

Алюминий, соединения алюминия



Содержание



Строение алюминия



Химическая активность алюминия



Взаимодействие с простыми веществами



Взаимодействие со сложными веществами



Амфотерность



Амфотерность оксида алюминия



Амфотерность гидроксида алюминия




Применение




Закрепление материала (ответ)

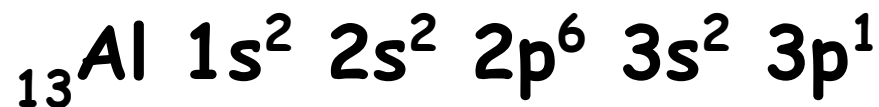
Строение Al



Al – основной представитель металлов главной подгруппы III группы периодической системы



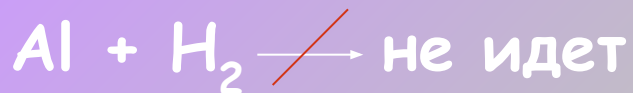
Al – p-элемент, имея в нормальном состоянии $3s^2 3p^1$ электроны, при возбуждении, окисляясь, проявляет постоянную с. о. = +3



Химическая активность Al

Весьма активен, хороший восстановитель, но со многими веществами реагирует только при нагревании, т.к. покрыт очень тонкой газонепроницаемой пленкой Al_2O_3 .

Взаимодействия с простыми веществами



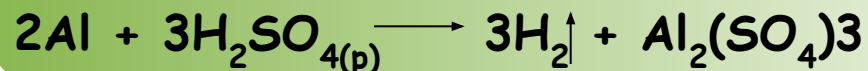
реакция идет
при н.у.
только на
поверхности

Взаимодействие со сложными веществами

взаимодействует
с водой



с разбавленными
кислотами



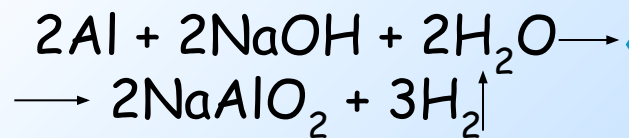
с конц.
кислотами при
нагревании



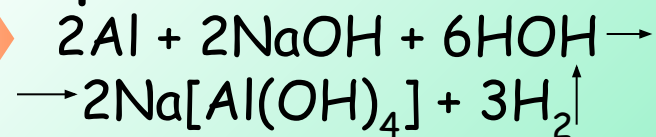
Амфотерность

Взаимодействует
с расплавами и
растворами
щелочей

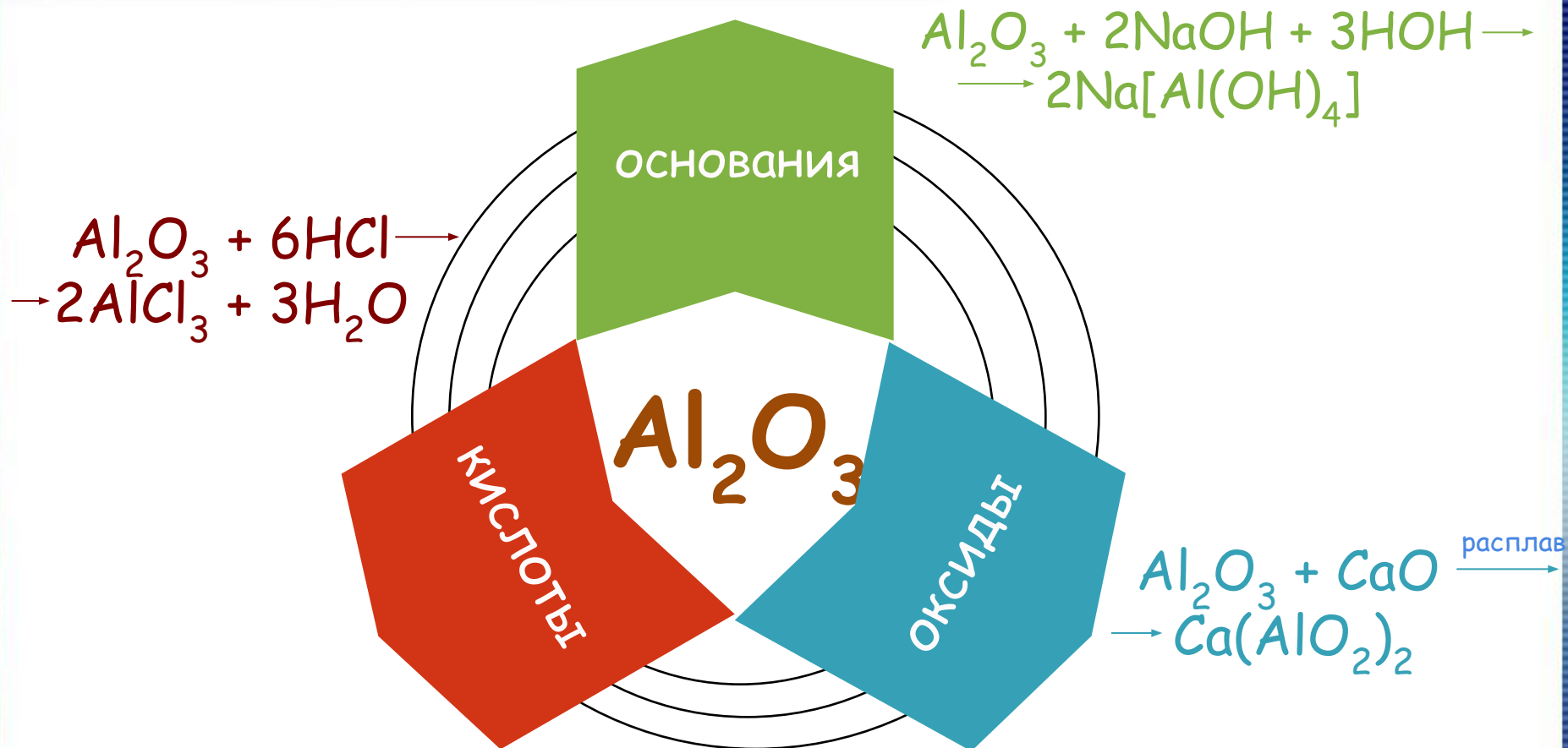
В расплаве



В расплаве щелочи

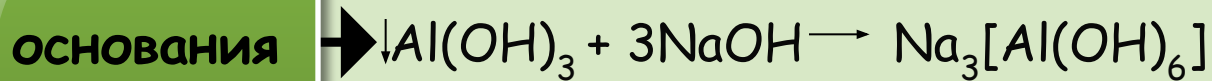


Амфотерность Al_2O_3



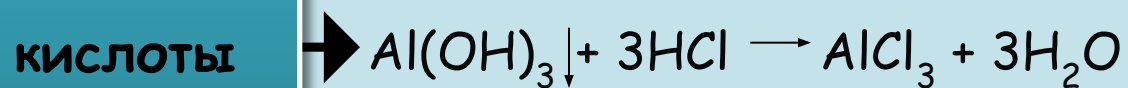
Амфотерность $\text{Al}(\text{OH})_3$

основания

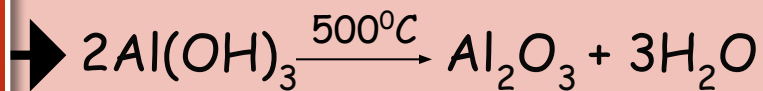


$\text{Al}(\text{OH})_3$

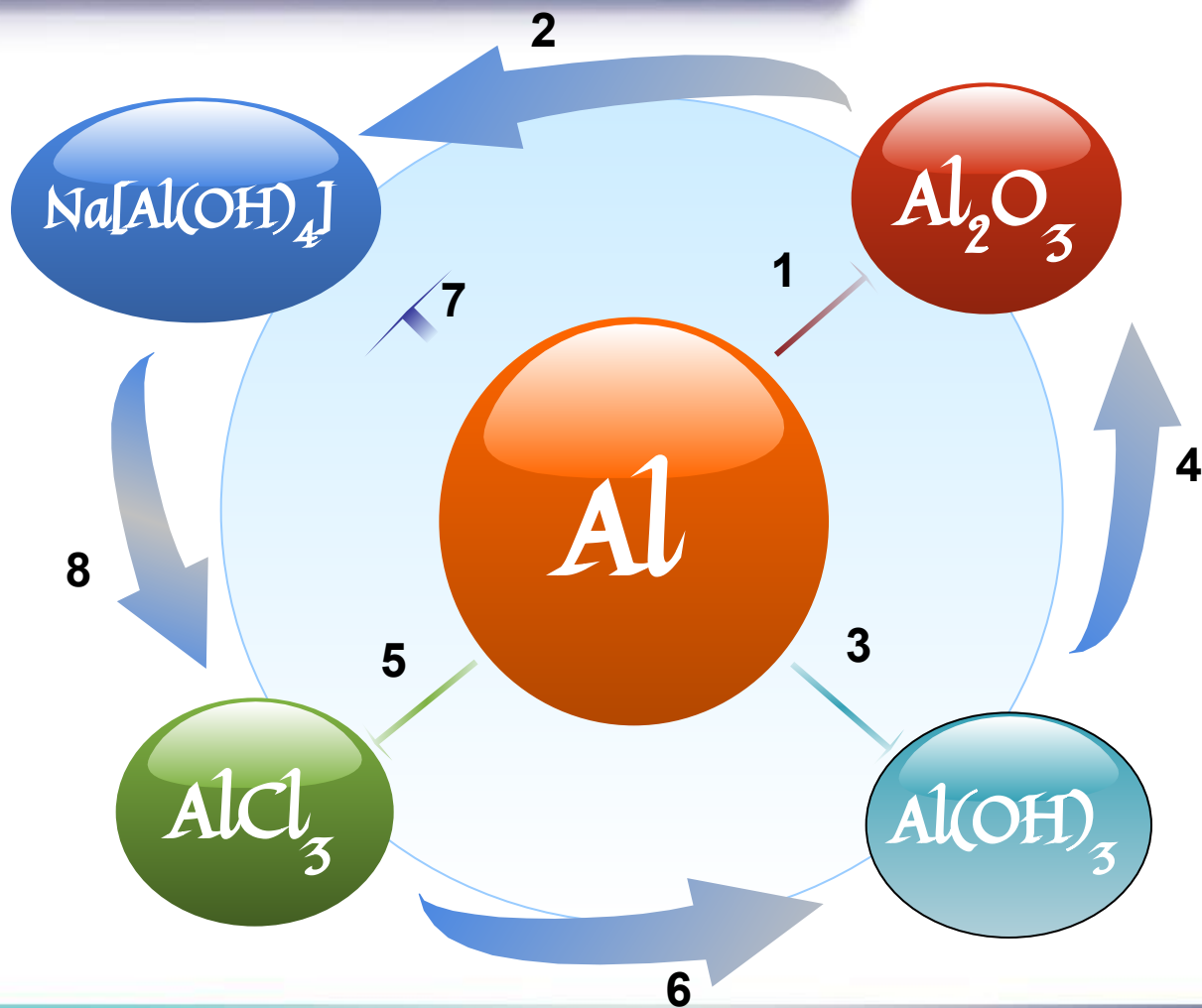
кислоты



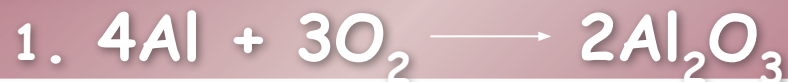
при
нагревании



Закрепление



Ответ



Применение

- в продуктах против акне
- в мылах
- кремах для бритья
- зубных пастах
- средствах по уходу за детской кожей



LOGO

Спасибо за внимание!

