

Степень окисления.

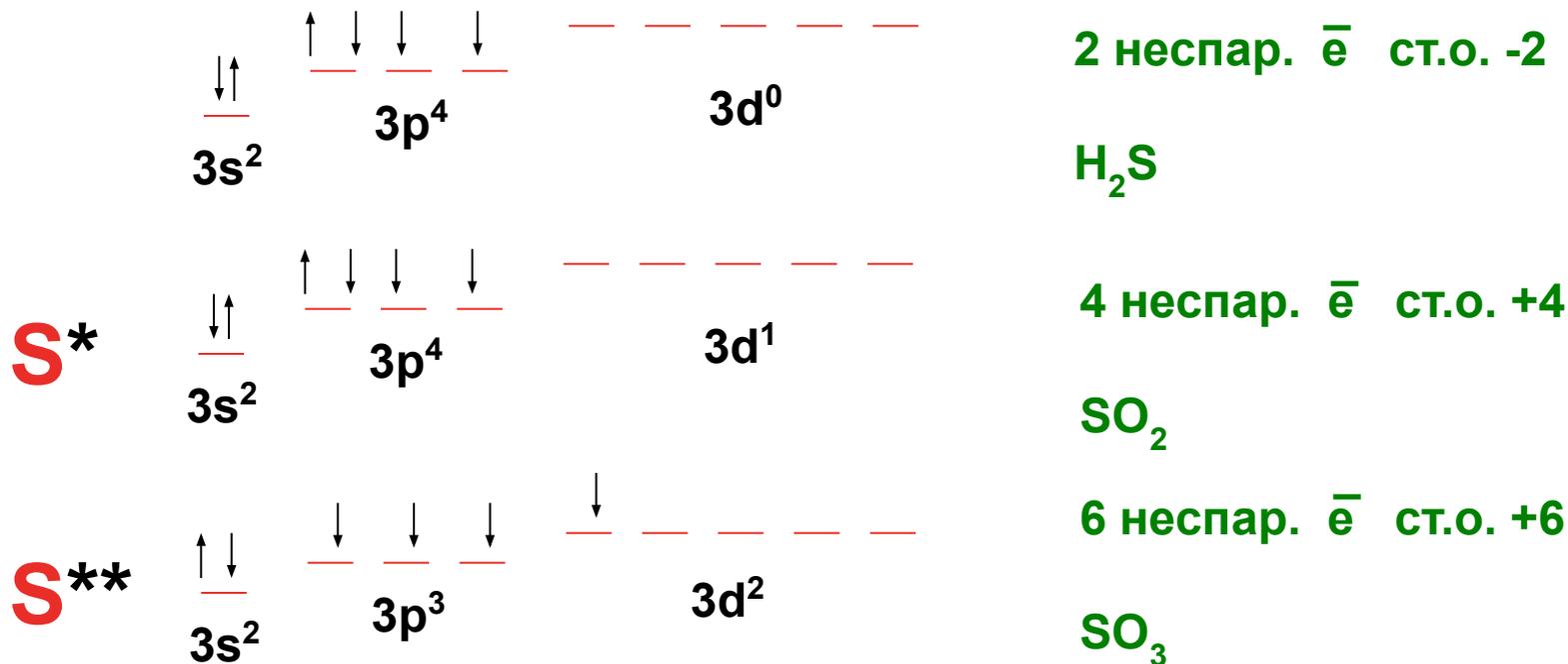
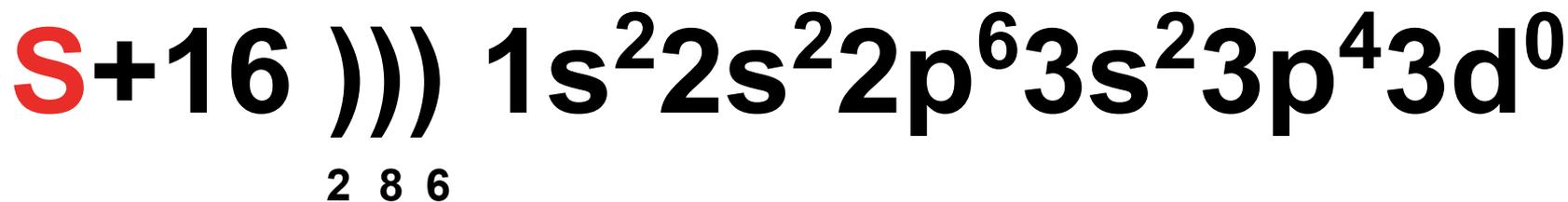
Составление химических формул
бинарных соединений.

МОУ «СОШ» с. Терскол

Мусралиева Л.Н.

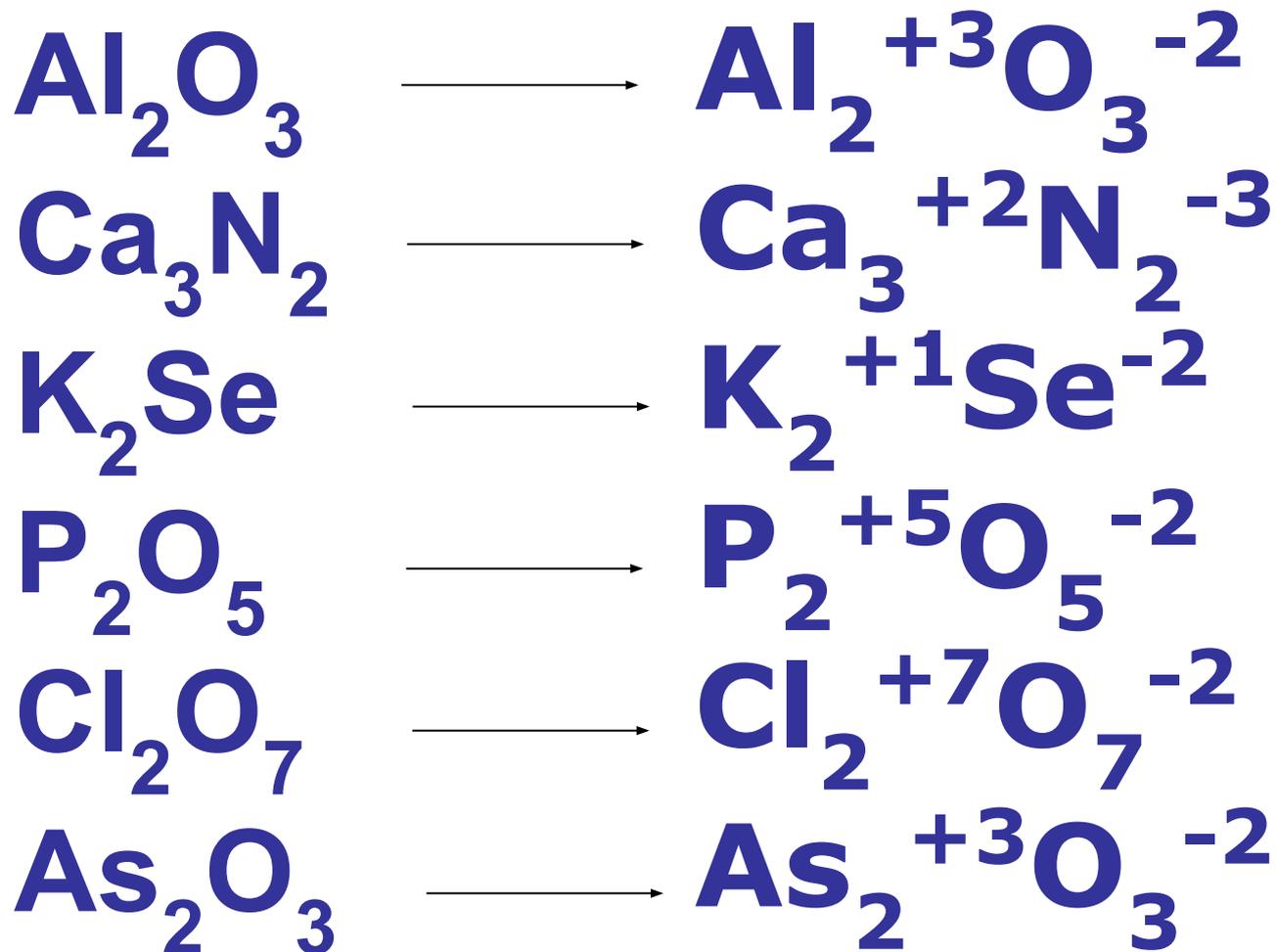


Какие степени окисления у серы?



Определите степени окисления

ЭЛЕМЕНТОВ



Номенклатура химических соединений

Как строятся названия бинарных соединений?

CO_2 – диоксид углерода или оксид С(IV)

FeCl_3 – трихлорид железа или хлорид Fe(III)

SnCl_4 – тетрахлорид Sn или хлорид Sn(IV)

AlI_3 – трийодид Al или иодид алюминия

Задание: назовите химические соединения.

MgBr_2 - или

SO_3 - или

Al_2S_3 - или

PCl_5 - или

Ответы:

MgBr_2 – дибромид Mg или бромид Mg

SO_3 – триоксид S или оксид S (VI)

Al_2S_3 – трисульфид Al или сульфид Al

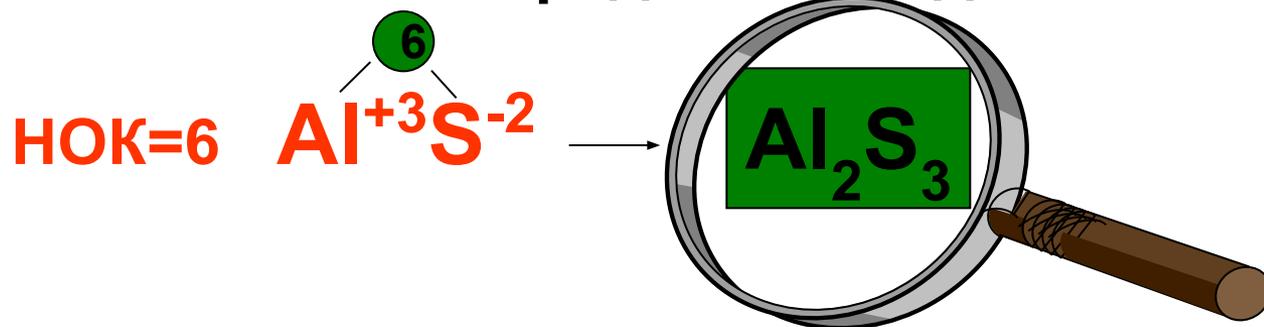
PCl_5 – пентахлорид P или хлорид P (V)



Составление химических формул по степени окисления

АЛГОРИТМ:

1. Записать химические знаки элементов
2. Определить ст.о. элементов по таблице Д.И. Менделеева.
3. Найти НОК и определить индексы.



ПРАВИЛО:

алгебраическая сумма степеней окисления элементов равна нулю.



Кроссворд

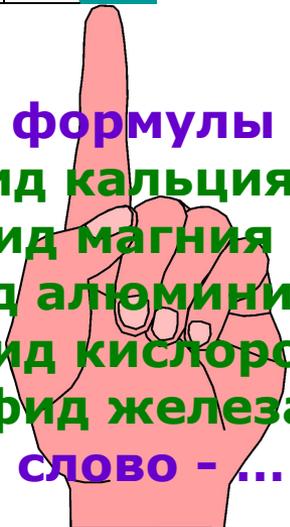


1. Формула вещества ЭхСу .
2. Формула вещества ЭхВгу .
3. Формула вещества ЭхФу .
4. Формула вещества ЭхЛу .
5. Формула вещества ЭхНу .

Составьте формулы веществ и найдите свой вопрос :

нитрид кальция
бромид магния
иодид алюминия
фторид кислорода
сульфид железа(III)

Ключевое слово -



TECOT

1. Степень окисления – это величина:

а) переменная,

б) постоянная,

в) постоянная и переменная.

2. Высшая степень окисления фосфора равна:

а) номеру группы, т.е. 5,

б) нулю,

в) трем.

3. Вещество, формула которого P_2O_5 , называется

а) оксид фосфора,

б) пентаоксид фосфора (V),

в) оксид фосфора (V) или
пентаоксид фосфора

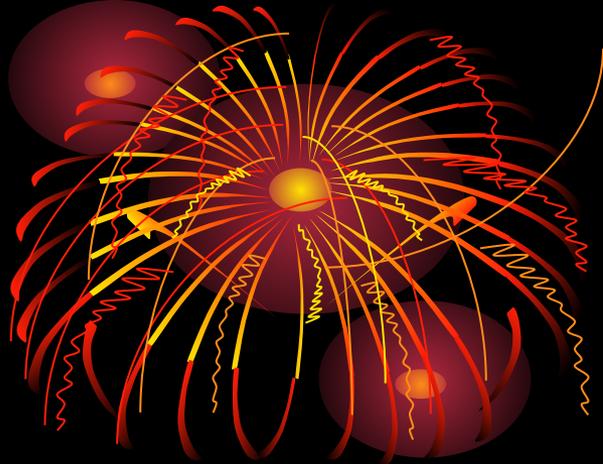
4. Степень окисления хлора равна **-1** в:



5. Состав диоксида серы выражается формулой



ТЕСТ ПРОЙДЕН



Желаю удачи!