

Al – металл

Підготували учениці 10 класу
Пилипенко Катерина
Черненко Катерина



Алюминий

 <p>2 8 3</p>	<p>13 Al₂₇</p> <p>$\rho = 2,7 \text{ г/см}^3$ $t_{\text{пл}} = 600 \text{ }^\circ\text{C}$</p>	
 <p>1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p¹</p>	<p>Кубическая гранецентрированная кристаллическая решетка</p>	
<p>АЛЮМИНИЙ В ПРИРОДЕ</p> <p>БОКСИТ $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$</p>  <p>КОРУНД</p> 	<p>ОКИСЛЕНИЕ АЛЮМИНИЯ</p> <p>НА ВОЗДУХЕ</p>  <p>$4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$</p>	<p>В ВОДЕ</p>  <p>$2\text{Al} + 6\text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\uparrow$</p>
<p>САПФИР</p>  <p>РУБИН</p> 	<p>Al₂O₃</p>	

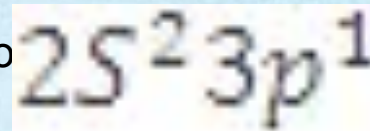
Металл

История открытия

- Первое знакомство человека с металлами произошло несколько десятков тысяч лет назад. Куски самородных металлов – серебра и золота, метеоритного железа, которые он находил в размытых берегах или при падении метеоритов, привлекали его внимание. Однако на заре своего развития человек не умел пользоваться металлами. Метеориты, которые находили люди, часто становились предметом обожествления. Впоследствии металлы стали пользоваться кусками метеоритного железа, разбросанного вокруг воронки, для изготовления ножей, наконечников копий и т. д.

Строение атомов

- Алюминий – элемент III группы, главной подгруппы.
- Порядковый номер - 13
- Р-элемент
- На последнем энергетическом уровне 3 электро



- ★ Степень окисления +3
- Валентность III

• Высший оксид Al_2O_3

Носится к группе легких металлов

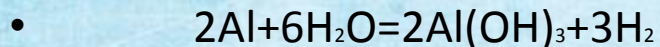
- ★ Наиболее распространенный металл и третий по распространенности химический элемент в земной коре

Физические свойства

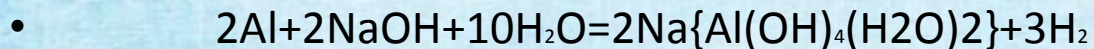
- Механически прочный
- Плотность – 2,7 г/см³
- Электрическая проводимость
- Теплопроводность
- Пластичность
- Образует сплавы
- Легкий, парамагнитный металл
- Серебристого цвета
- Стойкий к коррозии(за счёт быстрого образования оксидных плёнок , защищающих поверхность от дальнейшего взаимодействия.
- температура плавления у технического алюминия — 658 °С, у алюминия высокой чистоты — 660 °С
- температура кипения — 2500 °С

Химические свойства

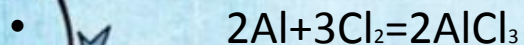
- С водой:



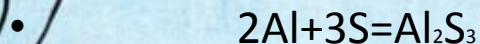
- С раствором щелочей:



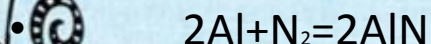
- С хлором:



- С серой:

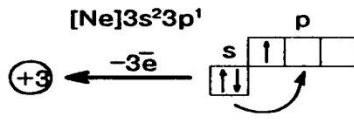


- С азотом:



При нормальных условиях покрыт тонкой и прочной оксидной плёнкой и потому не реагирует с классическими окислителями $\text{H}_2\text{O}(\text{t})$, O_2 , HNO_3 поэтому Алюминий не подвергается коррозии.

ПОДГРУППА IIIa. АЛЮМИНИЙ Al

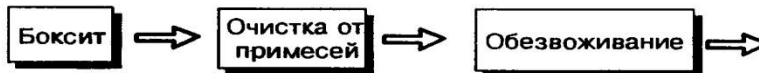


↓
V неметалл
Al оксиды и гидроксиды
Ga проявляют амфотерные свойства
In терные свойства
Tl металлические свойства

В природе: многие горные породы по своему составу — **алюмосиликаты** (Al, O, Si, щелочные и щелочноземельные металлы)
глины — Al₂O₃ · nSiO₂ · mH₂O
бокситы — Al₂O₃ · nH₂O
нефелины — KNa₃[AlSiO₄]₄

Физические свойства: серебристо-белый металл, пластичный, легкий (2,7 г/см³), хорошо проводит тепло и электрический ток. T_{пл} = 660°C

Получение — электролизом расплава (расходуется около 16 кВт·час на 1 кг Al)



Электролиз Al₂O₃ при 950°C в расплаве криолита Na₃[AlF₆]
На катоде: Al³⁺ + 3e = Al⁰
На угольном аноде (расходуется в процессе электролиза):
O²⁻ - 2e = O⁰;
C + O = CO; 2CO + O₂ = 2CO₂

Химические свойства

Активный металл, восстановитель, устойчив на воздухе и в воде из-за наличия плотной защитной пленки Al₂O₃.

с простыми веществами

1. 4Al + 3O₂ = 2Al₂O₃ + Q — покрывается пленкой оксида, но в мелкодробленном виде горит с выделением большого количества теплоты.
2. Аллюминотермия — получение металлов: Fe, Cr, Mn, Ti, W и другие, например:
8Al + 3Fe₃O₄ = 4Al₂O₃ + 9Fe
3. 2Al + 3Cl₂ = 2AlCl₃ (Br₂, I₂) — на холоду
4. 2Al + 3S = Al₂S₃ — при нагревании
5. 4Al + 3C = Al₄C₃ — при нагревании

со сложными веществами

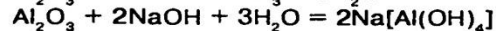
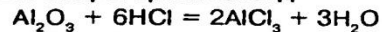
1. 2Al + 6H₂O = 2Al(OH)₃ + 3H₂↑ — после разрушения пленки Al₂O₃
2. Растворяется в щелочах
2Al + 2NaOH + 6H₂O = 2Na[Al(OH)₄] + 3H₂↑
гидроксиалюминат натрия
3. 2Al + 6HCl = 2AlCl₃ + 3H₂↑
4. С HNO₃ и концентрированной H₂SO₄ на холоду не реагирует — пассивируется. При нагревании:
2Al + 6H₂SO₄ = Al₂(SO₄)₃ + 3SO₂↑ + 6H₂O
конц.
Al + 6HNO₃ = Al(NO₃)₃ + 3NO₂↑ + 3H₂O
конц.

Соединения со степенью окисления +3

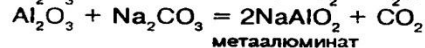
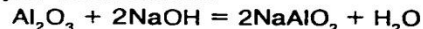
Оксид Al₂O₃ — очень твердый (корунд, рубин), тугоплавкий — 2050°C. Не растворяется в воде

Получение: 2Al(OH)₃ = Al₂O₃ + 3H₂O

Свойства: амфотерный оксид

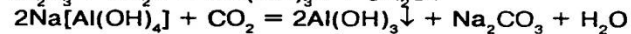
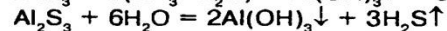
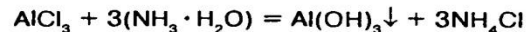


Для перевода в растворимое состояние используют сплавление:

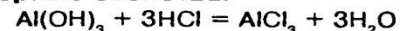


Гидроксид Al(OH)₃

Получение: осаждение из растворов солей



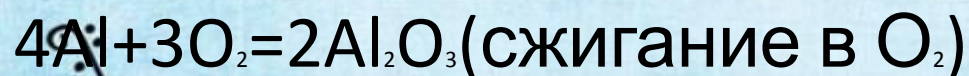
Амфотерные свойства:



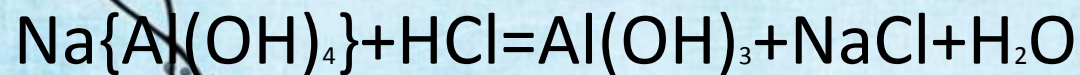
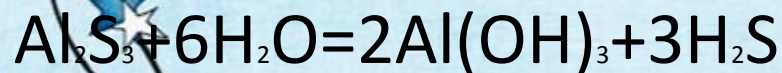
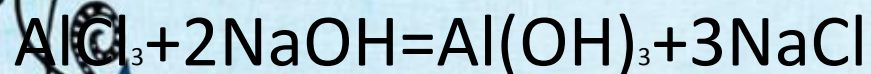
Получение

1) Очистка природных соединений

2) В лаборатории:



3) Осаждение из солей



БОКСИТЫ

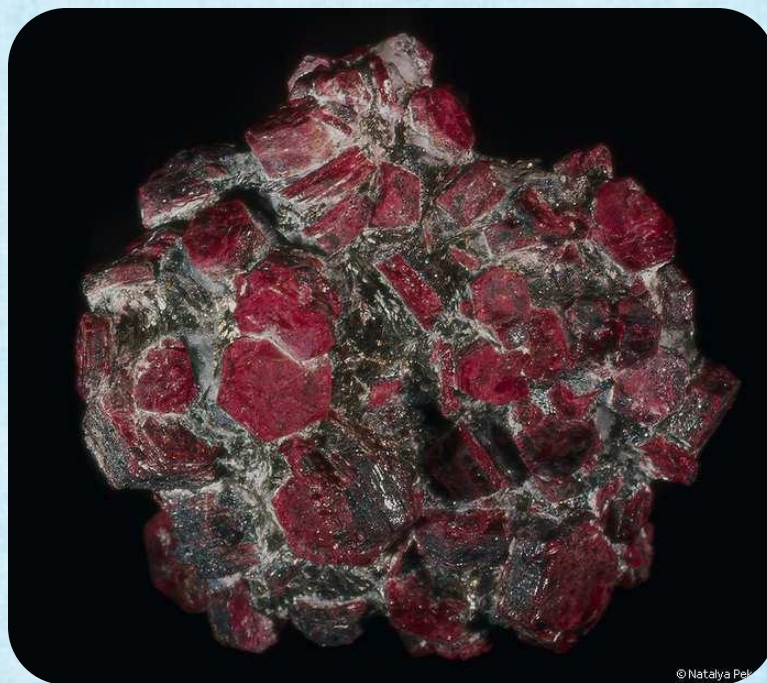
- Бокситы – горная порода, состоящая главным образом из гидратированного оксида алюминия и оксидов железа, которые придают им красный цвет.



Корунд



- Минерал . Обладает большой твердостью, применяется как абразивный материал.



Алюмосиликаты

- Алюмосиликаты составляют основную массу земной коры. Их можно рассматривать как соли, образованные оксидами алюминия, кремния, щелочных и щелочноземельных металлов. При выветривании многих алюмосиликатов образуется глина.

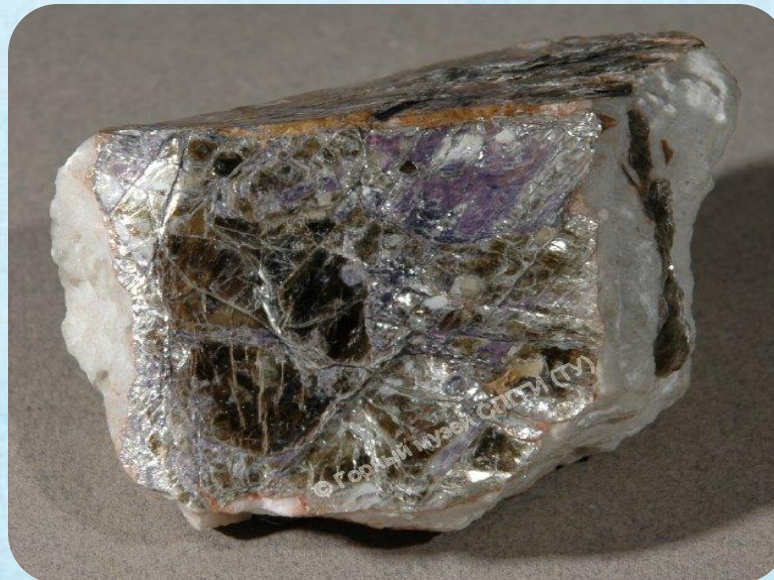
Драгоценный камень
Берилл представляет собой
алюмосиликат бериллия



Криолит

- В настоящее время приготавливается искусственным путем, применяется в металлургии алюминия.

Криолит с криолитинитом и хиолитом, Ильменские горы, Урал. Горный



Нахождение в природе

В природе алюминий встречается только в соединениях:

- ✓ Бокситы — $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (с примесями SiO_2 , Fe_2O_3 , CaCO_3)
- ✓ Нефелины — $\text{KNa}_3[\text{AlSiO}_4]_4$
- ✓ Алуниды — $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{Al}(\text{OH})_3$
- ✓ Глинозёмы (смеси каолинов с песком SiO_2 , известняком CaCO_3 , магнезитом MgCO_3)
- ✓ Корунд — Al_2O_3
- ✓ Полевой шпат (ортоклаз) — $\text{K}_2\text{O} \times \text{Al}_2\text{O}_3 \times 6\text{SiO}_2$
- ✓ Каолинит — $\text{Al}_2\text{O}_3 \times 2\text{SiO}_2 \times 2\text{H}_2\text{O}$
- ✓ Алунит — $(\text{Na}, \text{K})_2\text{SO}_4 \times \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \times 4\text{Al}(\text{OH})_3$
- ✓ Берилл — $3\text{BeO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$

Применение

- В авиационной промышленности.
- Для кабели и провода.
- Детали аппаратов и тара для азотной кислоты.
- Упаковка для пищевых продуктов и посуда.
- Аллюминотермия применяется для получения хрома, марганца, ванадия, титана, циркония и других металлов из их оксидов, а также для получения специальных солей.

Применение



Предметы быта

