



Основные классы неорганических соединений

Шлахтер М.Л.

Харьков - 2016

Классификация неорганических соединений

Вещества											
простые				сложные							
металлы		неметаллы		Оксиды			Основания		Кислоты		Соли
Na	Cu	O ₂	N ₂	кислотные IV-VII	основные I-II	амфотерные	щелочи КОН	бескислородные	Кислородсодержащие	средние	
Ca	Mn	P ₄	S								образуют металлы и неметаллы
Zn	Ag	Cl ₂	Si					H ₂ S	HNO ₃	Ca(NO ₃) ₂	
		H ₂		SO ₃	CuO	ZnO		HBr	H ₂ SO ₄	кислые	
				P ₂ O ₅	Na ₂ O	BeO		HI	H ₂ CO ₃	NaHSO ₄	
				CrO ₃	CaO	Al ₂ O ₃			H ₂ SO ₃	KHCO ₃	
						Cr ₂ O ₃			H ₂ SiO ₃	основные	
				солеобразующие			Атом металла + гр. OH		H ₃ PO ₄	CuOHCl	
				2 элемента: элемент + кислород						FeOHSO ₄	
									По числу атомов водорода	Металл + кислотный остаток (средние соли)	
									одноосновные		
									двухосновные		
									многосновные		
									Атомы водорода + кислотный остаток		

КЛАССИФИЦИРУЙТЕ ОКСИДЫ

НЕСОЛЕОБР. ОКСИДЫ	CO_2	CO	Na_2O	SiO_2
	NO_2	N_2O	SiO	NO
СОЛЕОБР. ОКСИДЫ	P_2O_5	N_2O_5	SO_2	N_2O
	SiO	CuO	NO_2	Fe_2O_3
ОСНОВНЫЕ ОКСИДЫ	Li_2O	ZnO	CrO	Al_2O_3
	SnO	SO_2	Cu_2O	BaO
АМФОТЕРНЫЕ ОКСИДЫ	BeO	CO_2	MgO	Al_2O_3
	Cr_2O_3	PbO	ZnO	CaO
КИСЛОТНЫЕ ОКСИДЫ	NO	P_2O_5	FeO	SO_3
	K_2O	SiO_2	N_2O_5	CrO

Реакции с оксидами

Основные оксиды	Кислотные оксиды
<p>Основный оксид + H₂O = щелочь [p]</p> <p>1) CaO + H₂O =</p>	<p>кислотный оксид + H₂O = кислота</p> <p>2) CO₂ + H₂O ↔</p>
<p>Основный оксид + Na₂O + SO₃ = Na₂SO₄</p>	<p>кислотный оксид = соль</p> <p>CrO₃ + Li₂O = Li₂CrO₄</p>
<p>Основный оксид + кислота = соль + H₂O</p> <p>3) CuO + H₂SO₄ (t⁰) =</p> <p>4) CuO + HCl (t⁰) =</p> <p>5) MgO + H₂SO₄ =</p> <p>MgO + HCl =</p>	<p>кислотный оксид + щелочь = соль + H₂O</p> <p>6) CO₂ + Ca(OH)₂ =</p> <p>*кислотный оксид + соль = соль + летучий оксид</p> <p>SiO₂ + CaCO₃(t⁰) = CaSiO₃ + CO₂↑</p> <p> MyShared</p>

Амфотерные оксиды

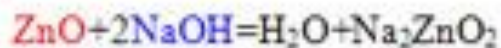
Амфотерные оксиды: ZnO , Al_2O_3 , Cu_2O , CuO , Fe_2O_3

Амфотерный
оксид

+

Кислота

=



=

Вода

+

Соль

Амфотерный
оксид

+

Основа-
ние

=

=

Вода

+

Соль

Реакции с кислотами

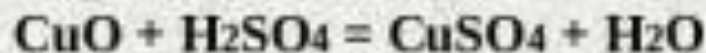
Кислота + основание \rightleftharpoons соль + вода.

(реакция обмена)



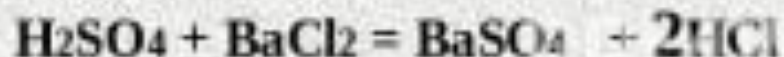
Кислота + оксид металла \rightleftharpoons соль + вода.

(реакция обмена)



Кислота + соль \rightleftharpoons новая кислота + новая соль.

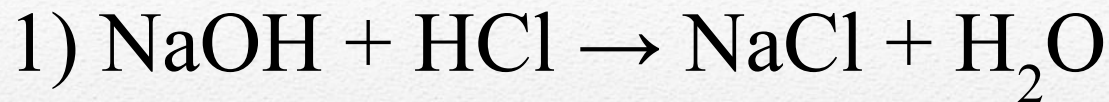
(реакция обмена)



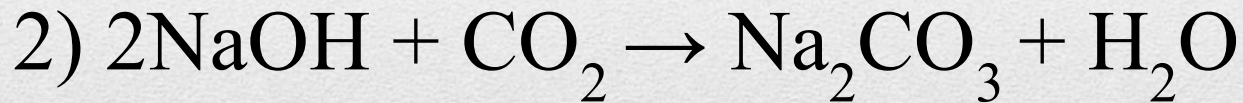
Кислота + металл \longrightarrow соль + водород.

(реакция замещения)

Реакции с основаниями



Основание + кислота \rightarrow соль + вода



Щёлочь + оксид неметалла \rightarrow соль + вода



Щёлочь + соль \rightarrow новое основание + новая соль

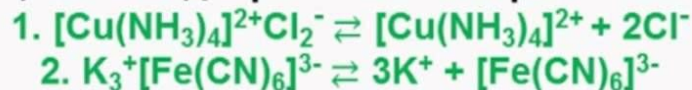
Реакции с солями

Свойства солей	Пример реакции
С металлами (более акт)	$2\text{AgNO}_3 + \text{Ca} = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$.
С основаниями (осадок/газ)	$\text{CuSO}_4 + 2\text{KOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{K}_2\text{SO}_4$
С кислотами (осадок/газ)	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
С солями (садок/газ)	$\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} = \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$
<p>Термическое разложение</p> <div style="display: flex; align-items: center;"> <div style="margin-right: 20px;"> </div> <div> $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$ $\text{NH}_4\text{Cl} = \text{NH}_3 + \text{HCl}$ $\text{NH}_4\text{NO}_3 = \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{NH}_4\text{NO}_2 = \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ </div> </div>	
<p>Гидролиз солей:</p> <ul style="list-style-type: none"> - По аниону (слаб.кислота) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{NaHSO}_3 + \text{NaOH}$, $\text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} = \text{HSO}_3^- + \text{OH}^-$ - По катиону (слаб.основ) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{FeOHCl}_2 + \text{HCl}$, $\text{Fe}^{3+} + \text{H}_2\text{O} = \text{FeOH}^{2+} + \text{H}^+$ - Совместный $2\text{AlCl}_3 + 3\text{Na}_2\text{CO}_3 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 6\text{NaCl} + 3\text{CO}_2$, 	

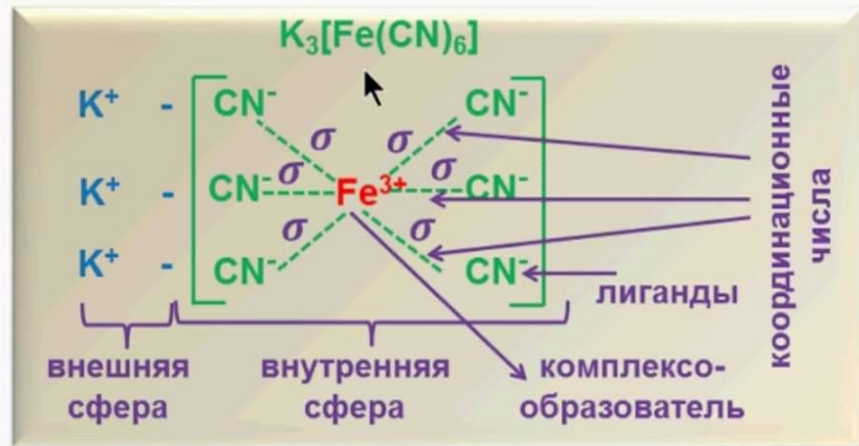
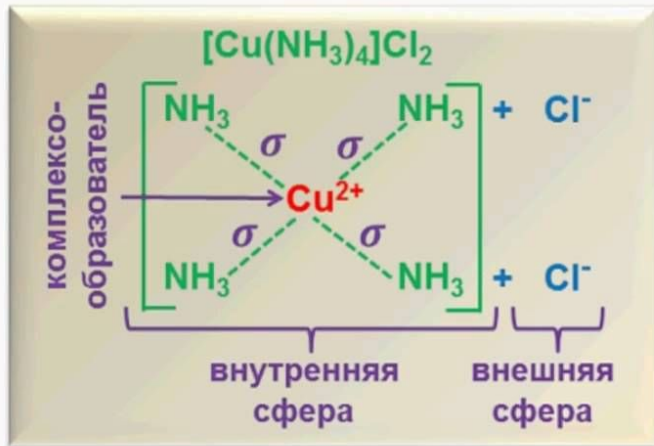
Комплексные соединения

Комплексными соединениями называются определенные химические молекулы, образованные сочетанием отдельных компонентов и представляющие собой сложные ионы или молекулы, способные к существованию, как в кристаллическом, так и в растворенном состоянии.

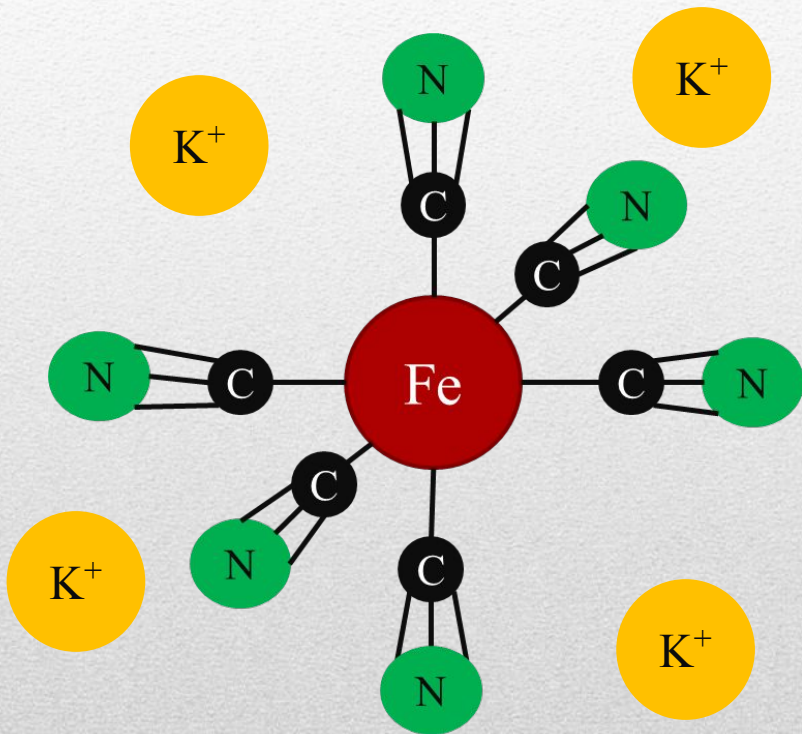
В водном растворах эти вещества подвергаются электролитической диссоциации.



СТРУКТУРНЫЕ ФОРМУЛЫ КОМПЛЕКСНЫХ СОЛЕЙ



Ещё немного комплексов



Гексацианоферрат калия



Спасибо за внимание!
