

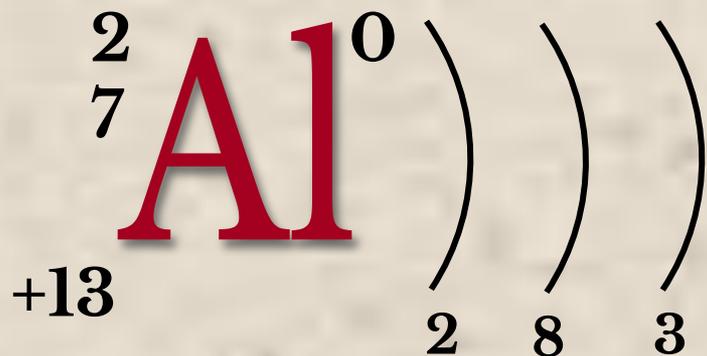


**АЛЮМИНИЙ**

# Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

| Периоды | Ряды | Группы элементов   |    |     |    |   |    |     |      |                         |   |
|---------|------|--|----|-----|----|---|----|-----|------|-------------------------|---|
|         |      | I  | II | III | IV | V | VI | VII | VIII |                         |   |
| 1       | 1    | <div style="text-align: center;"> <p>27</p> <p>0</p> <p><b>А</b></p> <p>+13</p> <p><b>1</b></p> </div> |    |     |    |   |    |     |      | <h2>Характеристика</h2> |   |
| 2       | 2    |  |    |     |    |   |    |     |      |                         |   |
| 3       | 3    |  |    |     |    |   |    |     |      | 1.                      | Впервые получен в 1825 году Гансом Эрстедом.                                    |
| 4       | 4    |  |    |     |    |   |    |     |      | 2.                      | В Периодической системе расположен в 3 периоде, IIIA-группе.                    |
|         | 5    |  |    |     |    |   |    |     |      | 3.                      | В природе встречается только в виде соединений.                                 |
| 5       | 6    |  |    |     |    |   |    |     |      | 4.                      | Серебристо-белый, легкий металл. Обладает высокой тепло- и электропроводностью. |
|         | 7    |  |    |     |    |   |    |     |      |                         |   |
| 6       | 8    |  |    |     |    |   |    |     |      | 5.                      | Валентность: III.<br>Степень окисления: +3.                                     |
|         | 9    |  |    |     |    |   |    |     |      |                         |   |
| 7       | 10   |  |    |     |    |   |    |     |      |                         |   |

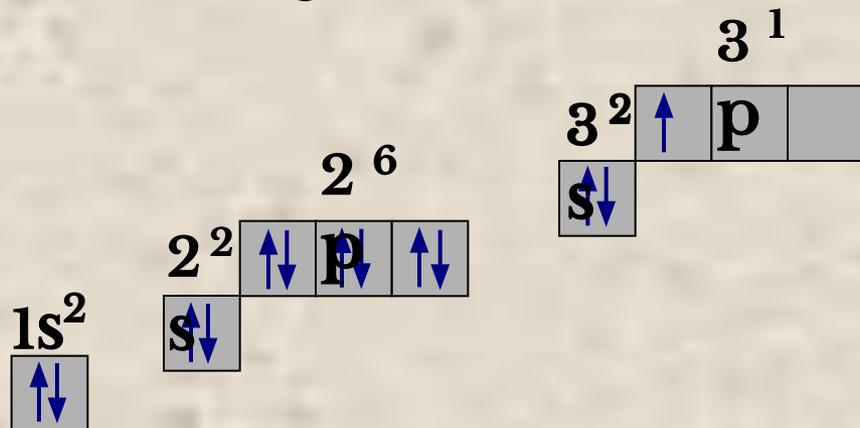
# Алюминий



$$P = 13$$

$$\bar{e} = 13$$

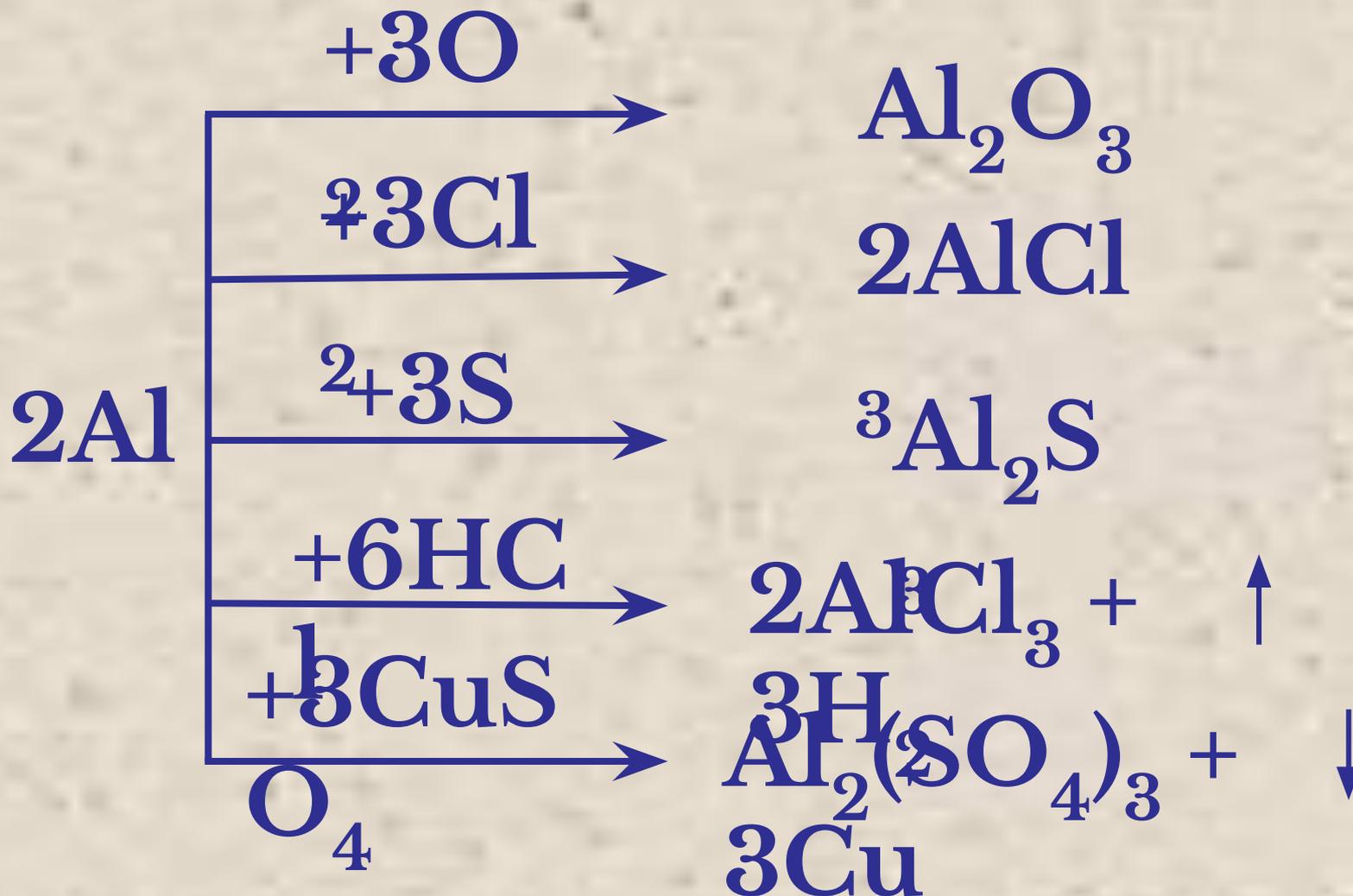
$$N = 14$$



Краткая электронная запись:

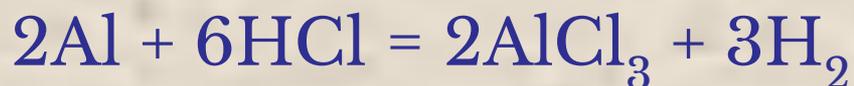
\_\_\_\_\_

# Химические свойства



# Химические свойства

Является амфотерным элементом: взаимодействует с кислотами и со щелочами.



Оксид и гидроксид алюминия также обладают амфотерными свойствами:

