

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 Li Литий
11 Na Натрий
19 K Калий
37 Rb Рубидий
55 Cs Цезий
87 Fr Франций



Важнейшие соединения

NaCl – поваренная соль

NaOH – едкий натр

NaHCO_3 – питьевая сода

NaNO_3 – натриевая (чилийская) селитра

KOH – едкое кали

K_2CO_3 – поташ

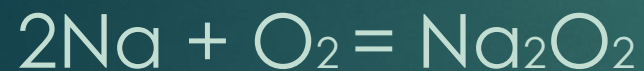
KNO_3 – калиевая (индийская) селитра

Химические свойства

Проявляют высокую химическую активность.
Очень легко окисляются.

Горят с
образованием
пероксидов

Активно
взаимодействуют с
водой

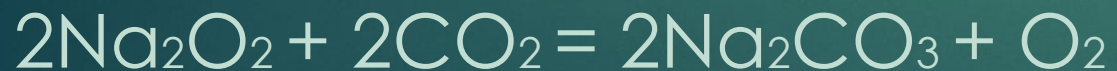


Химические свойства



Применение

Противогазы



Источники питания

