



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 0</p> <p>A</p> <p>+13</p> <p>1</p> </div>								<h2>Характеристика</h2>	
2	2										
3	3									<ol style="list-style-type: none"> 2. В Периодической системе расположен в 3 периоде, IIIA-группе. 	
4	4										<ol style="list-style-type: none"> 3. В природе встречается только в виде соединений.
	5									<ol style="list-style-type: none"> 4. Серебристо-белый, легкий металл. Обладает высокой тепло- и электропроводностью. 	
5	6										<ol style="list-style-type: none"> 5. Валентность: III. Степень окисления: +3.
	7										
6	8										
	9										
7	10										

Алюминий



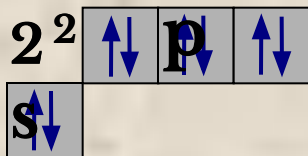
$P = 13$

$\bar{e} = 13$

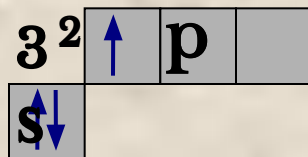
$N = 14$

2 8 3

3^1



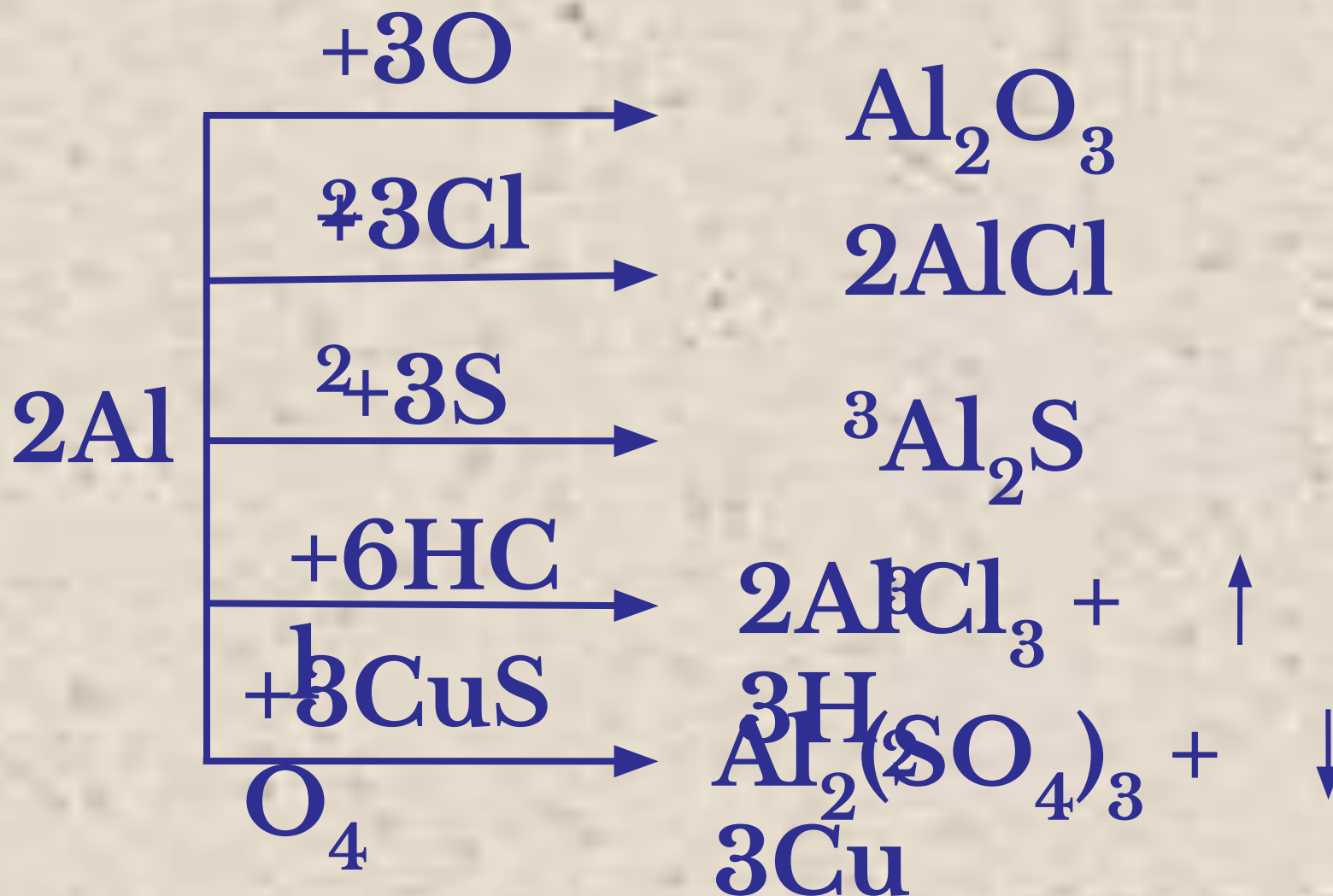
2^6



Краткая электронная запись:

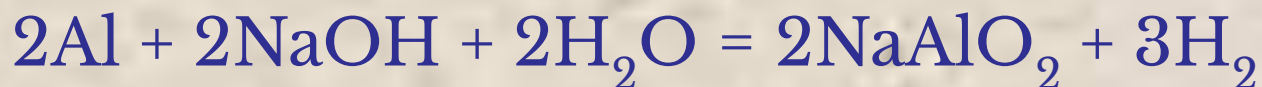
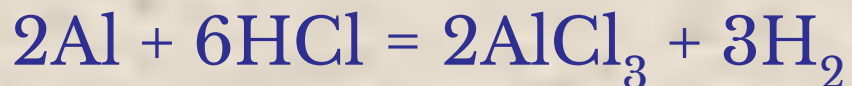


Химические свойства



Химические свойства

Является амфотерным элементом: взаимодействует с кислотами и со щелочами.



Оксид и гидроксид алюминия также обладают амфотерными свойствами:

