



ХИМИЯ – 8 класс

Урок химии в 8 классе по теме:

СОЛИ



Нам друг для друга  
нужно так немного:  
щепотку нежности  
да горсточку тепла.

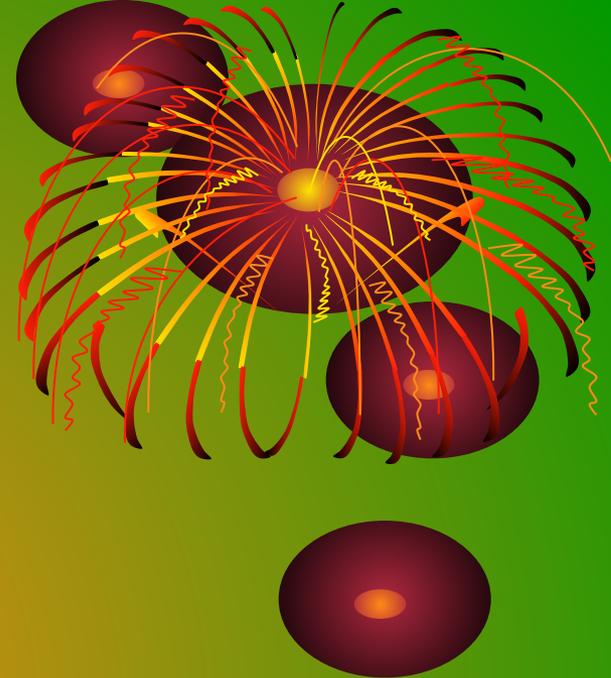
# Цель урока:

- Повторить основные классы неорганических соединений: оксиды, кислоты, основания, соли
- Научиться составлять химические формулы солей и давать им название



Что называется:

- Оксидами
- Основаниями
- Кислотами

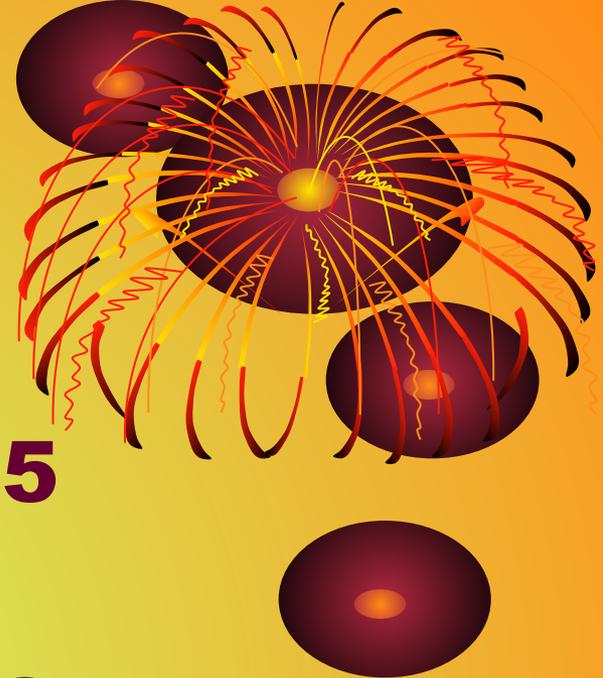


Назовите вещества:

• **Na<sub>2</sub>O CaO Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**

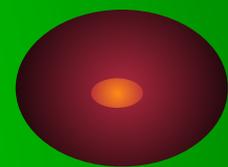
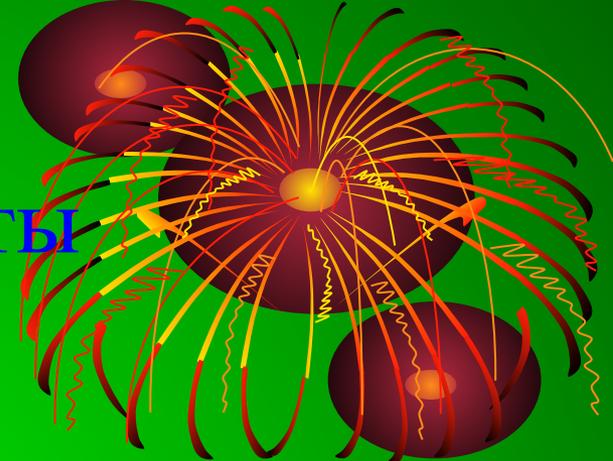
• **NaOH Ca(OH)<sub>2</sub> Al(OH)<sub>3</sub>**

• **HCl HNO<sub>3</sub> H<sub>2</sub>S H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>**



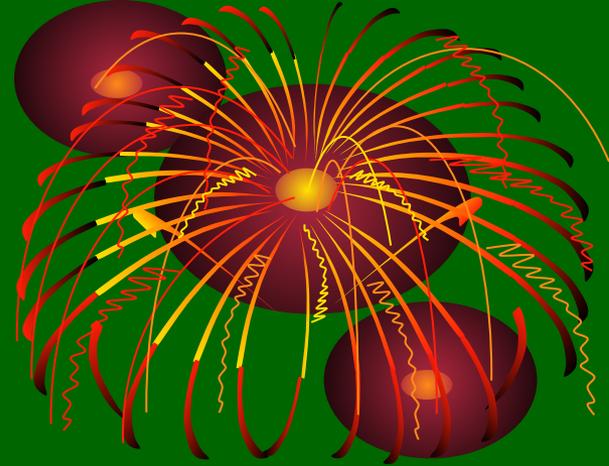
Из перечня выписать:

Оксиды; Основания; Кислоты

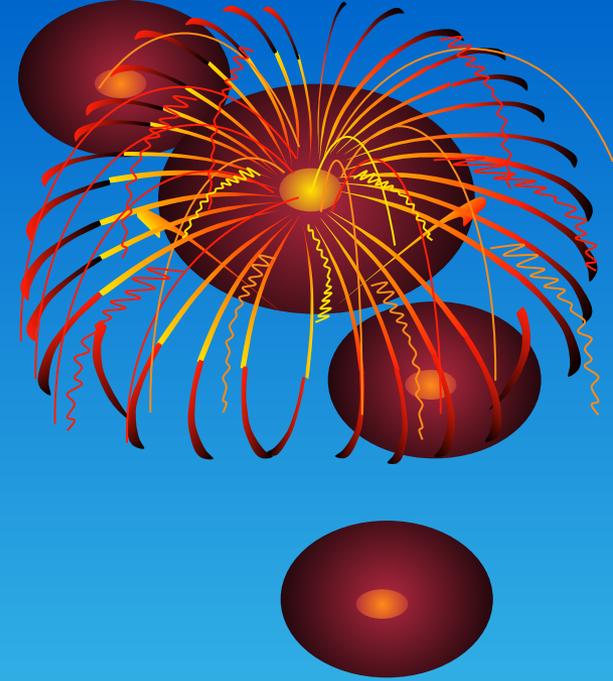


- **CaO**    **Ca(OH)<sub>2</sub>**  
**HNO<sub>3</sub>**    **Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>**  
**H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>**    **CO<sub>2</sub>**    **H<sub>2</sub>S**  
**NaCl**    **Mg(OH)<sub>2</sub>**  
**CaCO<sub>3</sub>**

СОЛМ



# Соль -



Сложное вещество, состоящее из  
иона металла и кислотного  
остатка

Дать название:

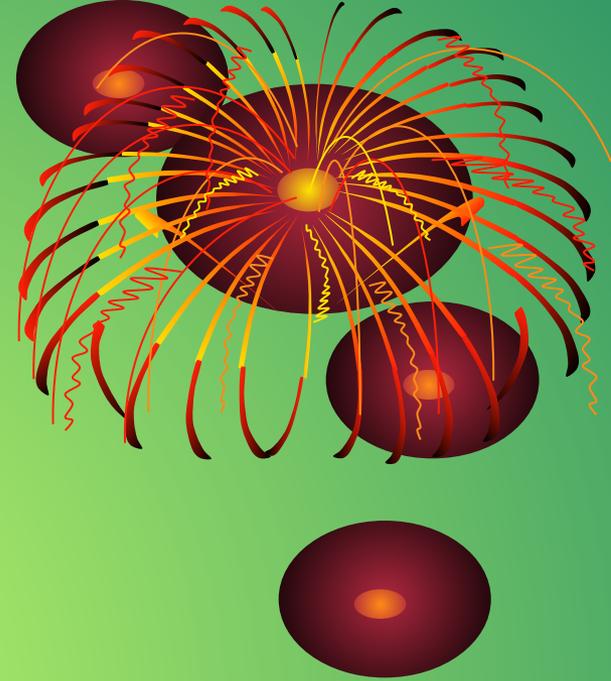
**MgSO<sub>4</sub>**

**Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>**

**Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>**

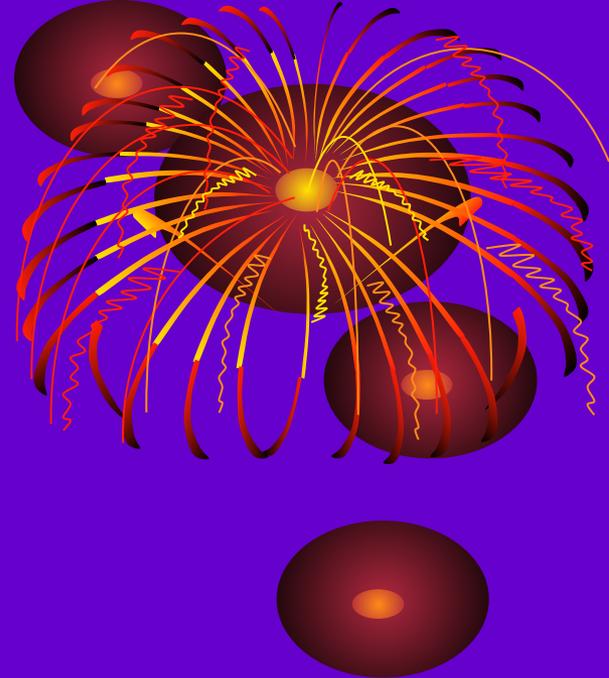
**CaCO<sub>3</sub>**

**NaCl**



# Составь формулу:

- Хлорид магния
- Сульфат калия
- Нитрат алюминия
- Фосфат цинка



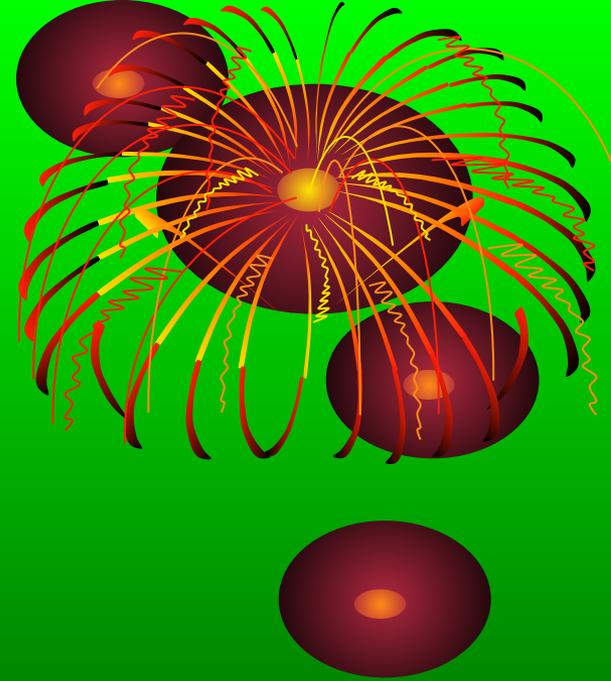


• **NaCl** – поваренная соль

«Чтобы узнать человека, надо с ним пуд  
соли съесть»

«Хлеб да соль»

- **CaCO<sub>3</sub>** - мрамор,  
ИЗВЕСТНЯК, МЕЛ

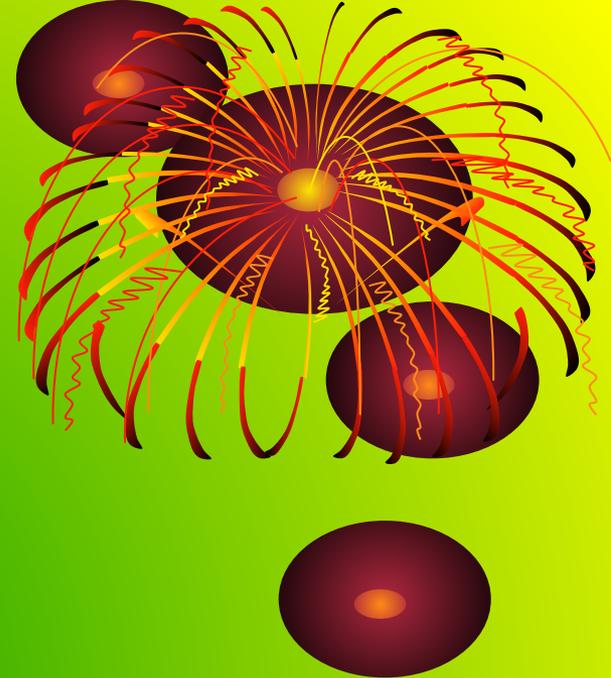


# Химический опыт

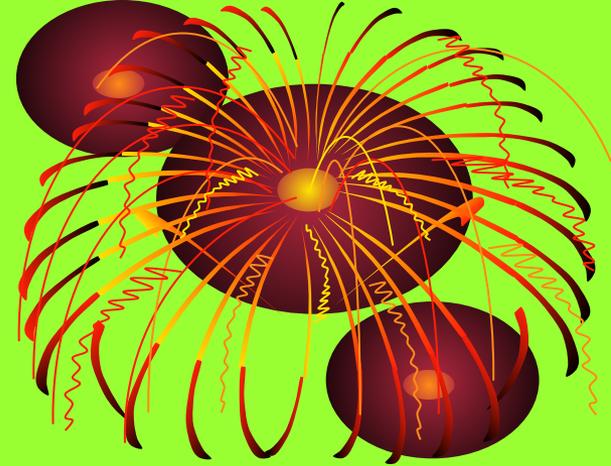


У. - упр. **2,3**

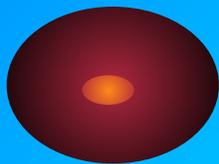
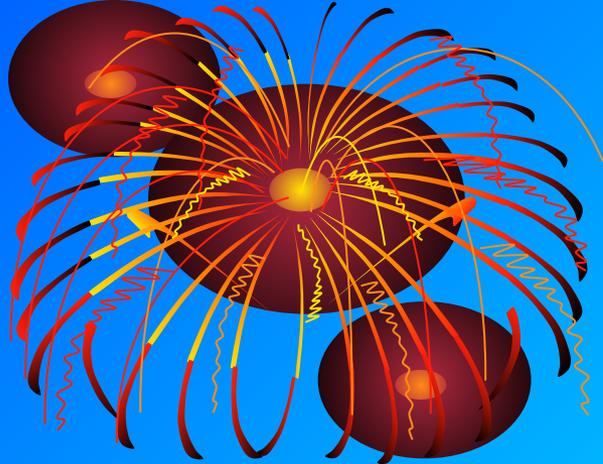
§ **21** стр. **109-113**



# Домашнее задание



**Итог урока**



**Молодцы!**