

# Химические свойства

## Общие химические свойства

Диссоциация  
 $\text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$

Взаимодействие с основаниями

Взаимодействие оксидами металлов

Взаимодействие с солями

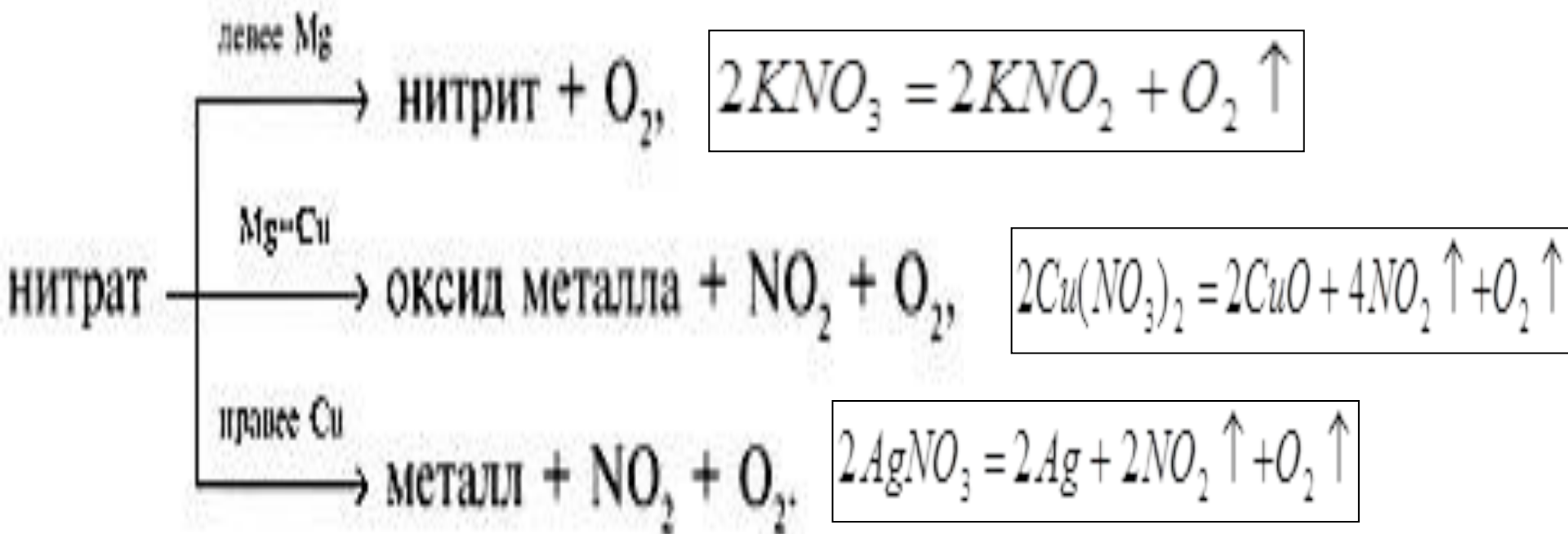
## Специфические химические свойства

Взаимодействие с Me

Взаимодействие с nMe

# Как называются соли азотной кислоты?

## Нитраты



# Опыт: «Разложение нитрата калия»



# Фосфор



# Изменение свойств неметаллов


Уменьшение радиуса атомов.

Увеличение: сродства к электрону; окислительной активности.

Ослабление металлических свойств.



Период	Группа					
n	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1					H	He
2	B	C	N	O	F	Ne
3	Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	p <sup>1</sup>	p <sup>2</sup>	p <sup>3</sup>	p <sup>4</sup>	p <sup>5</sup>	p <sup>6</sup>



Увеличение  
радиуса атомов

Уменьшение:  
сродства к электрону;  
окислительной активности

# Что называется аллотропией?

- Аллотропия — явление существования химических элементов в виде нескольких простых веществ, находящихся в одном физическом состоянии, но отличающихся строением и физическими свойствами.

<b>Характеристики</b>	<b>Белый фосфор</b>	<b>Красный фосфор</b>
<b>Формула</b>		
<b>Растворимость</b>		
<b>Взаимодействие с кислородом воздуха</b>		
<b>Ядовитость</b>		
<b>Свечение</b>		

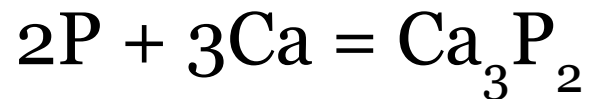


Характеристики	Белый фосфор	Красный фосфор
Формула	P4	Pn
Растворимость	Растворяется в воде/сероуглероде	Не растворяется Не воспламеняется
Взаимодействие с кислородом воздуха	Окисляется Воспламеняется	Не окисляется Не воспламеняется
Ядовитость	+	-
Свечение	+	-



# Фосфор - простое вещество

- Взаимодействие с Ме:



- «Горение фосфора»:

