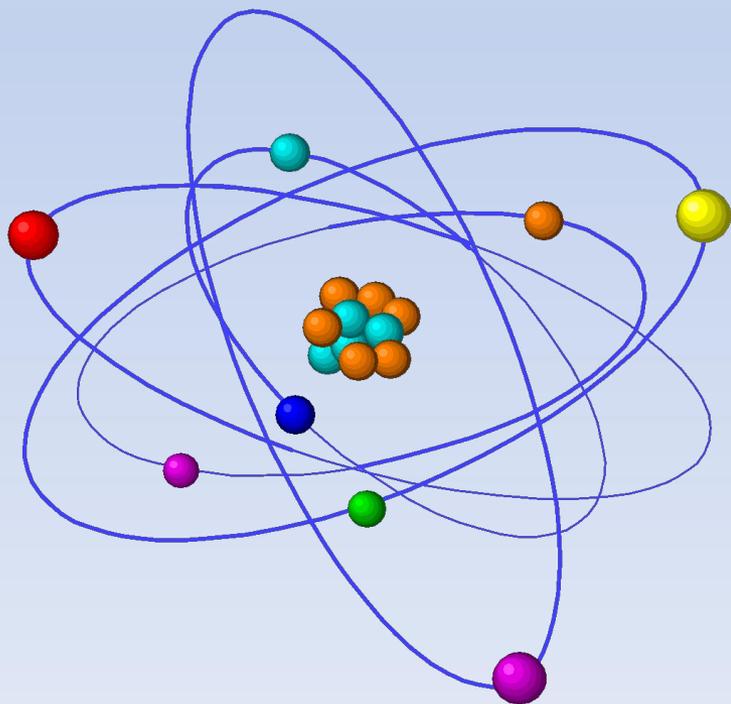


# ***Алюминий***



Al

# Алюминий

(лат. (лат.  
Aluminium(лат.

Aluminium)

26,9815

Порядковый номер.  
Химический элемент III  
группы главной  
подгруппы 3-го периода.

13

3

8

2

Al

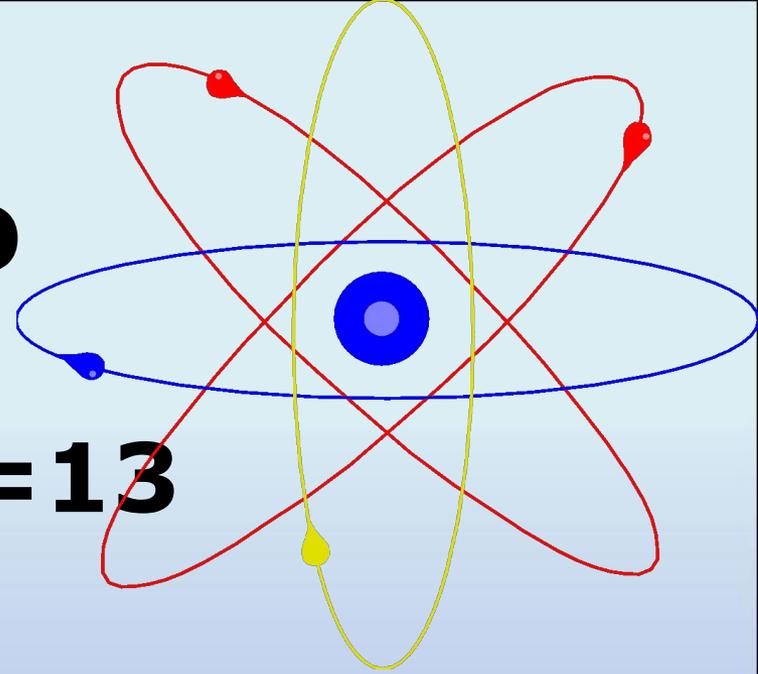
$3s^2 3p^1$

**Число**

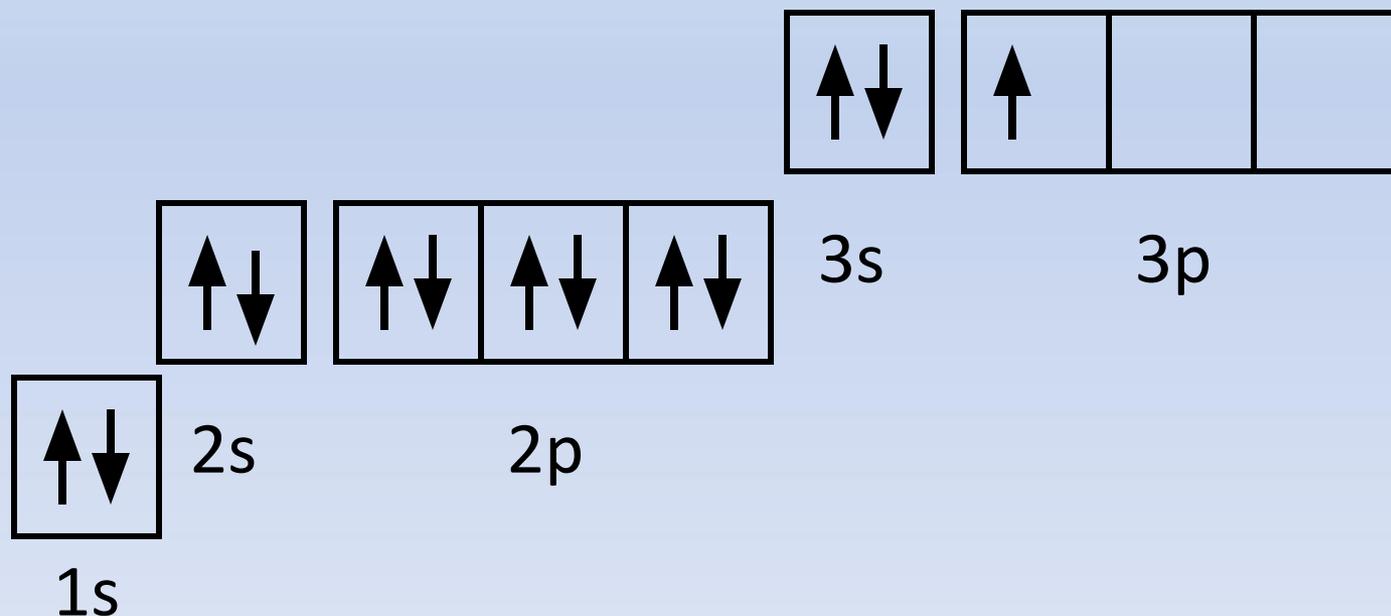
**протонов  $p^+ = 13$**

**электронов  $e^- = 13$**

**нейтронов  $n^0 = 14$**



# Схема расположения электронов на энергетических подуровнях



в соединениях проявляет степень

окисления **+3**

# Al – типичный металл

- Восстановительные свойства



- Тип химической связи - *металлическая*
- Тип кристаллической решетки – *кубическая гранецентрированная*

# Физические свойства вещества

*Al* – серебристо-белый металл, пластичный, легкий, хорошо проводит тепло и электрический ток, обладает хорошей ковкостью, легко поддаётся обработке, образует лёгкие и прочные сплавы.

$$\rho = 2,7 \text{ г/см}^3$$

$$t_{\text{пл.}} = 660^{\circ}\text{C}$$



## Алюминий реагирует с простыми веществами - неметаллами



Поверхность покрывается

пленкой оксида, в

мелкораздробленном виде

горит с выделением большого

количества теплоты.



# Алюминий реагирует со сложными веществами:

1. Алюминий растворяется в растворах кислот



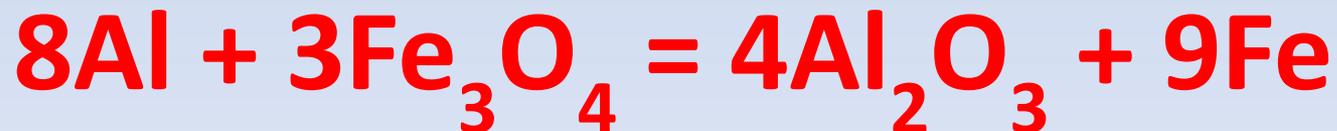
Концентрированная серная и азотная кислоты пассивируют алюминий.

2. Алюминий реагирует с растворами солей менее активных металлов



# Алюминий реагирует со сложными веществами:

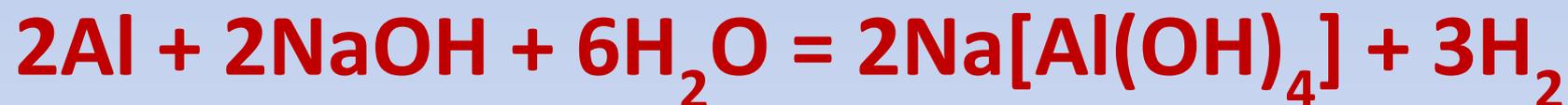
- 3. Алюминий при высокой температуре реагирует с оксидами менее активных металлов (Алюминотермия – получение металлов: Fe, Cr, Mn, Ti, W и других, путем их восстановления алюминием)



## **Алюминий реагирует со сложными веществами:**

4. Так как алюминий – амфотерный металл, он реагирует с растворами щелочей.

При этом образуется тетрагидроксоалюминат натрия и выделяется водород:



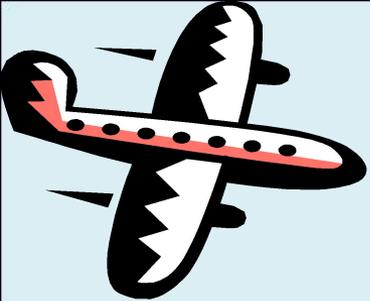
5. При удалении оксидной пленки с поверхности алюминия, он реагирует с водой с образованием гидроксида алюминия и водорода:



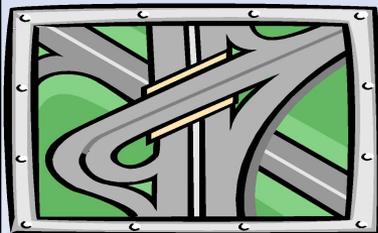
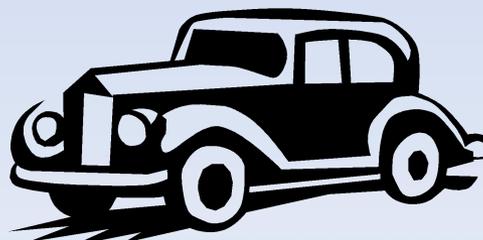
# Получение алюминия

Алюминий получают электролизом раствора глинозема в расплавленном криолите ( $\text{Na}_3\text{AlF}_6$ ) и электролизом расплава  $\text{AlCl}_3$





# Применение AI



# Соединения алюминия

В природе алюминий встречается только в виде соединений и по распространенности в земной коре занимает первое место среди металлов и третье – среди всех элементов (после кислорода и кремния). Общее содержание алюминия в земной коре составляет

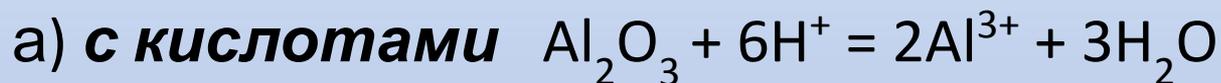
8,8 % по массе.



# Оксид алюминия $Al_2O_3$ :

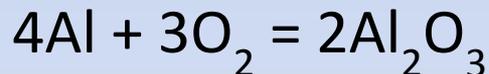
Очень твердый (корунд, рубин) в кристаллическом состоянии, порошок белого цвета, тугоплавкий -  $2050^{\circ}C$ .  
Не растворяется в воде.

**Амфотерный оксид, взаимодействует:**

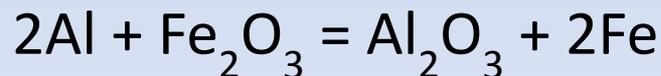


**Образуется:**

а) при окислении или горении алюминия на воздухе



б) в реакции алюминотермии



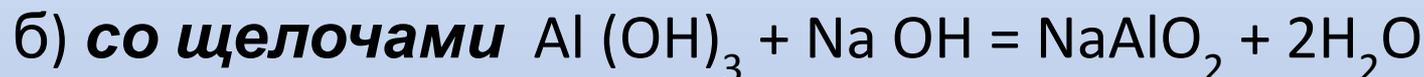
в) при термическом разложении гидроксида алюминия



# Гидроксид алюминия $\text{Al}(\text{OH})_3$ :

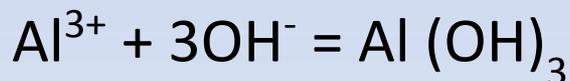
Белый нерастворимый в воде порошок.

Проявляет **амфотерные свойства**, взаимодействует:



Образуется:

а) при взаимодействии растворов солей алюминия с растворами щелочей (без избытка)



б) при взаимодействии алюминатов с кислотами (без избытка)

