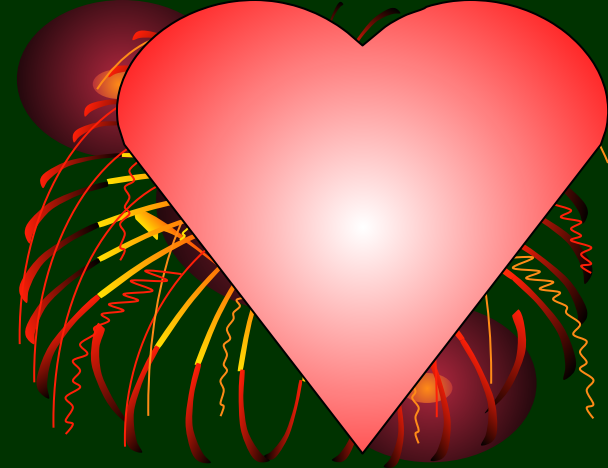




ХИМИЯ – 8 класс

Урок химии в 8 классе по теме:

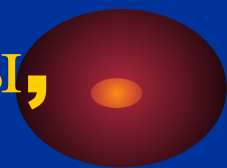
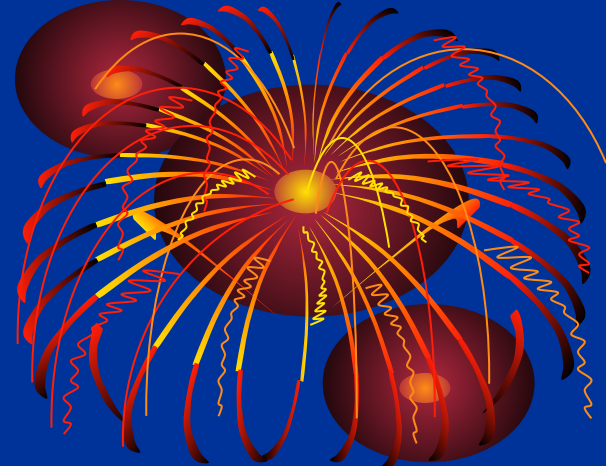
СОЛИ



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

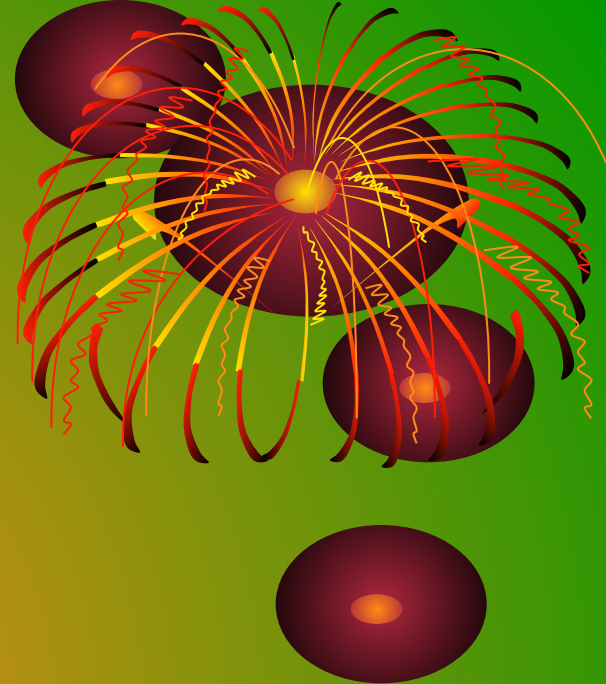
Цель урока:

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



Что называется:

- Оксидами
- Основаниями
- Кислотами

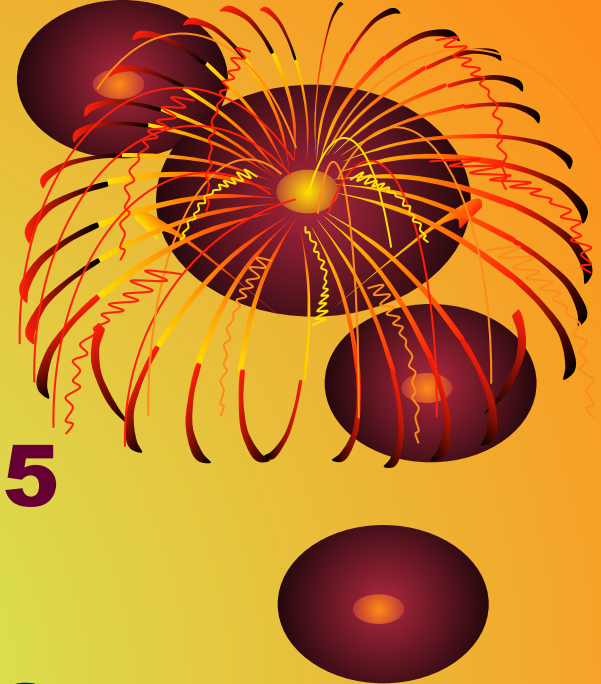


Назовите вещества:

• **Na₂O CaO Al₂O₃ P₂O₅**

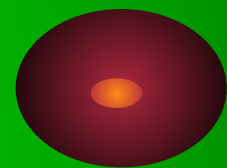
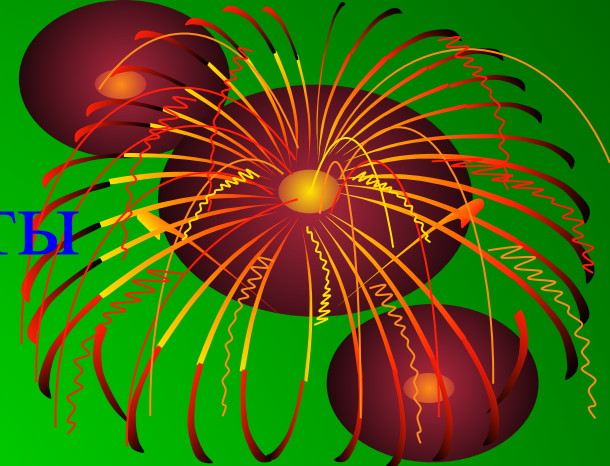
• **NaOH Ca(OH)₂ Al(OH)₃**

• **HCl HNO₃ H₂S H₂SO₄ H₃PO₄**



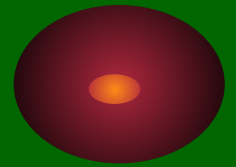
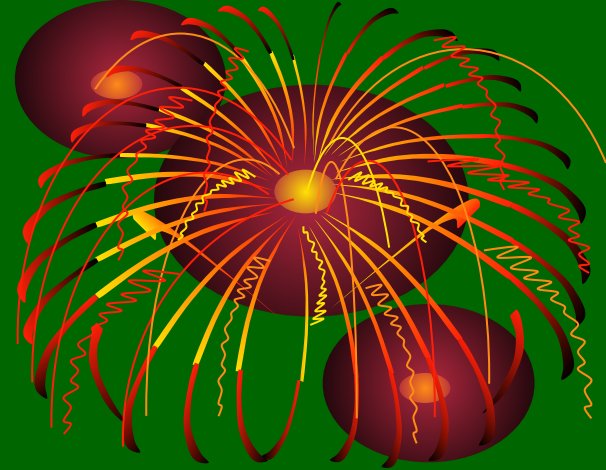
Из перечня выписать:

Оксиды; Основания; Кислоты

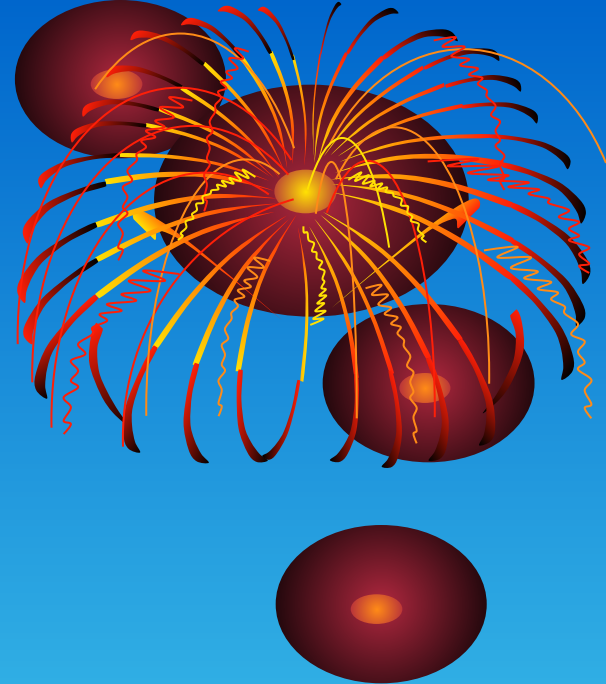


- **CaO** **Ca(OH)₂**
HNO₃ **Al₂(SO₄)₃**
H₃PO₄ **CO₂** **H₂S**
NaCl **Mg(OH)₂**
CaCO₃

СОЛМ



Соль -



Сложное вещество, состоящее из
иона металла и кислотного
остатка

Дать название:

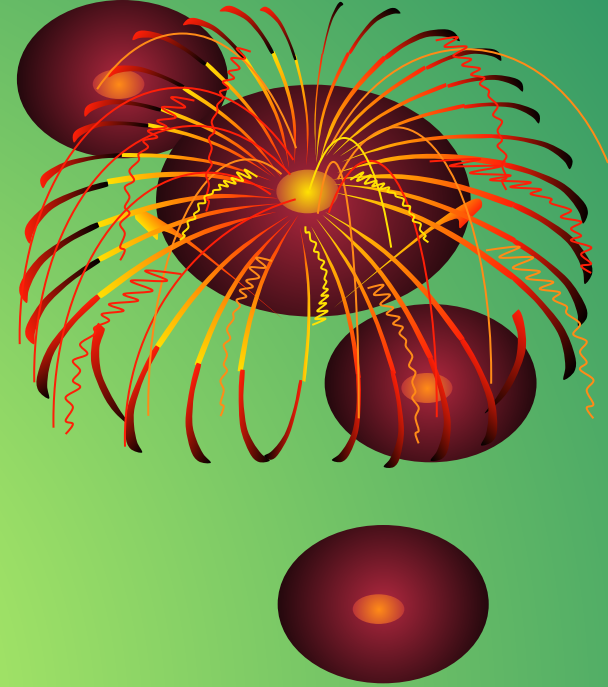
MgSO₄

Al₂(SO₄)₃

Fe(NO₃)₃

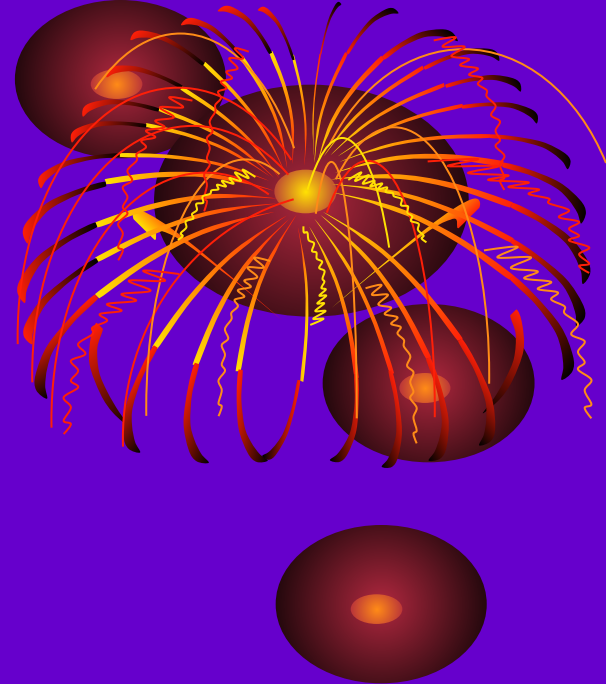
CaCO₃

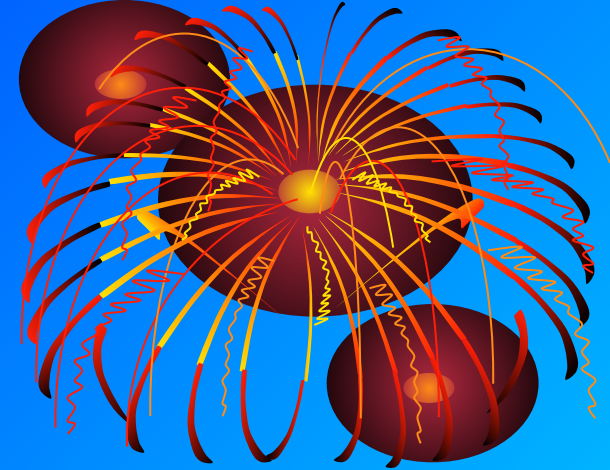
NaCl



Составь формулу:

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



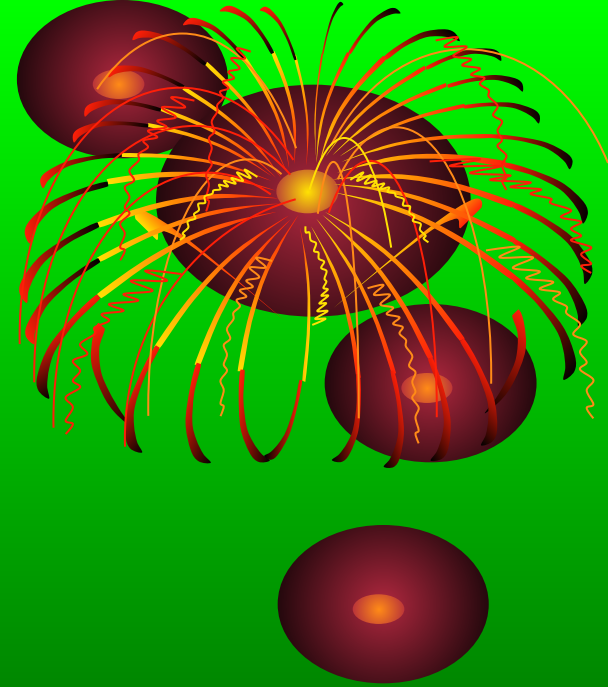


• **NaCl** – поваренная соль

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

«Хлеб да соль»

- **CaCO₃** - мрамор,
ИЗВЕСТНЯК, МЕЛ



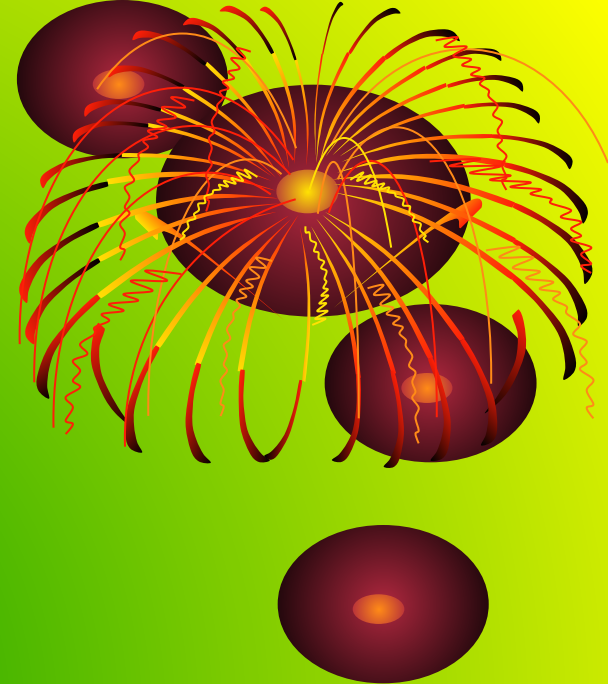
ХИМИЧЕСКИЙ ОПЫТ



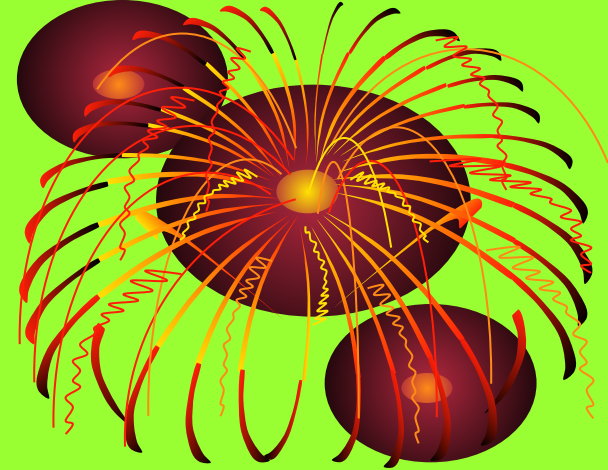
- $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$
- 

У. - упр. **2,3**

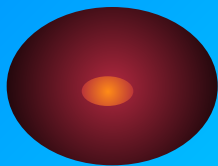
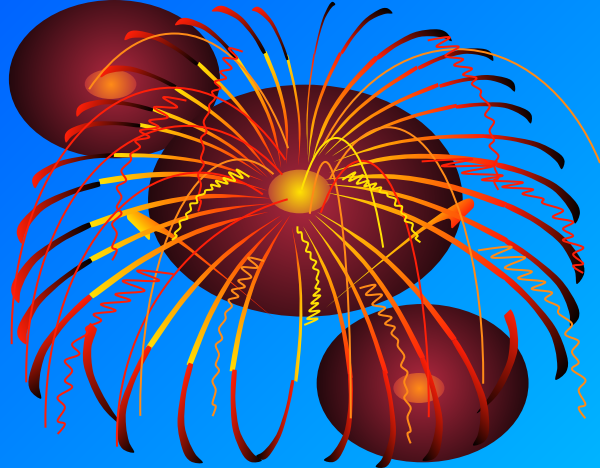
§ **21** стр. **109-113**



Домашнее задание



Итог урока



Молодцы!