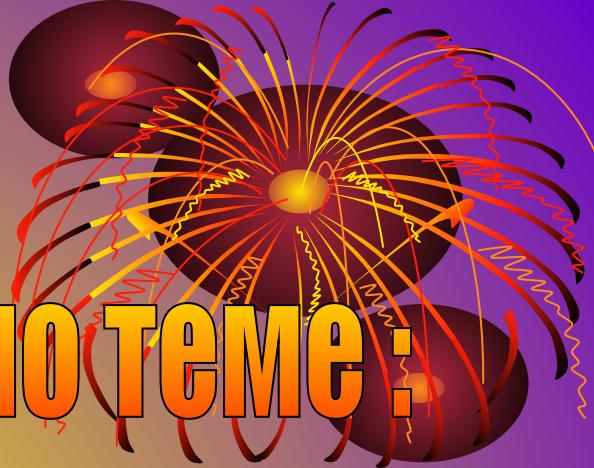




Химия 8 класс

Урок химии в 8 классе по теме:



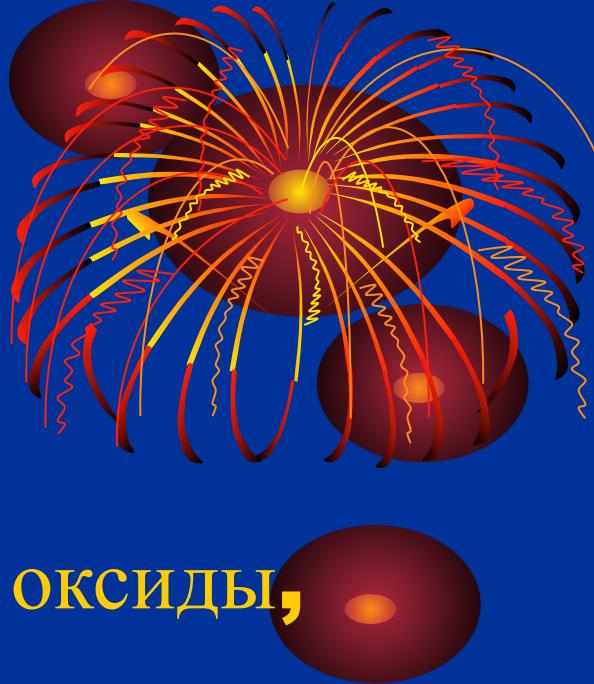
СОЛНЦЕ



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

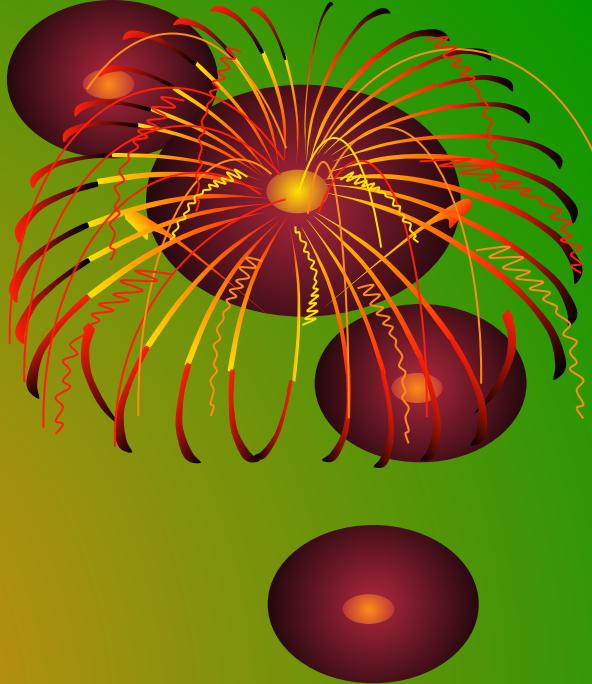
Цель урока:

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



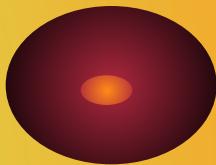
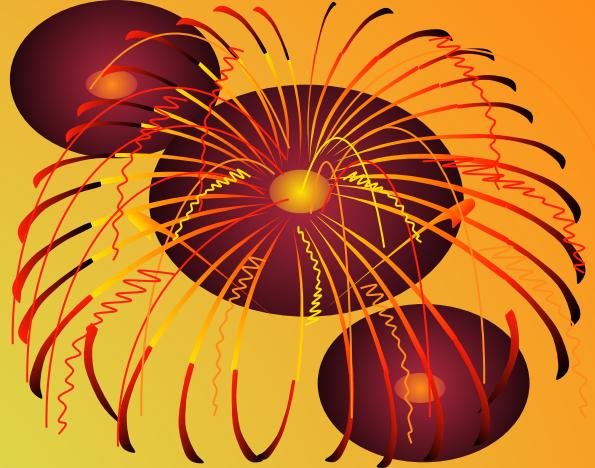
Что называется:

- Оксидами
- Основаниями
- Кислотами



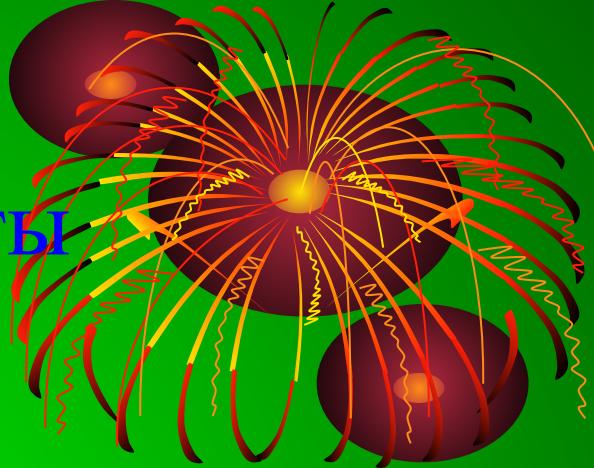
Назовите вещества:

- **Na₂O CaO Al₂O₃ P₂O₅**
- **NaOH Ca(OH)₂ Al(OH)₃**
- **HCl HNO₃ H₂S H₂SO₄ H₃PO₄**

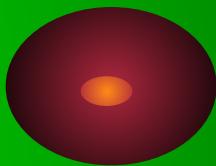


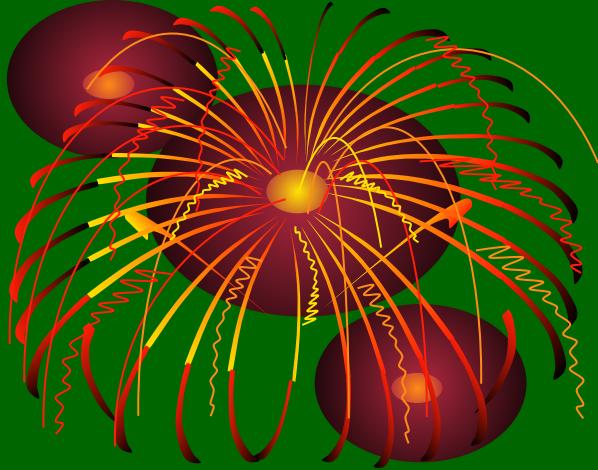
Из перечня выписать:

Оксиды; Основания; Кислоты

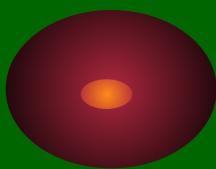


- CaO $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- HNO_3 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- H_3PO_4 CO_2 H_2S
- NaCl $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- CaCO_3

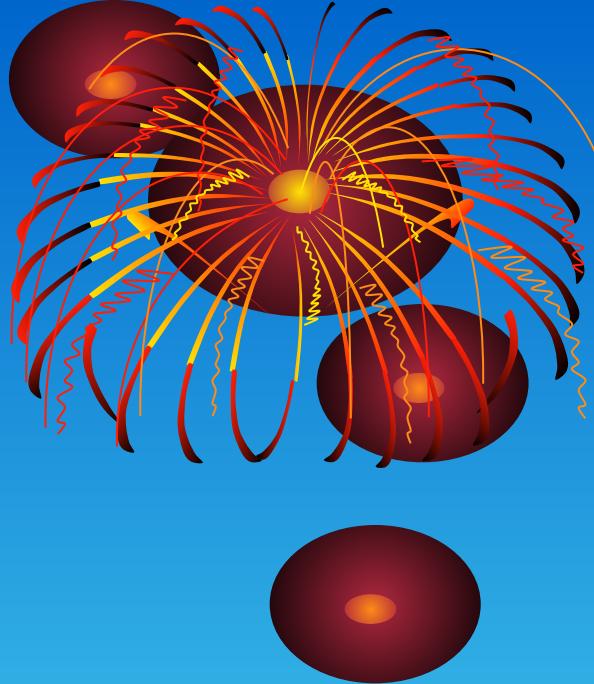




СОЛНЦЕ

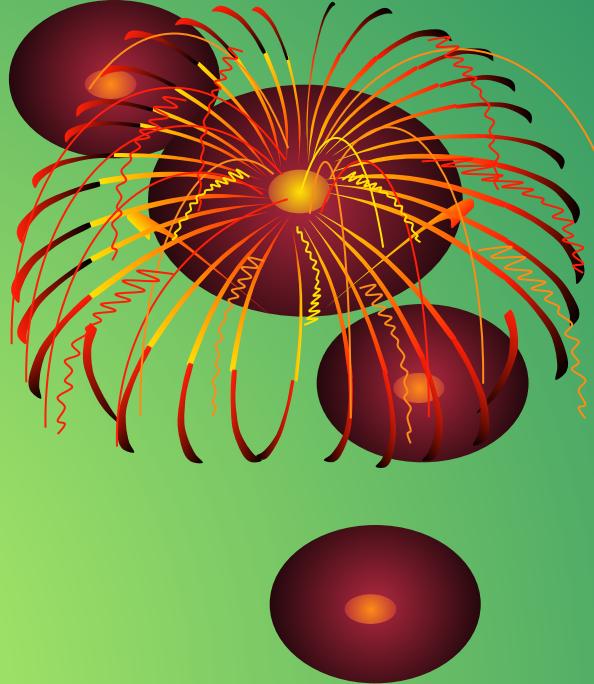


Соль =



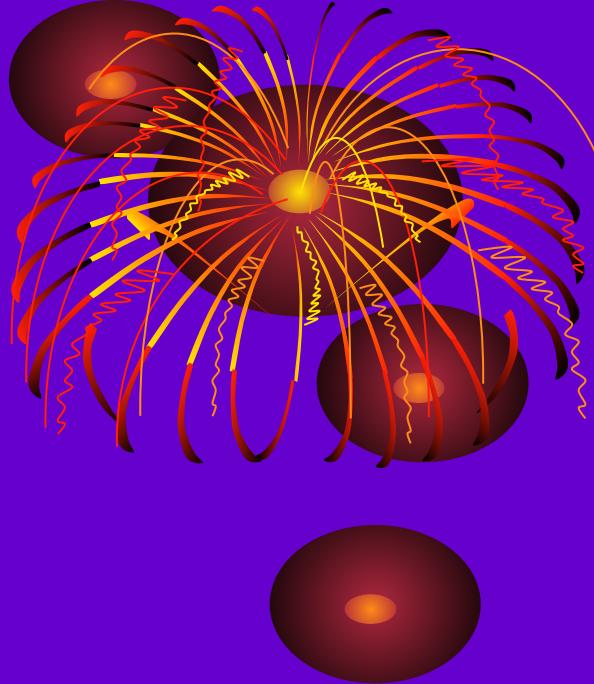
Сложное вещество, состоящее из иона металла и кислотного остатка

Дать название:



Составь формулу:

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



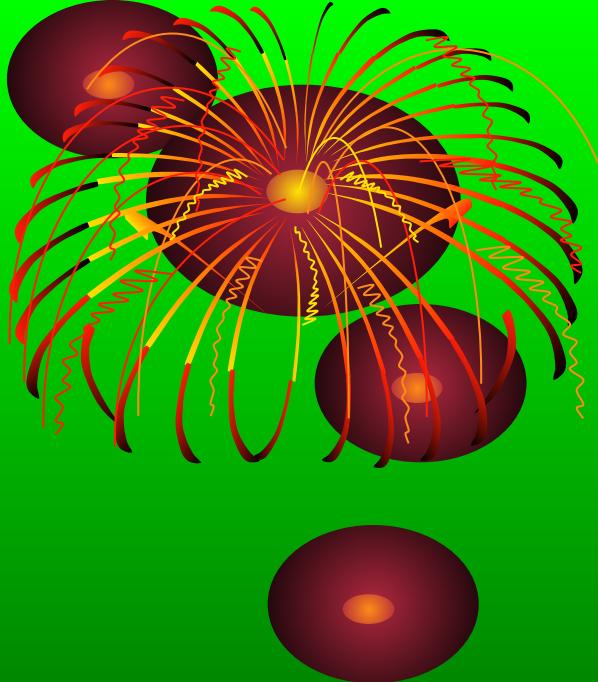


• **NaCl** – поваренная соль

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

«Хлеб да соль»

• Са~~со~~с – мрамор,
известняк, мел

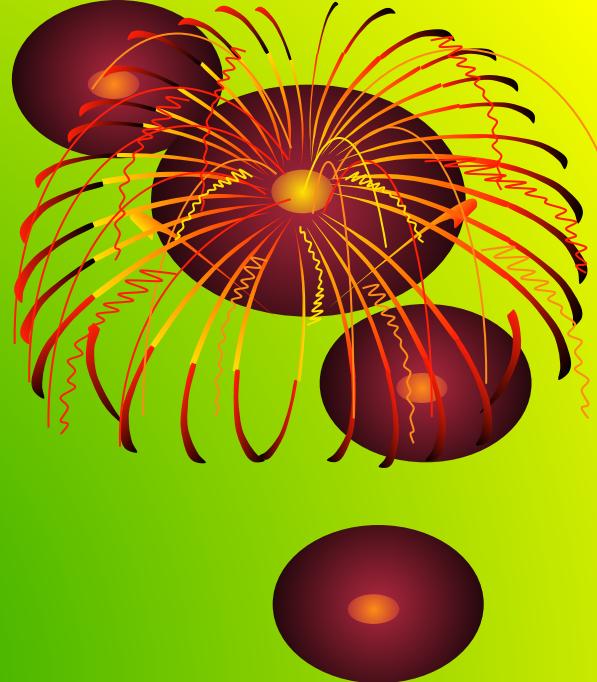


Химический опыт

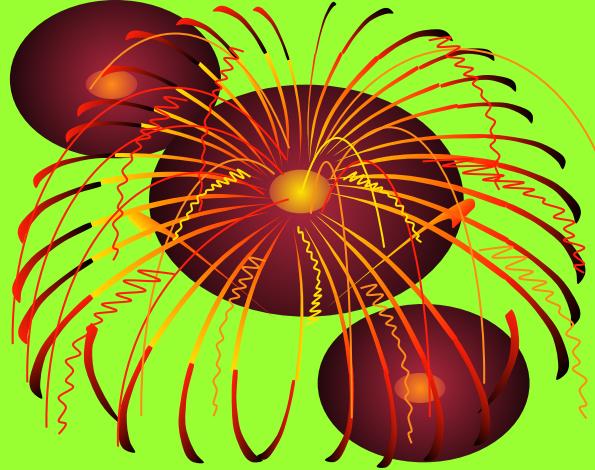
• СаCO₃ + HCl

у. - упр.2,3

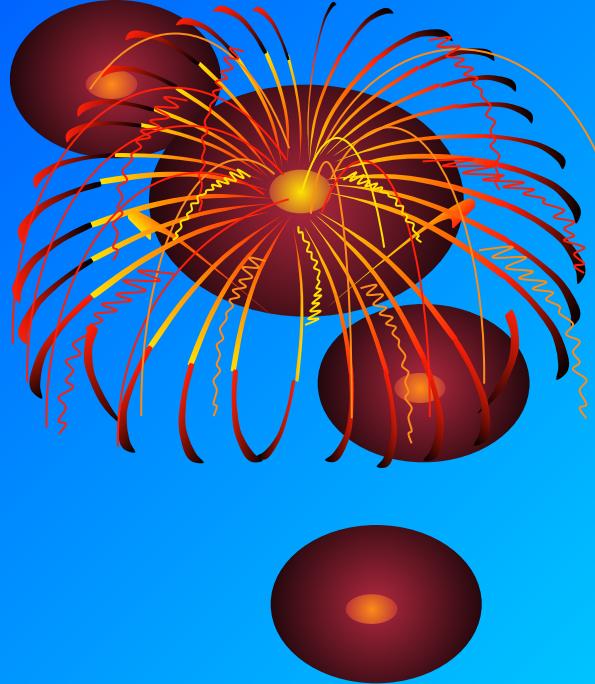
§ 21 стр.109-113



Домашнее задание



Итог урока



молодцы!