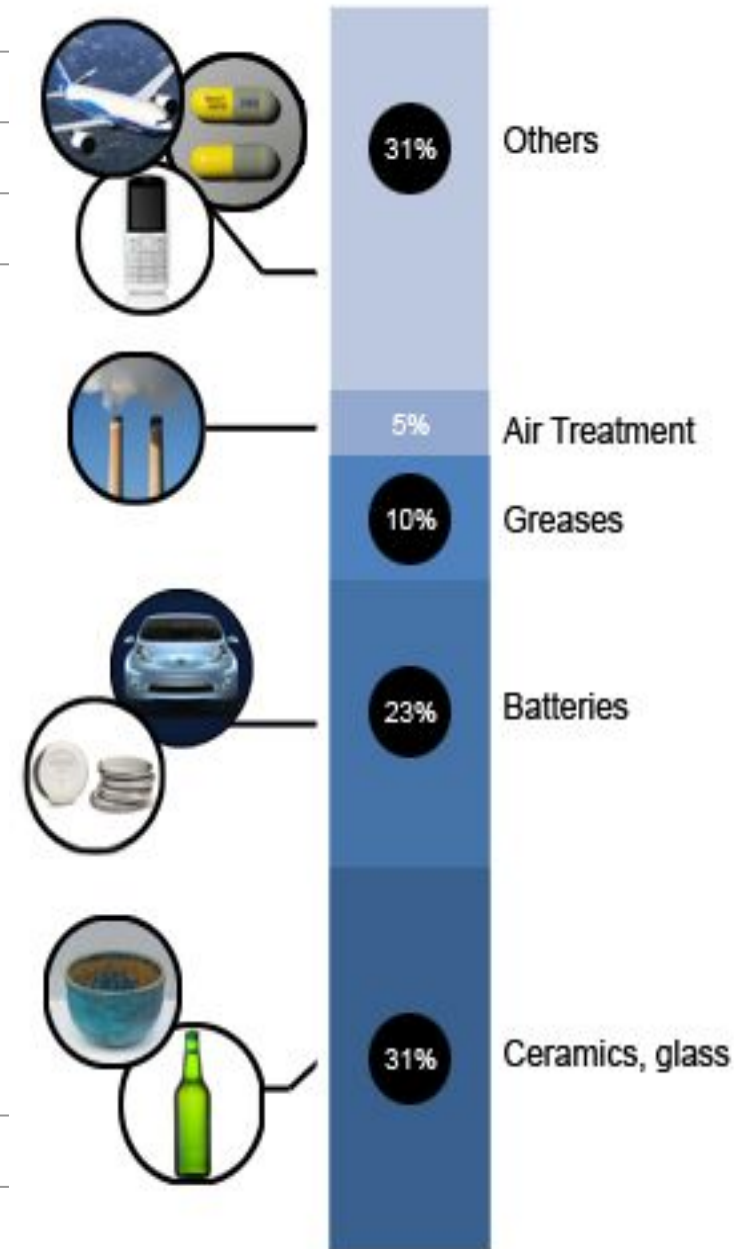
Как получают Литий?



В настоящее время для получения металлического лития его природные минералы или разлагают серной кислотой (кислотный способ), или спекают с CaO или CaCO_3 (щелочной способ), или обрабатывают K_2SO_4 (солевой способ), а затем выщелачивают водой. В любом случае из полученного раствора выделяют плохо растворимый карбонат лития Li_2CO_3 , который затем переводят в хлорид LiCl . Электролиз расплава хлорида лития проводят в смеси с KCl или BaCl_2 (эти соли служат для понижения температуры плавления смеси). В дальнейшем полученный литий очищают методом вакуумной дистилляции.

Где используют Литий?

Из лития изготавливают аноды химических источников тока, работающих на основе неводных твердых электролитов. Жидкий литий может служить теплоносителем в ядерных реакторах. Литий и его соединения широко применяют в силикатной промышленности для изготовления специальных сортов стекла и покрытия фарфоровых изделий, в черной и цветной металлургии (для раскисления, повышения пластичности и прочности сплавов), для получения пластичных смазок. Соединения лития используются в текстильной промышленности (отбеливание тканей), пищевой (консервирование) и фармацевтической (изготовление кос



Биологическое значение Лития

Литий в незначительных количествах присутствует в живых организмах, но, по-видимому, не выполняет никаких биологических функций. Установлено его стимулирующее действие на некоторые процессы в растениях, способность повышать их устойчивость к заболеваниям.

В организме среднего человека (масса 70 кг) содержится около 0,7 мг лития. Токсическая доза 90-200 мг.

