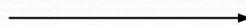
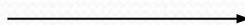
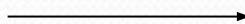


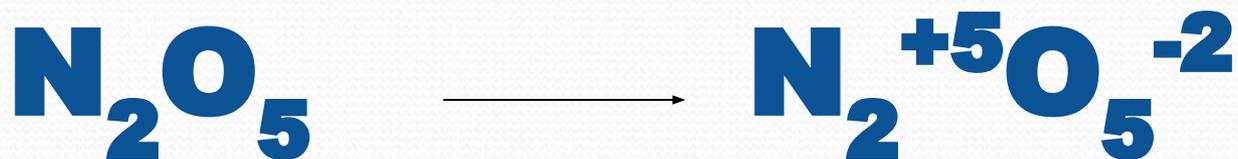
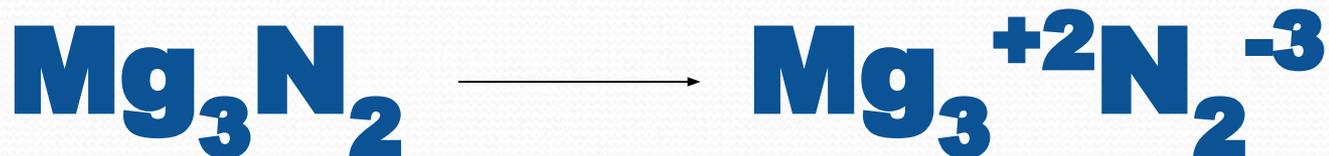
# Составление химических формул бинарных соединений по степеням окисления

Краснодарский край  
Белореченский район  
МБОУ СОШ 26 ст.Пшехская  
Учитель химии  
Гайсина Светлана Александровна

# Определите степени окисления элементов



# Определите степени окисления элементов

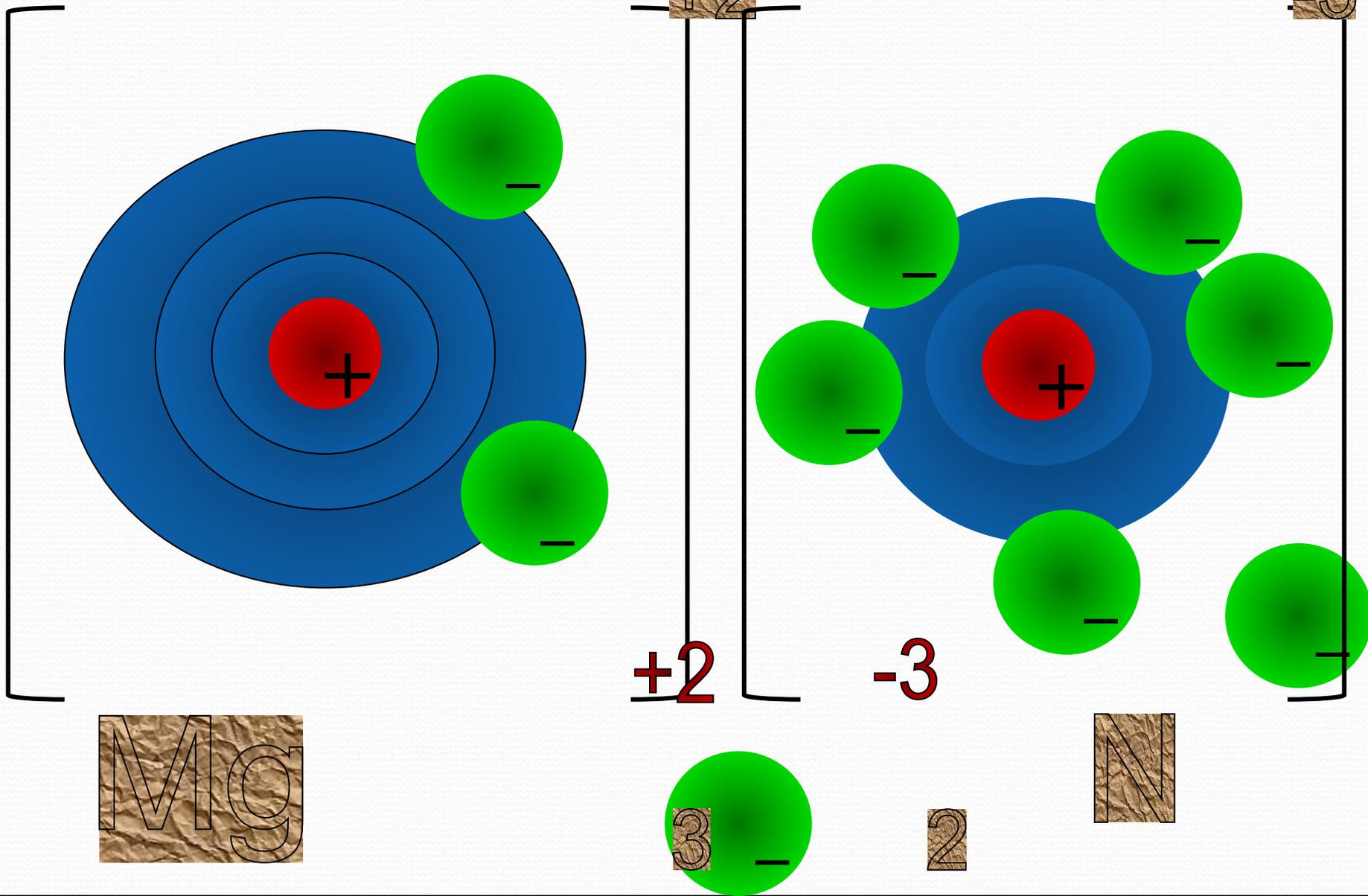


# формул бинарных соединений по степени окисления



Составить формулу вещества, значит  
определить индексы, показывающие число  
атомов в молекуле.

# Степень окисления



***«Если действовать не  
будешь, ни к чему ума  
палата».***

***Шота Руставели.***

***«Свои способности  
человек может узнать,  
только попытавшись  
приложить их».***

***Сенека Младший.***









**Облака**



**Горные ледники**



**Айсберги**



**Океаны**



**Озера**



**Реки**



**Тушение пожаров  
углекислотными огнетушителями**



**Сухой лед для хранения продуктов питания**



**Производство газированных  
напитков**



## Важнейшие оксиды

Оксид алюминия - корунд



Оксид алюминия - сапфир

Оксид водорода - вода



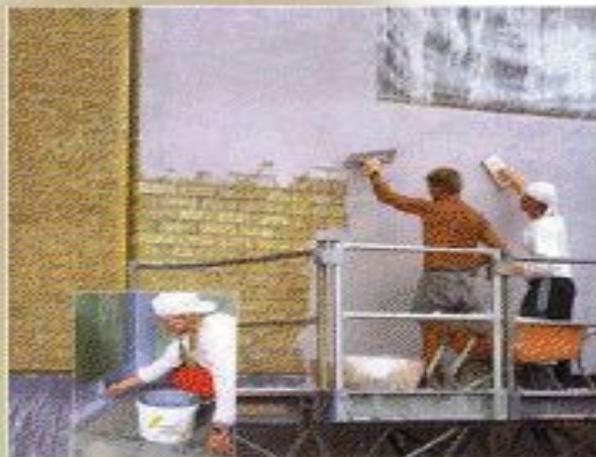
Оксид кремния - аметист



**Оксид кальция применяется  
при выплавке стали**



**Хлорная известь — дезинфицирующее  
и дегазирующее средство**



**Оксид кальция —  
основа вяжущих материалов**

# Составление химических формул по степени окисления

## АЛГОРИТМ:

1. Записать химические знаки элементов: на первом

месте элемент с меньшей ЭО, а на втором с большей ЭО:

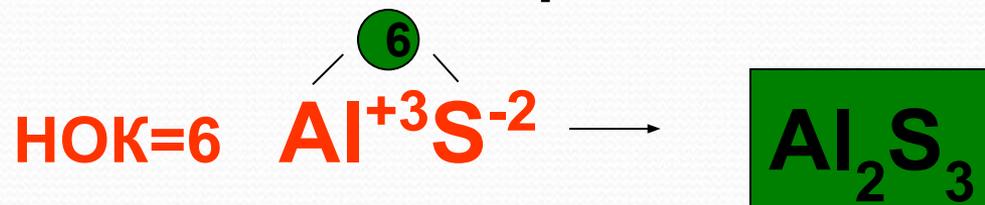


2. Определить ст.о. элементов по таблице

Д.И. Менделеева.



3. Найти НОК и определить индексы.



## ПРАВИЛО:

алгебраическая сумма степеней окисления элементов равна нулю.

**Домашнее задание:**

**§21, упр.1.2,3 стр.70**

**Спасибо за внимание!!!**