

Химические свойства

Общие химические свойства

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

Взаимодействие с
основаниями

Взаимодействие
оксидами металлов

Взаимодействие
с солями

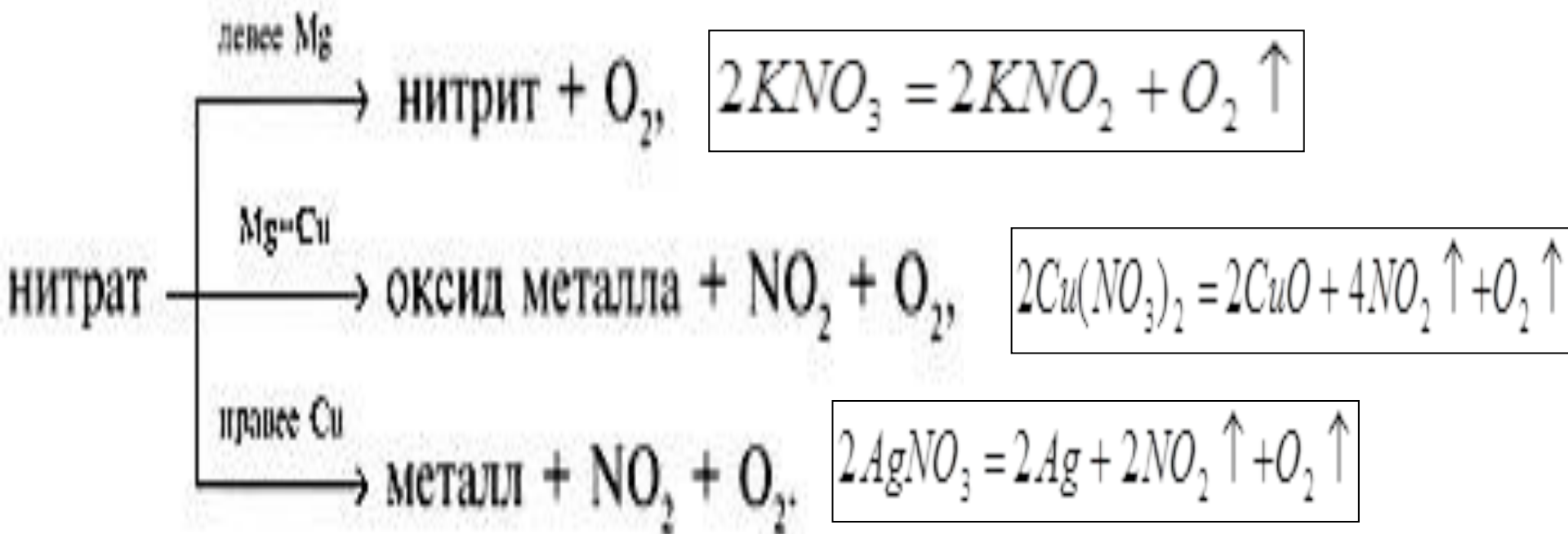
Специфические химические свойства

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 ¹	p ²	p ³	p ⁴	p ⁵	p ⁶

Увеличение
радиуса атомов

Уменьшение:
сродства к электрону;
окислительной активности

Что называется аллотропией?

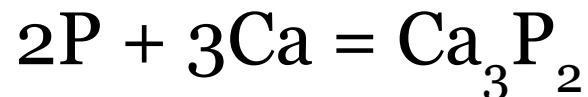
- Аллотропия — явление существования химических элементов в виде нескольких простых веществ, находящихся в одном физическом состоянии, но отличающихся строением и физическими свойствами.

Характеристики	Белый фосфор	Красный фосфор
Формула		
Растворимость		
Взаимодействие с кислородом воздуха		
Ядовитость		
Свечение		

Характеристики	Белый фосфор	Красный фосфор
Формула	P ₄	P _n
Растворимость	Растворяется в воде/сероуглероде	Не растворяется Не воспламеняется
Взаимодействие с кислородом воздуха	Окисляется Воспламеняется	Не окисляется Не воспламеняются
Ядовитость	+	-
Свечение	+	-

Фосфор - простое вещество

- Взаимодействие с Ме:



- «Горение фосфора»:

