

Муниципальное образовательное учреждение «Лицей № 3»



АЛЮМИНИЙ

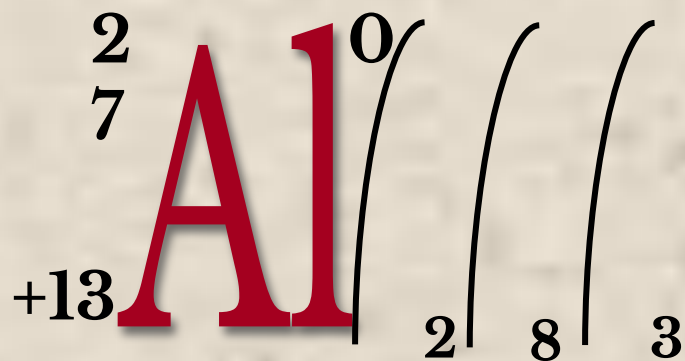
Кузнецова О.Н., учитель химии
высшей категории

город Норильск, 2009 год

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>								Характеристика							
2	2									1.		Впервые получен в 1825 году Гансом Эрстедом.					
3	3									2.		В Периодической системе расположен в 3 периоде, IIIA-группе.					
4	4									3.		В природе встречается только в виде соединений.					
	5									4.		Серебристо-белый, легкий металл. Обладает высокой тепло- и электропроводностью.					
5	6									5.		Валентность: III.					
	7											Степень окисления: +3.					
6	8																
	9																
7	10																

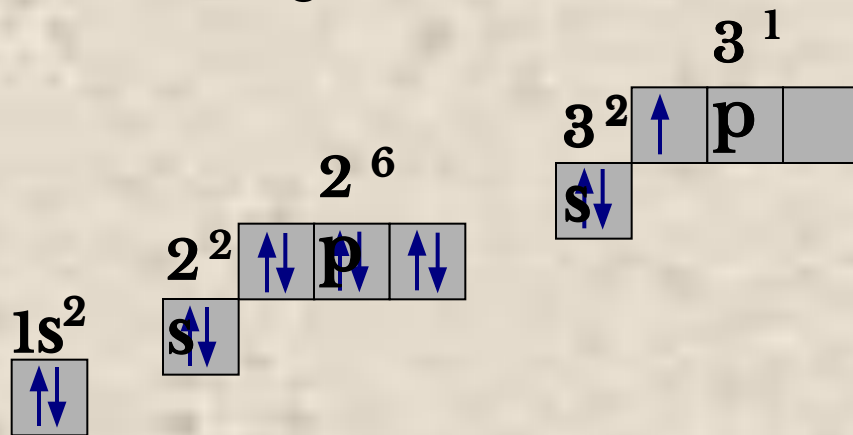
Алюминий



$$P = 13$$

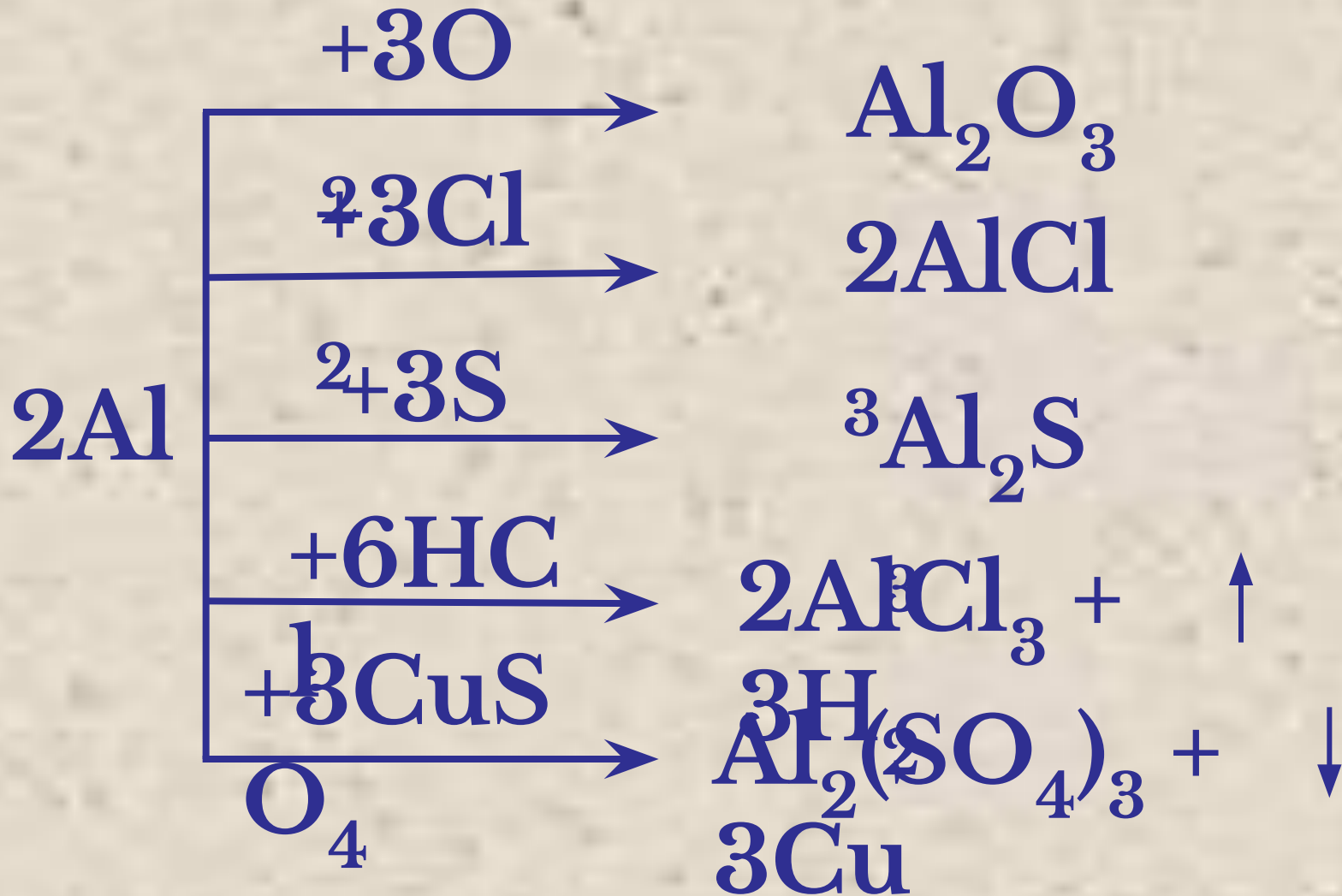
$$\bar{e} = 13$$

$$N = 14$$



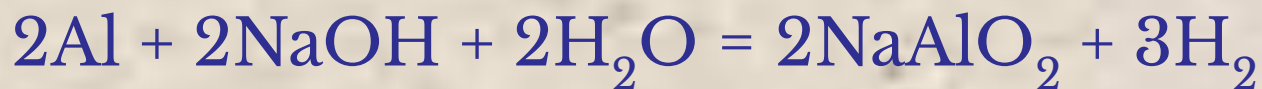
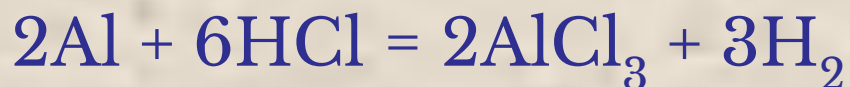
Краткая электронная запись:

Химические свойства



Химические свойства

Является амфотерным элементом: взаимодействует с кислотами и со щелочами.



Оксид и гидроксид алюминия также обладают амфотерными свойствами:

