



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									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									5.	Валентность: III. Степень окисления: +3.
6	8										
	9										
7	10										

Алюминий



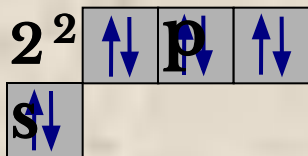
$P = 13$

$\bar{e} = 13$

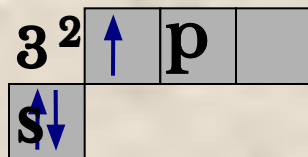
$N = 14$

2 8 3

3^1



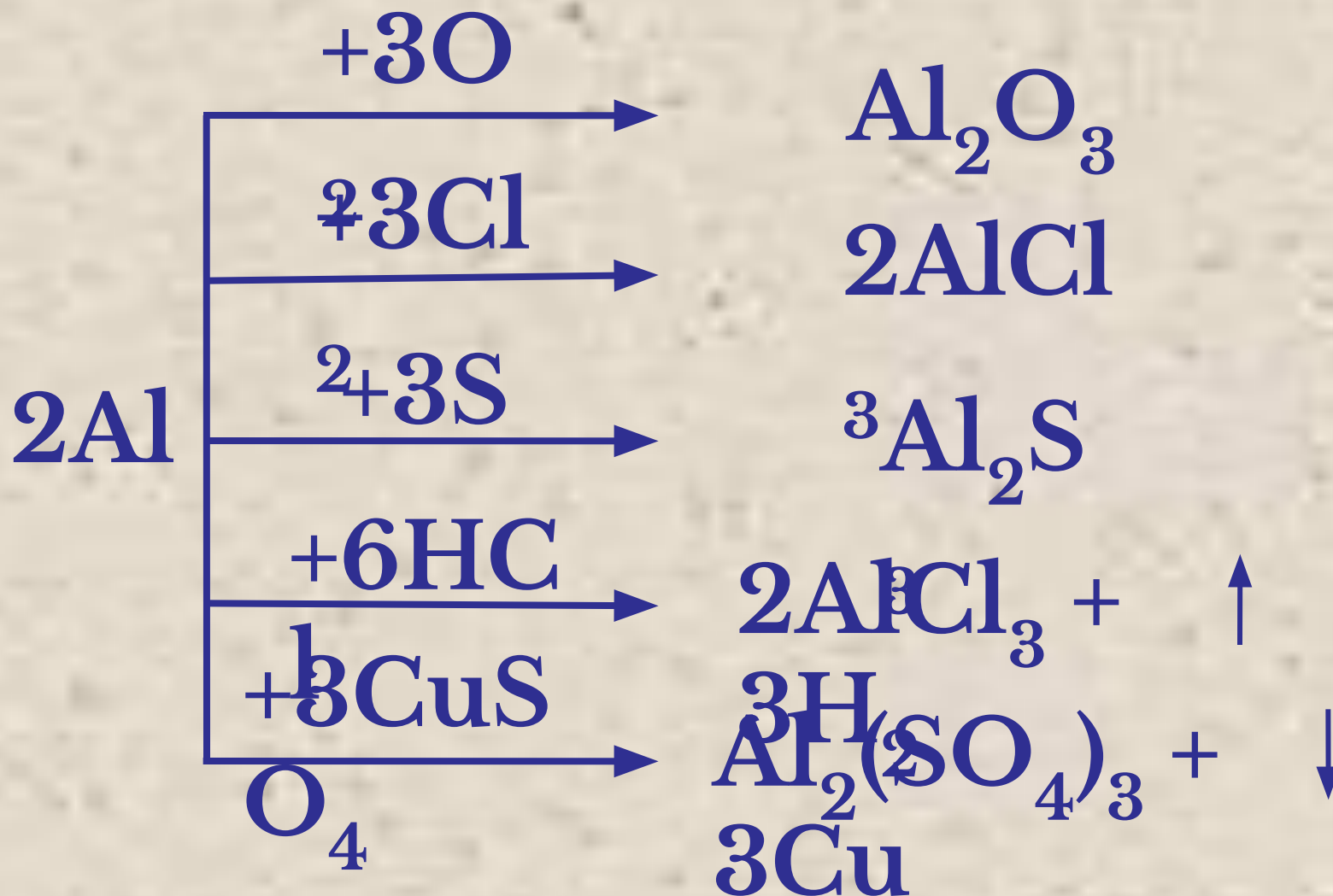
2^6



Краткая электронная запись:

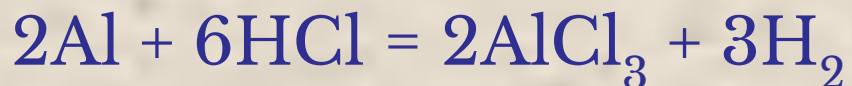


Химические свойства



Химические свойства

Является амфотерным элементом: взаимодействует с кислотами и со щелочами.



Оксид и гидроксид алюминия также обладают амфотерными свойствами:

