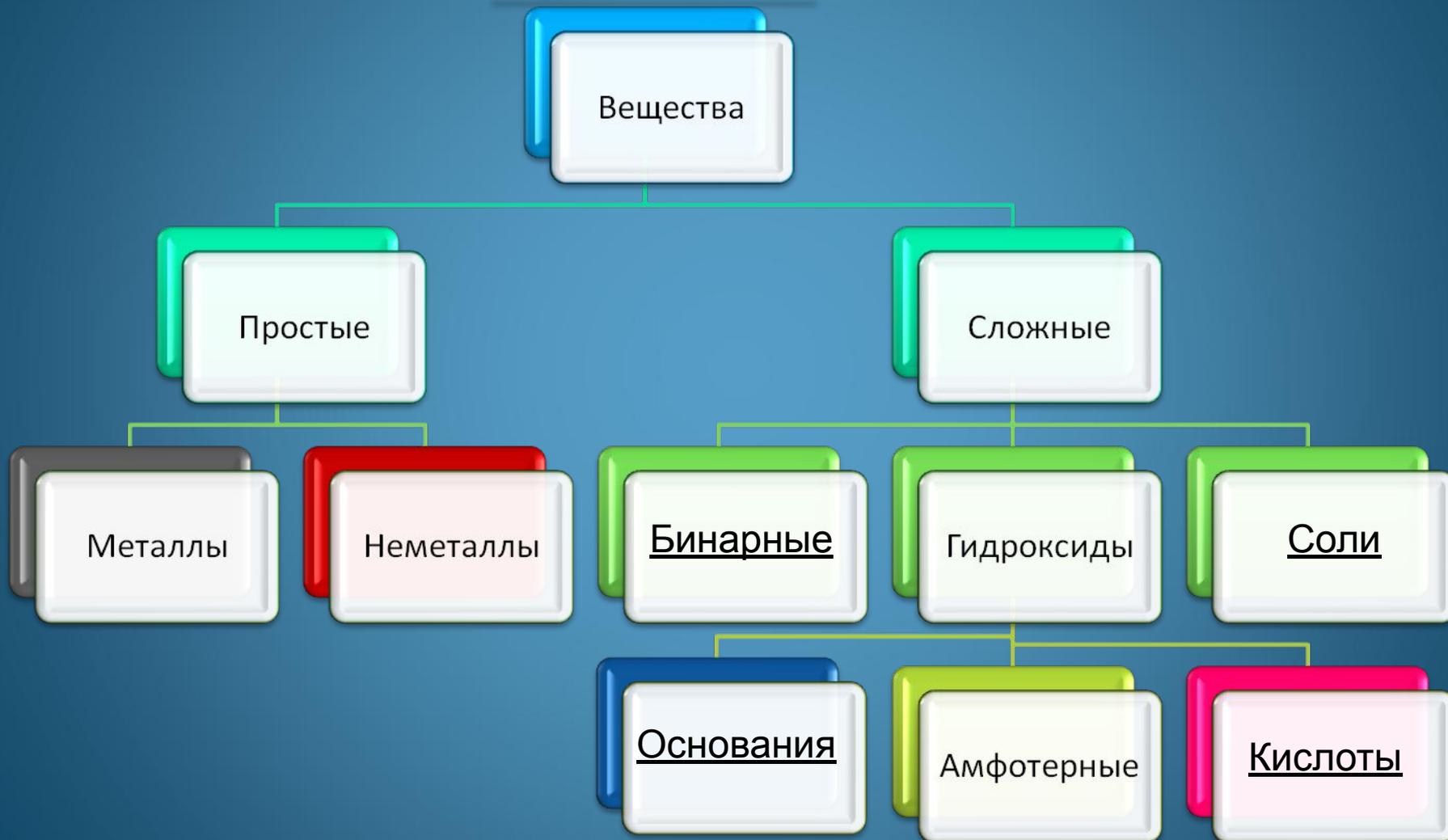

Классификация неорганических веществ

(Обобщение и систематизация
знаний)
8 класс.

Классификация



Бинарные соединения

- Оксиды (H_2O , CO , CuO , CuO)
- Хлориды (CaCl_2 , AlCl_3)
- Карбиды (CaC_2 , Al_4C_3)
- Водородные соединения (HCl , NH_3)
- Пероксиды (H_2O_2 , Na_2O_2)
- Нитриды (Mg_3N_2 , Na_3N)

Оксиды

1. Классификация
2. Определение
3. Состав
4. Проверка знаний

Оксиды

1. Классификация



Кислотны
е

Основные

Амфотерны
е

Оксиды

2. Определение



Оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух химических элементов, один из которых – кислород со степенью окисления -2.

Оксиды

4. Проверка знаний



Оксид, формула которого Al_2O_3
является

Вопрос 1

Вопрос 2

Вопрос 3

Вопрос 4

Вопрос 5

А

Основным

В

Амфотерным

Б

Кислотным

Г

Несолеобразующи
м

Основания

1. Классификация
2. Состав
3. Определение
4. Проверка знаний

Основания

1. Классификация



Щелочи



Нерастворимые
в воде



Основания

2. Состав



Основания

3. Определение



Основания – это сложные вещества, состоящие из атома металла и одной или нескольких гидроксогрупп (-OH).

Основания

4. Проверка знаний



1. Растворимые в воде основания **Ca(OH)₂**.
2. Гидроксиду натрия соответствует оксид **Na₂O**.
3. Cu(OH)_2 называется **гидроксидом меди (II)**.
4. Количество гидроксогрупп в гидроксиде магния – **2**.
5. **Ca** бария соответствует гидроксид **Ba(OH)₂**.

Кислоты

1. Классификация
2. Состав
3. Определение
4. Проверка знаний

Кислоты

1. Классификация



Кислоты

2. Состав



H

NO₃

H

2

SO₄

Кислоты

3. Определение



Кислоты – это сложные вещества состоящие из одного или несколько атомов водорода и кислотного остатка.

Кислоты

4. Проверка знаний



Кислота нерастворимая в воде

Вопрос 1

Вопрос 2

Вопрос 3

Вопрос 4

Вопрос 5

А



В



Б



Г



Соли

1. Классификация
2. Определение
3. Состав
4. Проверка знаний

Соли

1. Классификация



Соли

Средние
 Na_2CO_3

Кислые
 KHSO_4

Основные
 Ca(OH)Cl

Соли

2. Определение



Средние соли – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка.

Кислота	Формула	Соль	Формула
Соляная		Хлорид	
Сероводородная		Сульфид	
Сернистая		Сульфит	
Серная		Сульфат	
Угльная		Карбонат	
Кремниевая		Силикат	
Азотистая		Нитрит	
Азотная		Нитрат	
Фосфорная		Фосфат	
Борная		Борат	



Соли

4. Проверка знаний



Средние соли	KHSO_4	MgCl_2	KMnO_4
	Na_2SO_4	KHCO_3	Mg(OH)Cl
Кислые соли	Mg(OH)_2	NaHSO_4	K_2HPO_4
	CaCO_3	HNO_3	$\text{Mg(HCO}_3)_2$
Основные соли	Ca(OH)NO_3	Fe(OH)_2	H_2SO_4
	Al(OH)Cl_2	HClO	$(\text{MgOH})_2\text{CO}_3$

Соли

4. Проверка знаний



N	$m_{\text{в}}$	ω	$m_{\text{р-ра}}$	$m_{\text{воды}}$
NaCl	55 г	?	?	250 г
$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$?	0,45	134 г	?
KOH	?	?	470 г	24 г
HCl	?	0,3	?	150 г

Домашнее задание. § § 18-21, после § 21, упр.3.
Составьте формулы солей и назовите их.

	Li^+	Sr^{2+}	Cr^{3+}
Br^-			
SO_4^{2-}			
PO_4^{3-}			