

# Алюминий и его соединения.

Подготовил Шестаков В.

# АЛЮМИНИЙ

В периодической таблице алюминий находится в третьем периоде, в главной подгруппе третьей группы. Заряд ядра +13. Электронное строение атома  $1s^22s^22p^63s^23p^1$ .



## Оксид алюминия – $\text{Al}_2\text{O}_3$ .

- Физические свойства: оксид алюминия – белый аморфный порошок или очень твердые белые кристаллы. Молекулярная масса = 101,96, плотность – 3,97 г/см<sup>3</sup>, температура плавления – 2053 °С, температура кипения – 3000 °С.



**Химические свойства:** оксид алюминия проявляет амфотерные свойства – свойства кислотных оксидов и основных оксидов и реагирует и с кислотами, и с основаниями.

# Гидроксид алюминия – $Al(OH)_3$ .

- **Физические свойства:** гидроксид алюминия – белый аморфный (гелеобразный) или кристаллический. Почти не растворим в воде; молекулярная масса – 78,00, плотность – 3,97 г/см<sup>3</sup>.
- **Химические свойства:** типичный амфотерный гидроксид реагирует:
  - 1) с кислотами, образуя средние соли:  
 $Al(OH)_3 + 3HNO_3 = Al(NO_3)_3 + 3H_2O$ ;
  - 2) с растворами щелочей, образуя комплексные соли – гидроксоалюминаты:  $Al(OH)_3 + KOH + 2H_2O = K[Al(OH)_4(H_2O)_2]$ .
- При сплавлении  $Al(OH)_3$  с сухими щелочами образуются метаалюминаты:  $Al(OH)_3 + KOH = KAlO_2 + 2H_2O$ .



# СОЛИ АЛЮМИНИЯ



Из гидроксида алюминия можно получить практически все соли алюминия. Почти все соли алюминия и сильных кислот хорошо растворимы в воде и при этом сильно гидролизуются

При взаимодействии с сильными щелочами образуются соответствующие алюминаты



Сульфат алюминия  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  получается при действии горячей серной кислоты на оксид алюминия или на каолин. Применяется для очистки воды, а также при приготовлении некоторых сортов бумаги.



Подготовил Шестаков В