

Найважливішим представником лужних металів є Натрій.

Натрій — м'який метал (ріжеться ножем, як вершкове масло), метал від сріблисто-білого до сірого кольору з характерним блиском, що дуже швидко тьмяніє на повітрі. Легкоплавкий, рухливий.



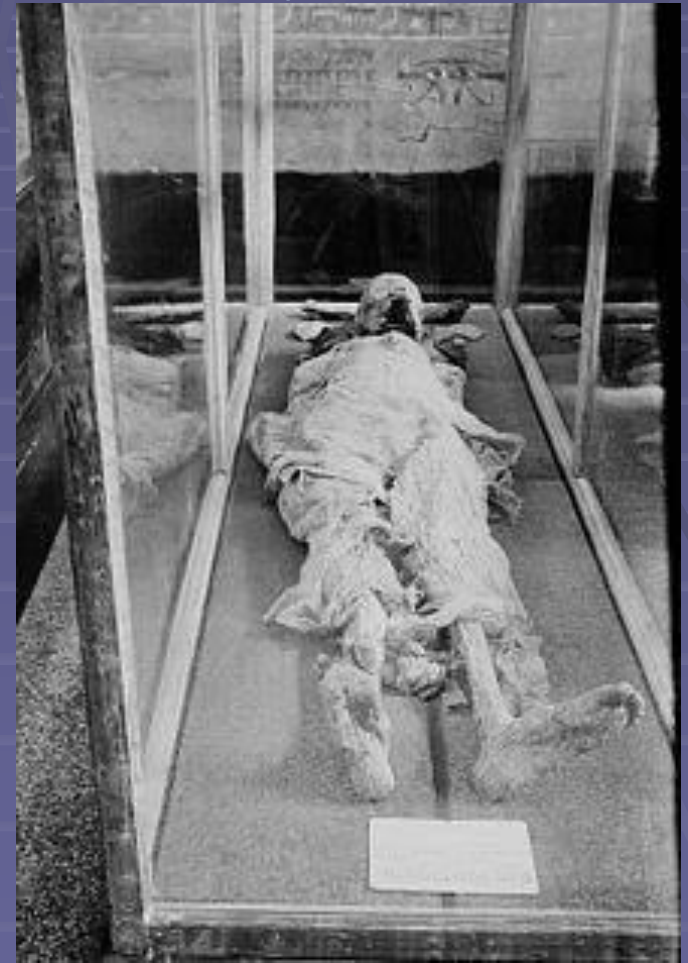


Стародавній Єгипет

Стародавній Єгипет



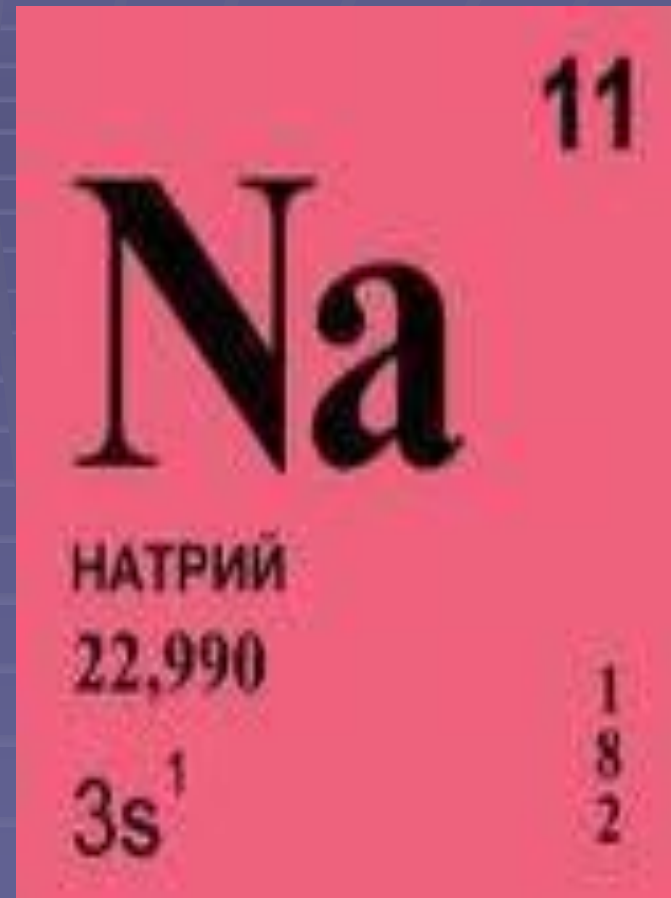
мумія



Натрій добувають електролізом розплавів його сполук, найчастіше хлоридів і гідроксидів. Саме у такий спосіб у 1807 році добув натрій англійський учений Гемфрі Деві.



На́трій (Natrium,
Na) – хімічний
елемент з атомним
номером 11.



Натрій належать до найбільш поширених елементів. На нього припадає 2,64% маси земної кори. У зв'язку з високою хімічною активністю він зустрічається тільки у вигляді різних сполук. Деякі з них, як хлорид натрію, сульфат натрію, утворюють потужні родовища.

Сода (карбонат натрію)



Кам'яна сіль(хлорид натрію)



Селітра (сульфат натрію)



Гірничча виробка у соляній шахті Соледару, Донецька область



Соляна шахта



Видобуток солі на озері Сасик-Сіваш



Плантація морської солі в Дакарі



Натрій використовується:

- в кулінарії;
- в хімічній промисловості;
- в медицині;
- в комунальному господарстві;
- в металургії.

В кулінарії

кухонна сіль



сода



В хімічній промисловості

металевий натрій



хлор



В медицині Соль - Ілецька лікарня



Ванна з морською сіллю



В комунальному господарстві



технічна сіль

Металічний Натрій використовують при синтезі багатьох органічних речовин, для виготовлення деяких сплавів, а також у металургії для одержання ряду металів із їх сполук, наприклад титану за реакцією



Натрій є важливим біоелементом. Натрій – один із найважливіших елементів для мінерального обміну тварин і людини

Міститься у:

- кістковій тканині;
- крові;
- мозку;
- легенях.

Регулює:

- осмотичний тиск;
- кислотно-лужну рівновагу;
- проведення нервових імпульсів.

Маса Натрію в організмі дорослої людини становить приблизно 100 г. Людина втрачає Натрій переважно із потом і сечею. Для поповнення організму Натрієм необхідно щодня споживати з їжею 3—6 г солі.

Багаті натрієм



3 січня 1959 року

У небі з'явилася комета. Незвичайна комета - штучна: з радянської космічної ракети, що летить до Місяця, було випущено хмару пари Натрію. Пурпурне світіння цієї пари дозволило уточнити траєкторію першого літального апарату, що пройшов по маршруту Земля-Місяць.

Це було перше космічне застосування Натрію.

