

# Щелочные металлы

БРЮХОВ РОМАН 11-4

# Общая характеристика

1А группа ПСХЭ Д. И. Менделеева

Степени окисления: 0, +1

Встречаются в природе в составе солей

Получают электролизом расплава солей

В основном мягкие металлы

3 <b>Li</b> Литий
11 <b>Na</b> Натрий
19 <b>K</b> Калий
37 <b>Rb</b> Рубидий
55 <b>Cs</b> Цезий
87 <b>Fr</b> Франций



# Важнейшие соединения

$\text{NaCl}$  – поваренная соль

$\text{NaOH}$  – едкий натр

$\text{NaHCO}_3$  – питьевая сода

$\text{NaNO}_3$  – натриевая (чилийская) селитра

$\text{KOH}$  – едкое кали

$\text{K}_2\text{CO}_3$  – поташ

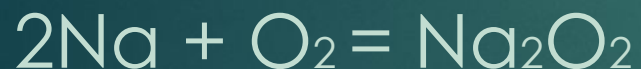
$\text{KNO}_3$  – калиевая (индийская) селитра

# Химические свойства

Проявляют высокую химическую активность.  
Очень легко окисляются.

Горят с  
образованием  
пероксидов

Активно  
взаимодействуют с  
водой

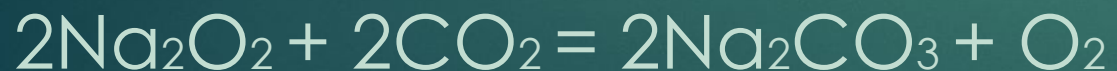


# Химические свойства



# Применение

## Противогазы



## Источники питания

