

Муниципальное образовательное учреждение «Лицей № 3»



# АЛЮМИНИЙ

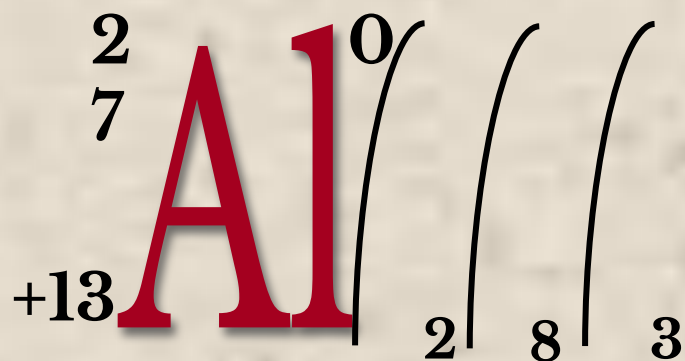
Кузнецова О.Н., учитель химии  
высшей категории

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="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;">0</div> <div style="font-size: 2em; font-weight: bold; margin: 0 auto;">+13</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"> <li>1. Впервые получен в 1825 году Гансом Эрстедом.</li> </ol>	
3	3									<ol style="list-style-type: none"> <li>2. В Периодической системе расположен в 3 периоде, IIIA-группе.</li> </ol>	
4	4									<ol style="list-style-type: none"> <li>3. В природе встречается только в виде соединений.</li> </ol>	
	5									<ol style="list-style-type: none"> <li>4. Серебристо-белый, легкий металл. Обладает высокой тепло- и электропроводностью.</li> </ol>	
5	6									<ol style="list-style-type: none"> <li>5. Валентность: III.</li> </ol>	
	7									<ol style="list-style-type: none"> <li>5. Степень окисления: +3.</li> </ol>	
6	8										
	9										
7	10										

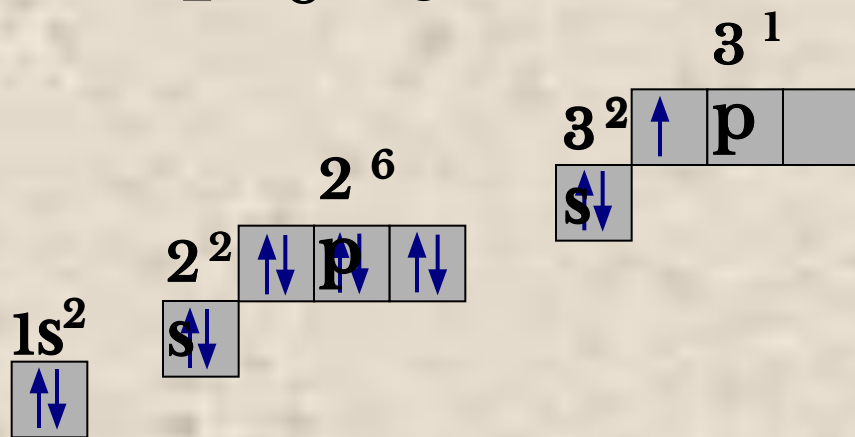
# Алюминий



$$P = 13$$

$$\bar{e} = 13$$

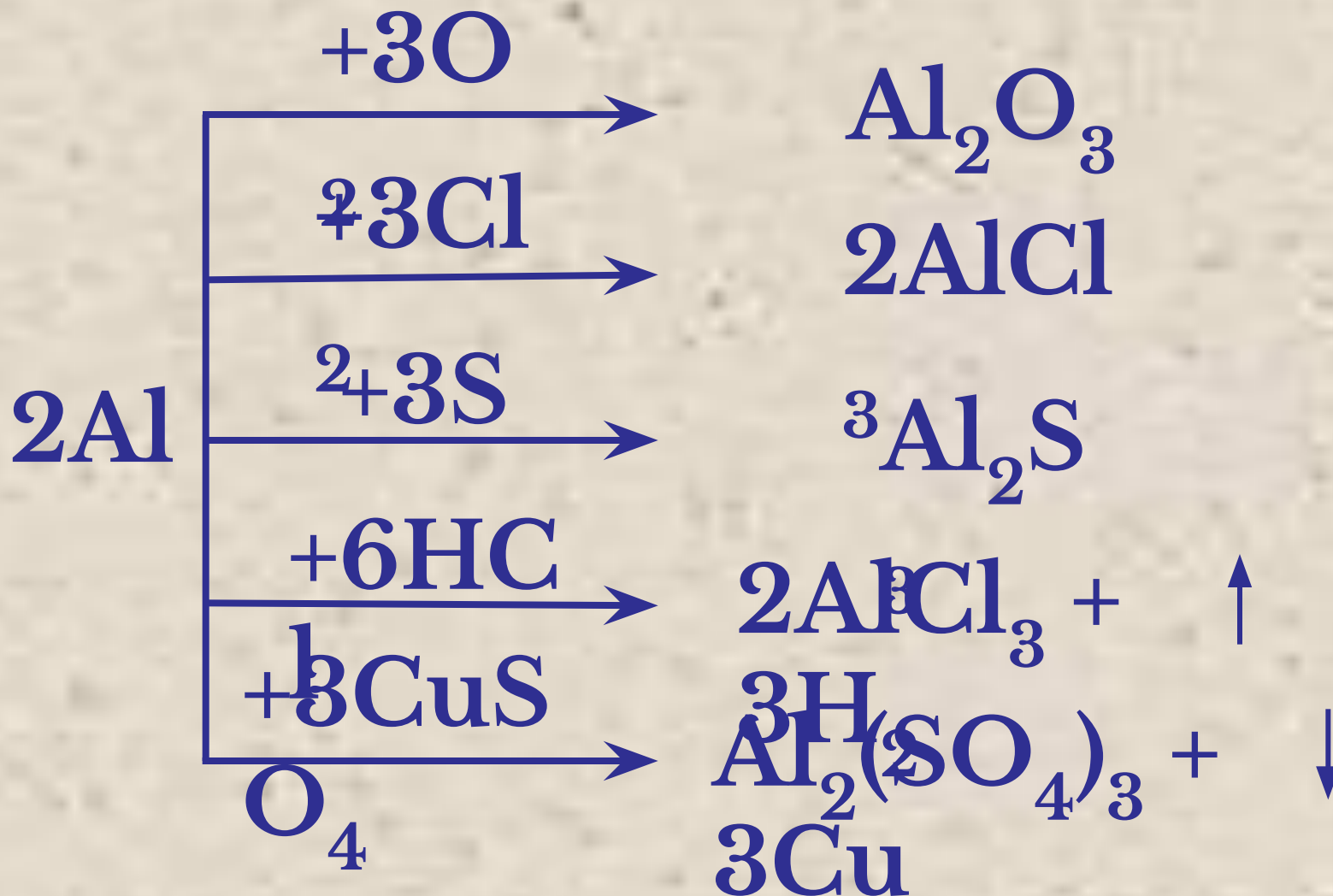
$$N = 14$$



Краткая электронная запись:

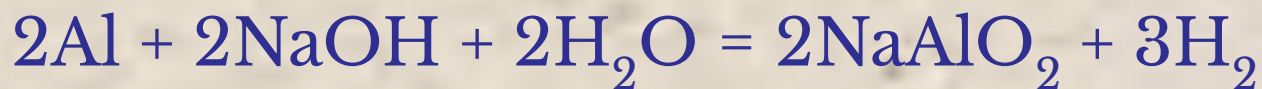
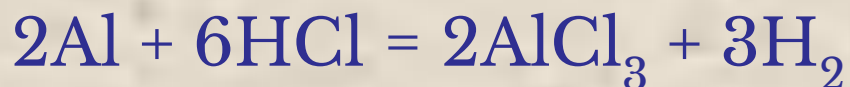
\_\_\_\_\_

# Химические свойства



# *Химические свойства*

Является амфотерным элементом: взаимодействует с кислотами и со щелочами.



Оксид и гидроксид алюминия также обладают амфотерными свойствами:

