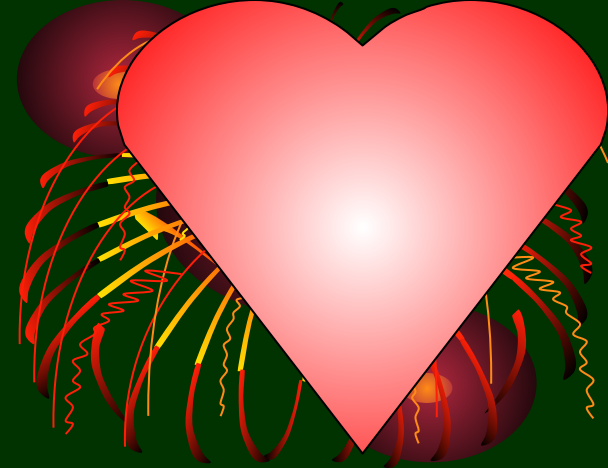




ХИМИЯ – 8 класс

Урок химии в 8 классе по теме:

СОЛИ



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

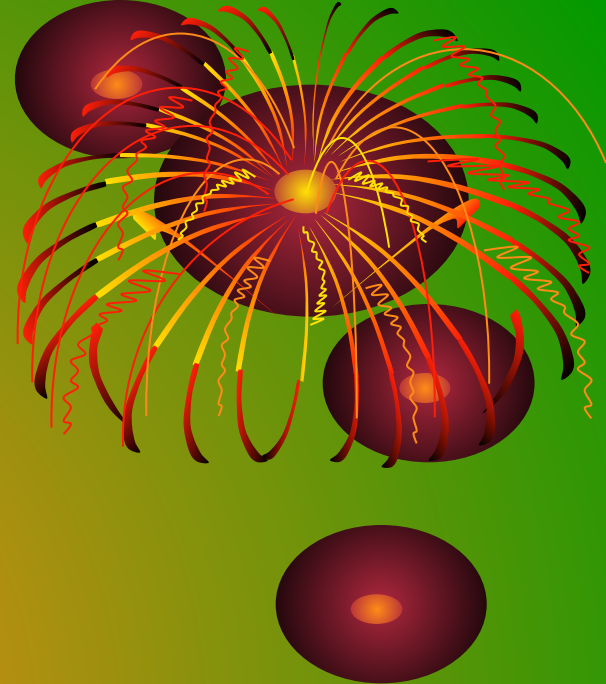
Цель урока:

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



Что называется:

- Оксидами
- Основаниями
- Кислотами

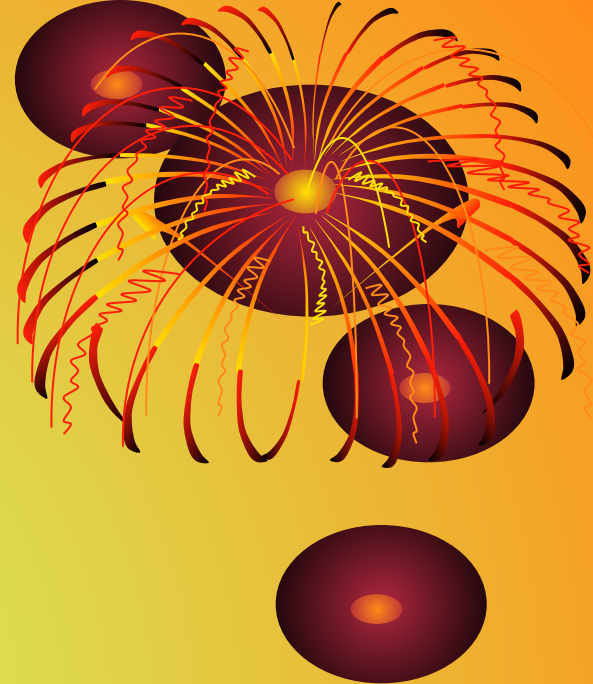


Назовите вещества:

• **Na_2O CaO Al_2O_3 P_2O_5**

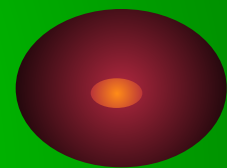
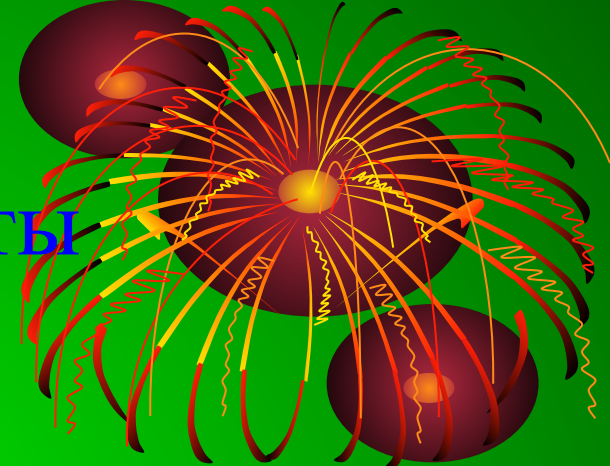
• **NaOH $\text{Ca}(\text{OH})_2$ $\text{Al}(\text{OH})_3$**

• **HCl HNO_3 H_2S H_2SO_4 H_3PO_4**



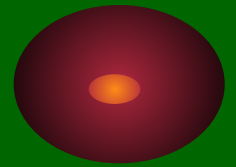
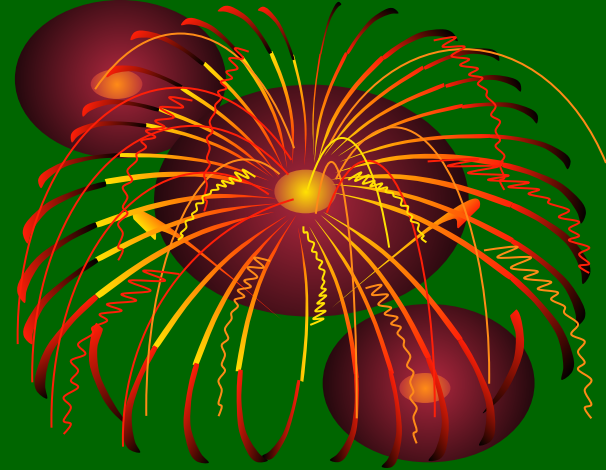
Из перечня выписать:

Оксиды; Основания; Кислоты

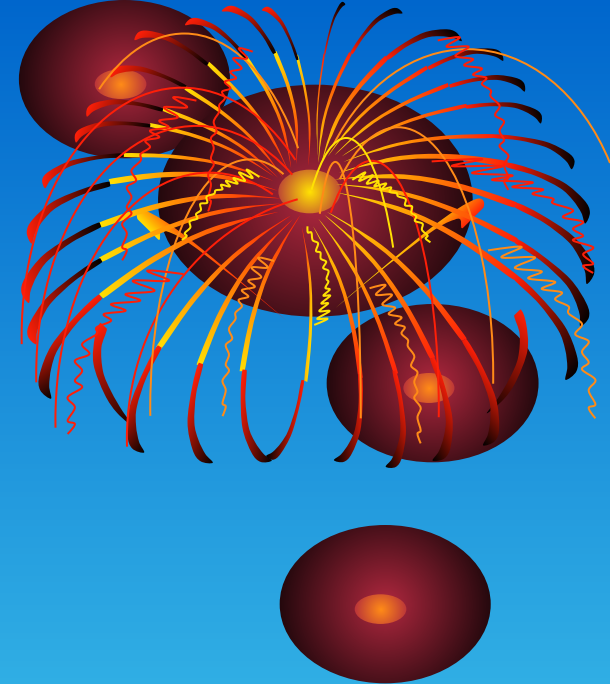


- **CaO** **Ca(OH)₂**
HNO₃ **Al₂(SO₄)₃**
H₃PO₄ **CO₂** **H₂S**
NaCl **Mg(OH)₂**
CaCO₃

СОЛМ

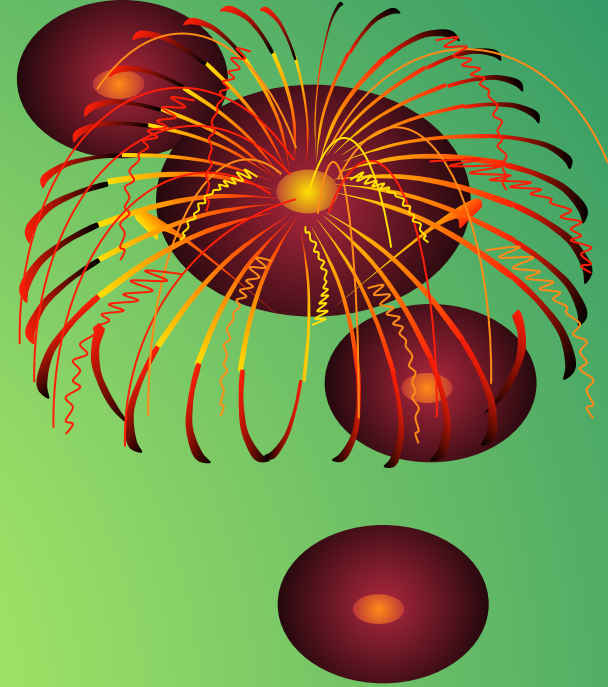


Соль -



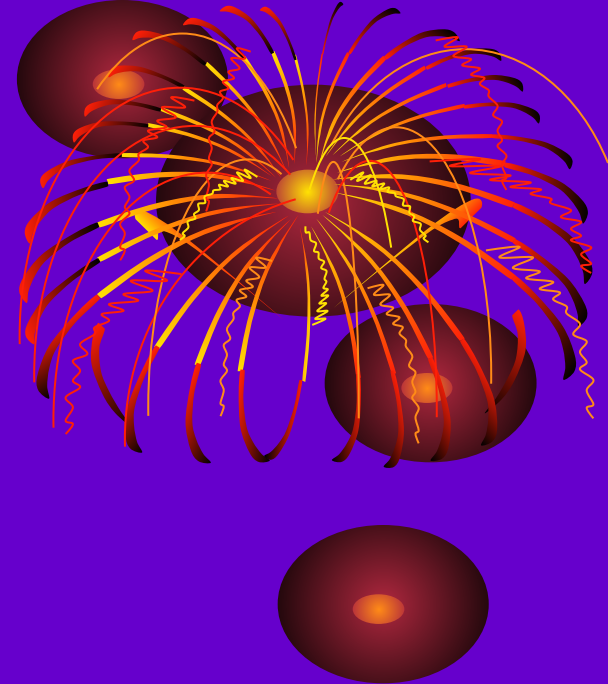
Сложное вещество, состоящее из
иона металла и кислотного
остатка

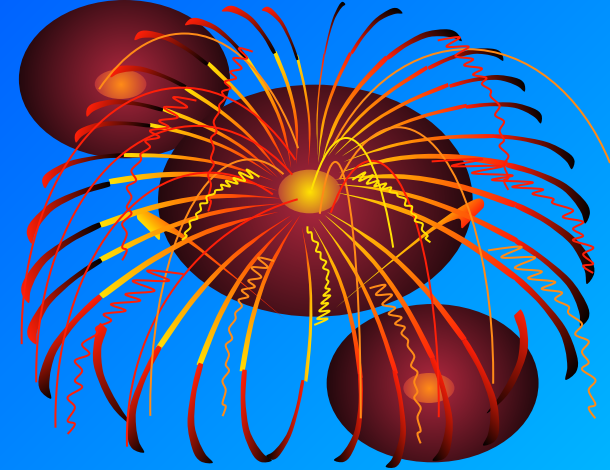
Дать название:



Составь формулу:

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



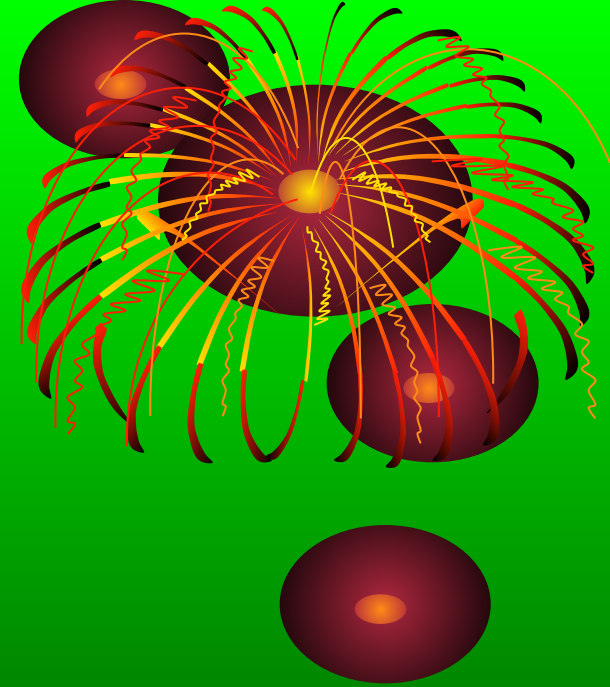


• **NaCl** – поваренная соль

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

«Хлеб да соль»

- **CaCO₃** - мрамор,
ИЗВЕСТНЯК, МЕЛ

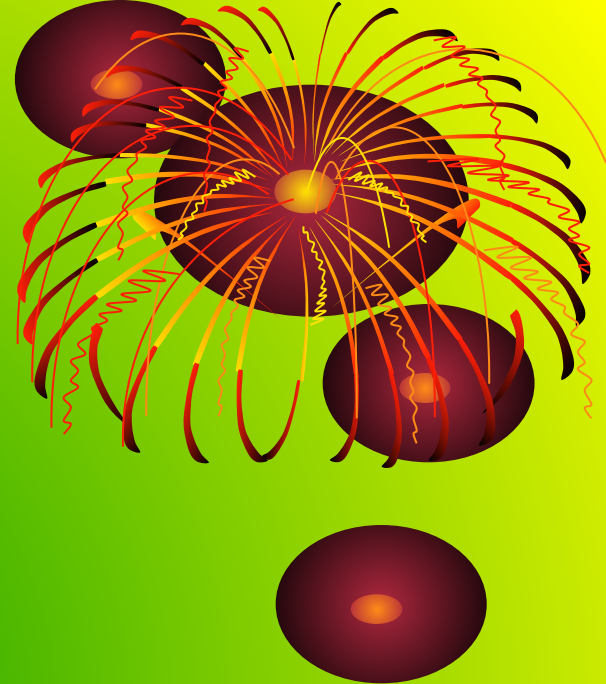


Химический опыт

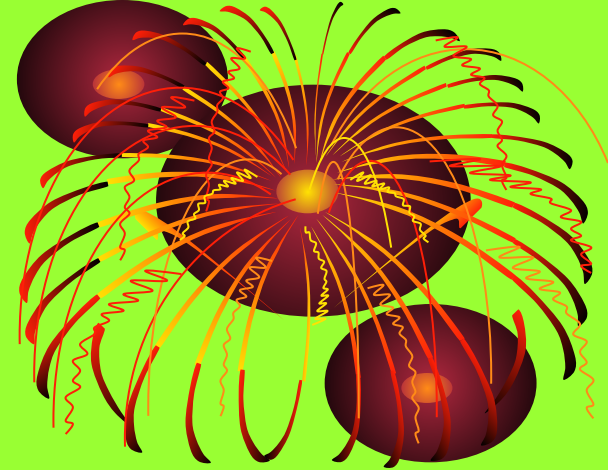


У. - упр. **2,3**

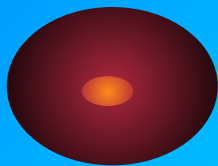
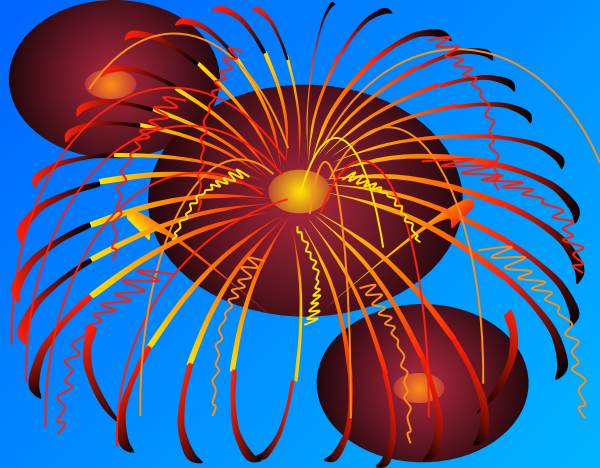
§ **21** стр. **109-113**



Домашнее задание



Итог урока



Молодцы!