



АЛЮМИНИЙ

Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Периоды	Ряды	Группы элементов															
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII								
1	1	<div style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: red; margin: 0 auto;">A</div> <div style="font-size: 2em; font-weight: bold; margin: 0 auto;">27</div> <div style="font-size: 2em; font-weight: bold; margin: 0 auto;">+13</div> <div style="font-size: 3em; font-weight: bold; margin: 0 auto;">0</div> <div style="font-size: 4em; font-weight: bold; color: red; margin: 0 auto;">1</div>								<h2 style="margin: 0;">Характеристика</h2>							
2	2									<ol style="list-style-type: none"> 1. Впервые получен в 1825 году Гансом Эрстедом. 2. В Периодической системе расположен в 3 периоде, IIIA-группе. 3. В природе встречается только в виде соединений. 4. Серебристо-белый, легкий металл. Обладает высокой тепло- и электропроводностью. 5. Валентность: III. Степень окисления: +3. 							
3	3																
4	4																
	5																
5	6																
	7																
6	8																
	9																
7	10																

Алюминий



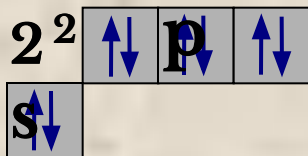
$$P = 13$$

$$\bar{e} = 13$$

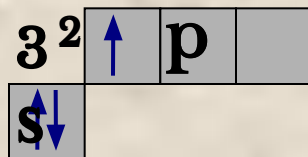
$$N = 14$$

2 8 3

3^1



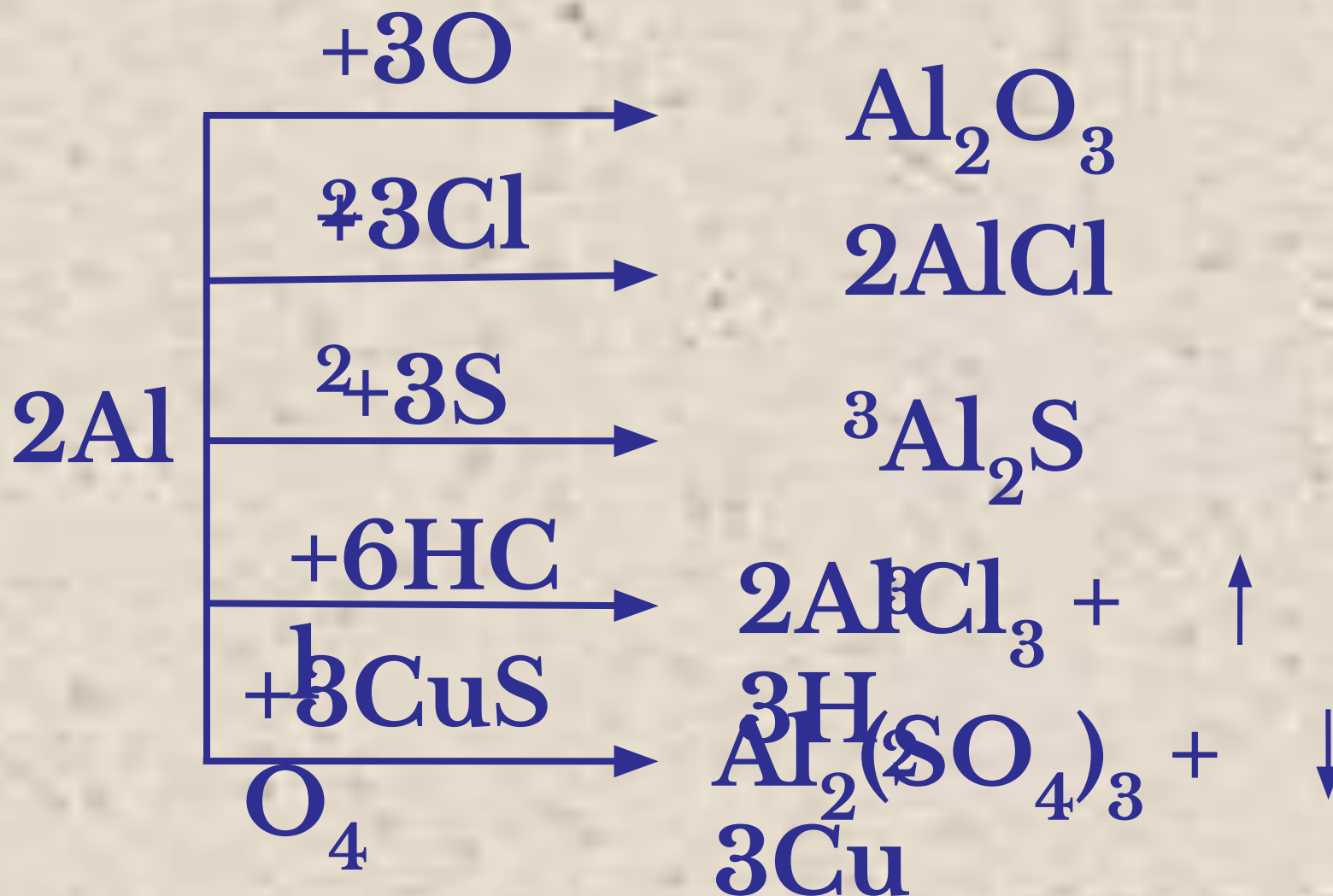
2^6



Краткая электронная запись:

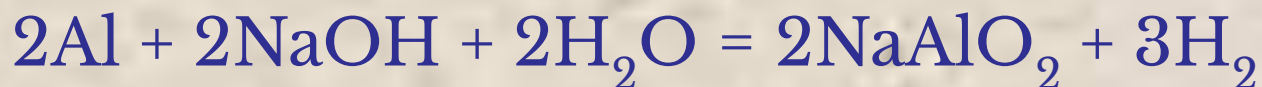
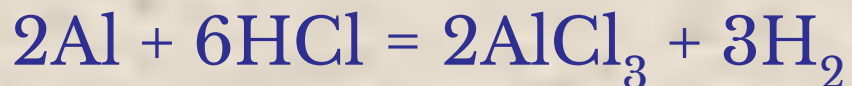


Химические свойства



Химические свойства

Является амфотерным элементом: взаимодействует с кислотами и со щелочами.



Оксид и гидроксид алюминия также обладают амфотерными свойствами:

