

Обобщение и систематизация  
знаний по теме  
“Соединения химических  
элементов”  
8 класс

Учитель химии  
МОУ «Гимназия № 2 г.Тосно»  
Яблокова В.Н.

**Вещества**

```
graph TD; A[Вещества] --> B[Простые]; A --> C[Сложные]; B --> D[Металлы]; B --> E[Неметаллы]; C --> F[Соли]; C --> G[Кислоты]; F --> H[Основания]; F --> I[Оксиды];
```

**Простые**

**Сложные**

**Металлы**

**Неметаллы**

**Соли**

**Кислоты**

**Основания**

**Оксиды**

KOH, SO<sub>2</sub>, HCl, BaCl<sub>2</sub>, P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, NaOH, CaCO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>,  
HNO<sub>3</sub>, MgO, Ca(OH)<sub>2</sub>, Li<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>.

Оксиды	Основания	Кислоты	Соли
SO <sub>2</sub> , P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> , MgO	KOH, NaOH, Ca(OH) <sub>2</sub>	HCl, H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> , HNO <sub>3</sub>	BaCl <sub>2</sub> , CaCO <sub>3</sub> , Li <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>

Нитрат бария	→	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
Гидроксид бария оксид бария	→	$\text{Ba}(\text{OH})_2$ $\text{BaO}$
Азотная кислота оксид азота (v)	→	$\text{HNO}_3$ $\text{N}_2\text{O}_5$

Название индикатора	ОКРАСКА ИНДИКАТОРА		
	В щелочной среде	В нейтральной среде	В кислотной среде
Лакмус	Синяя	Фиолетовая	Красная
Метиловый-оранжевый	Жёлтая	Оранжевая	Красно-розовая
Фенолфталеин	Малиновая	Бесцветная	Бесцветная

# Ответы к тесту

	1	2	3	4	5	6
Вариант 1	4	2	4	3	2	3
Вариант 2	4	3	4	1	2	2