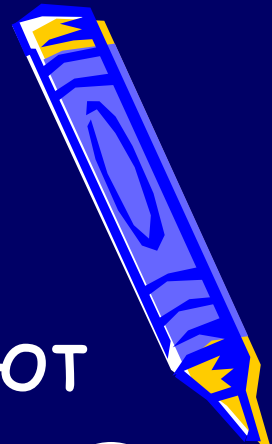
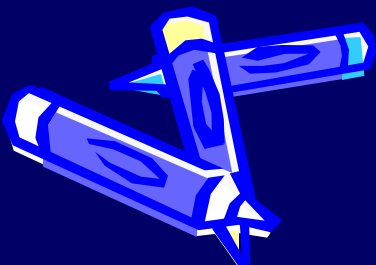
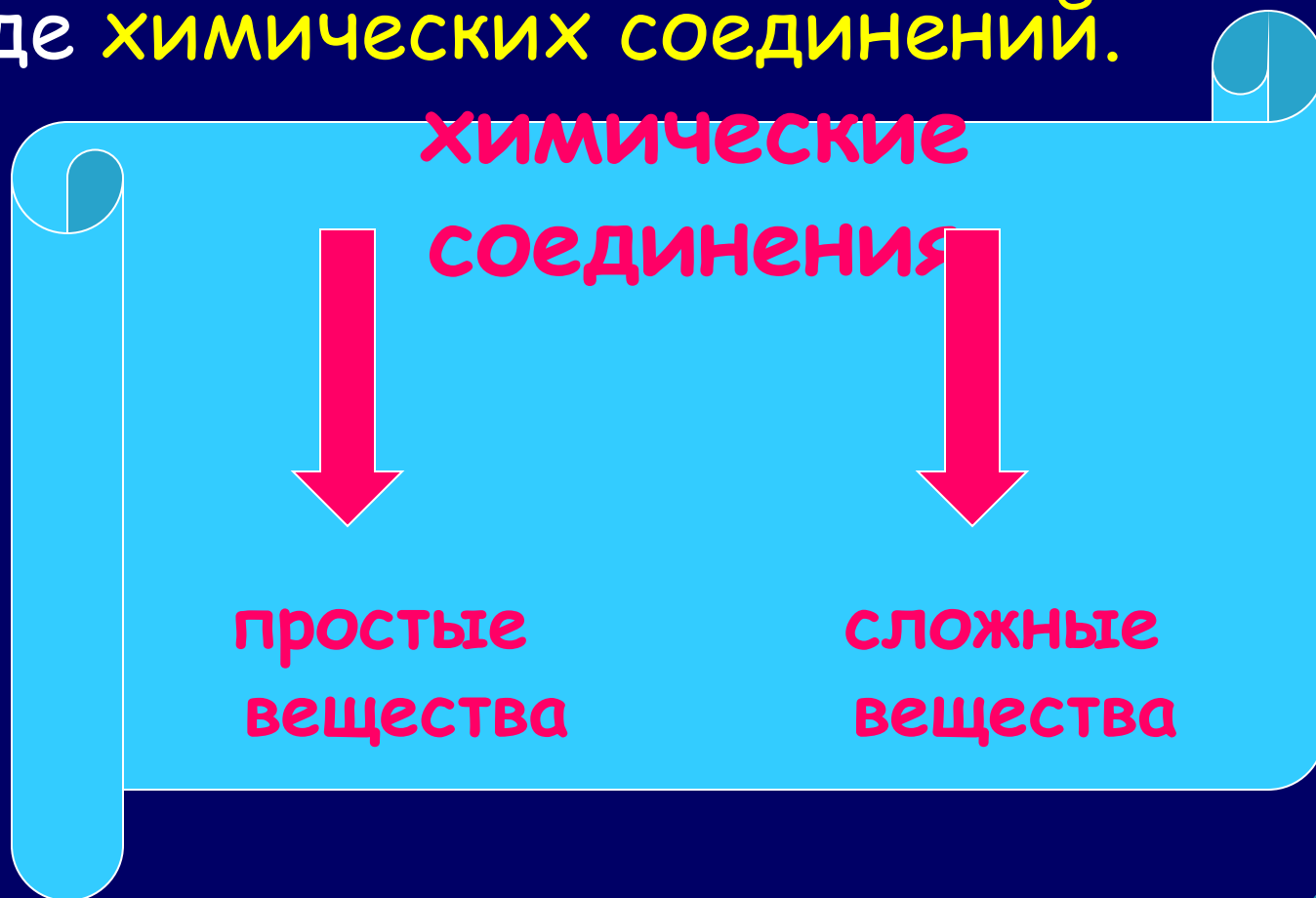


# Тема урока: Простые и сложные вещества.



- Химические элементы существуют в виде **химических соединений**.



# Простые вещества

(по свойствам)



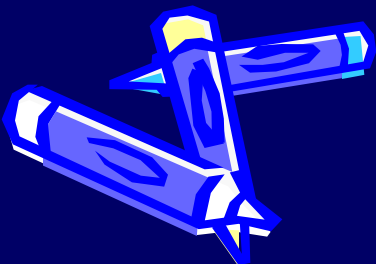
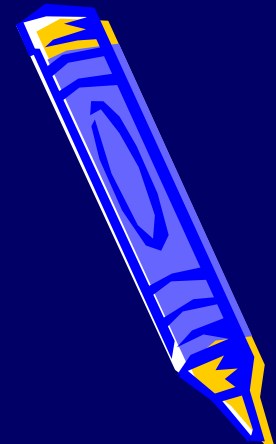
## МЕТАЛЛЫ

железо, алюминий,  
натрий, медь



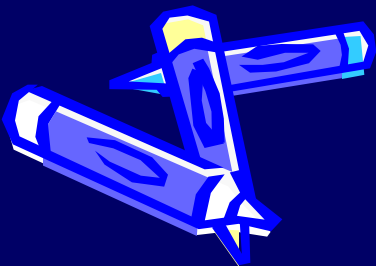
## НЕМЕТАЛЛЫ

сера, хлор, кислород



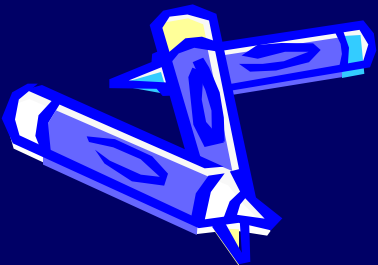
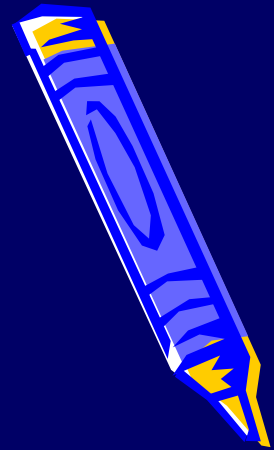
# Свойства простых неметаллов

- ❖ Плохо проводят теплоту
- ❖ Не проводят эл. ток
- ❖ Обладают хрупкостью
- ❖ Окрашены в разнообразные цвета
- ❖ Бывают при н.у. газообразные, жидкие, твердые.



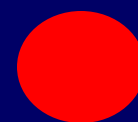
# Свойства простых веществ - металлов

- ❖ Твердые (исключение - ртуть)
- ❖ Хорошо проводят эл. ток, теплоту
- ❖ Обладают пластичностью
- ❖ Серый, серебристый цвет, блеск  
(исключение: золото, медь)



# Правила составления формулы веществ

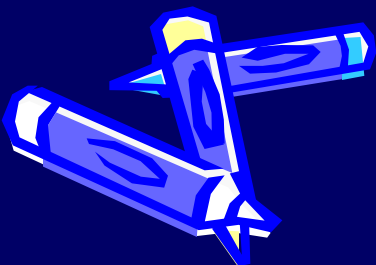
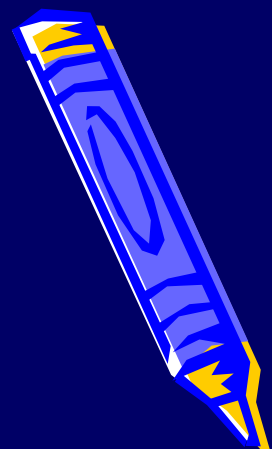
- ❖ Указать знаки элементов
- ❖ Указать с помощью индексов число атомов каждого элемента в молекуле



Атом  
кислорода



Атом  
водорода



Бинарное соединение состоит из  
двух элементов: **Металл + неметалл**

Неметалл + неметалл

## Правила составления названия бинарного химического соединения:

- ❖ Читают формулу справа налево
  - ❖ Второй элемент называют латинским названием с добавлением суффикса - ИД
  - ❖ Первый элемент произносят в родительном падеже
- |           |               |          |                        |
|-----------|---------------|----------|------------------------|
| $AlCl_3$  | <b>хлорид</b> | алюминия | ( <b>chlorum</b> )     |
| $Ca_3N_2$ | <b>нитрид</b> | кальция  | ( <b>nitrogenium</b> ) |
| $SO_2$    | <b>оксид</b>  | серы     | ( <b>oxygenium</b> )   |

Дать названия бинарным соединениям

➤  $\text{Cl}_2\text{O}_7$  –

$\text{CaO}$  -

➤  $\text{FeCl}_2$  –

$\text{MgCl}$

➤  $\text{Cu}_2\text{S}$  –

$\text{FeS}$

➤  $\text{NaH}$  -