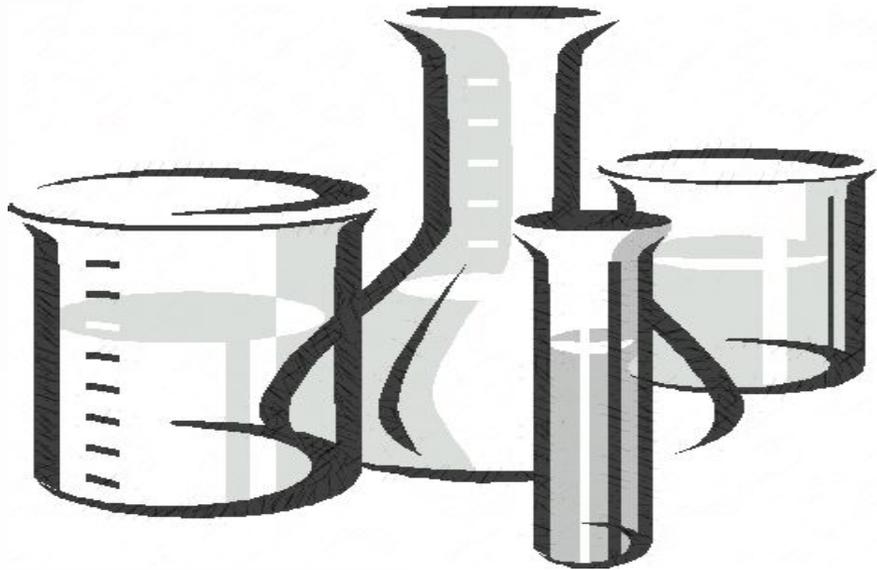
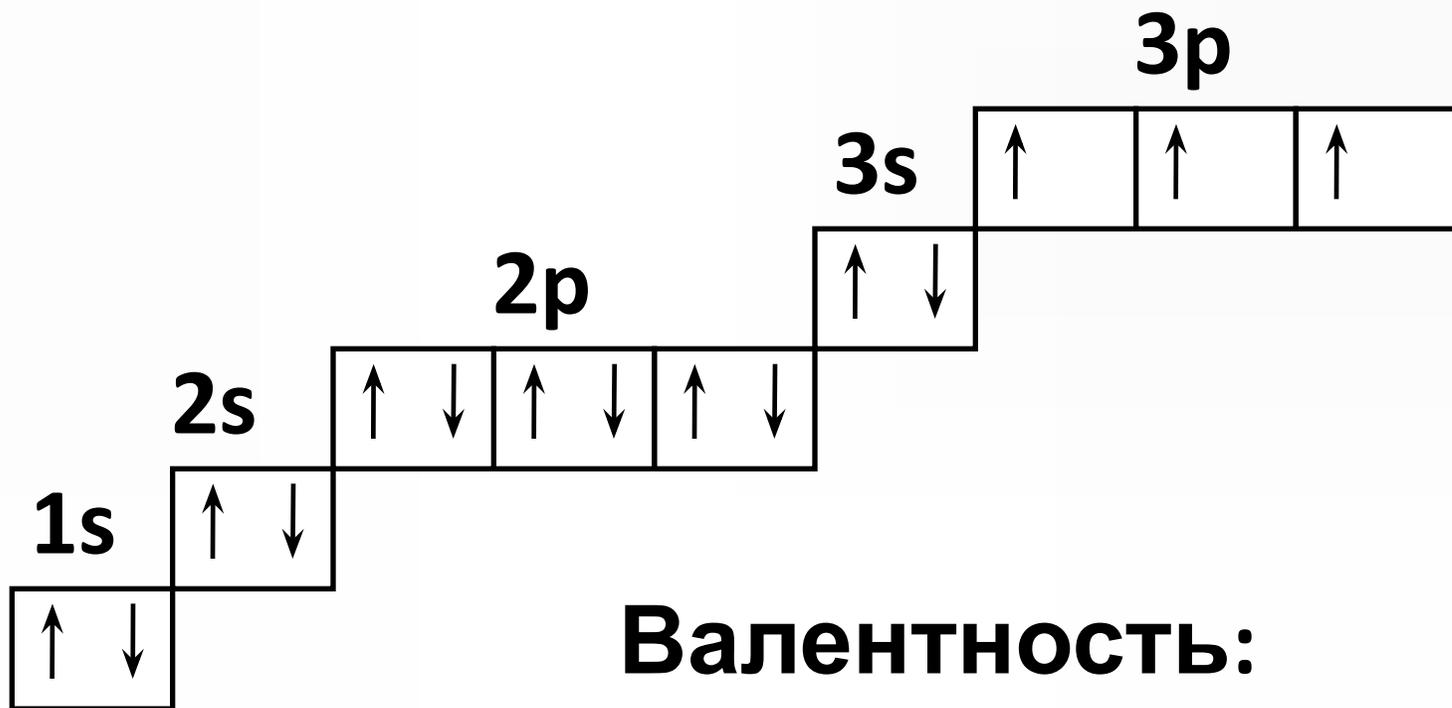
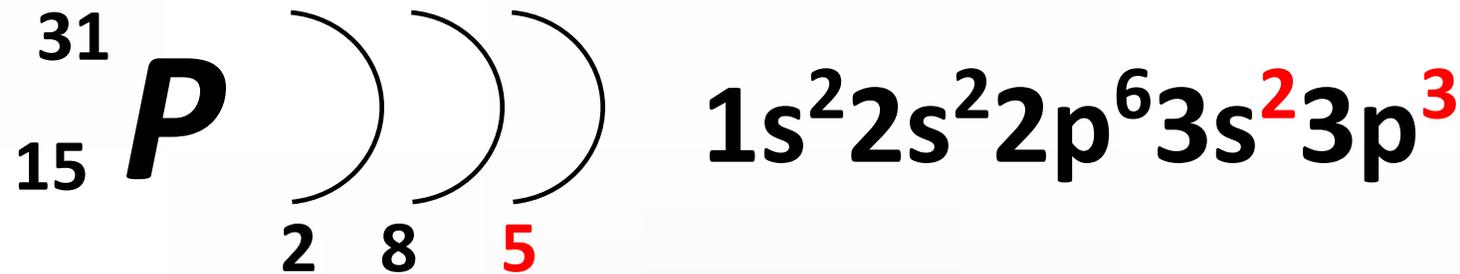


**ПРОВЕРКА ДОМАШНЕГО ЗАДАНИЯ  
составить электронно-  
графические схемы элементов:  
P, Ca, Br, Al**



# СТРОЕНИЕ АТОМА ФОСФОРА



$$p^+ = 15$$

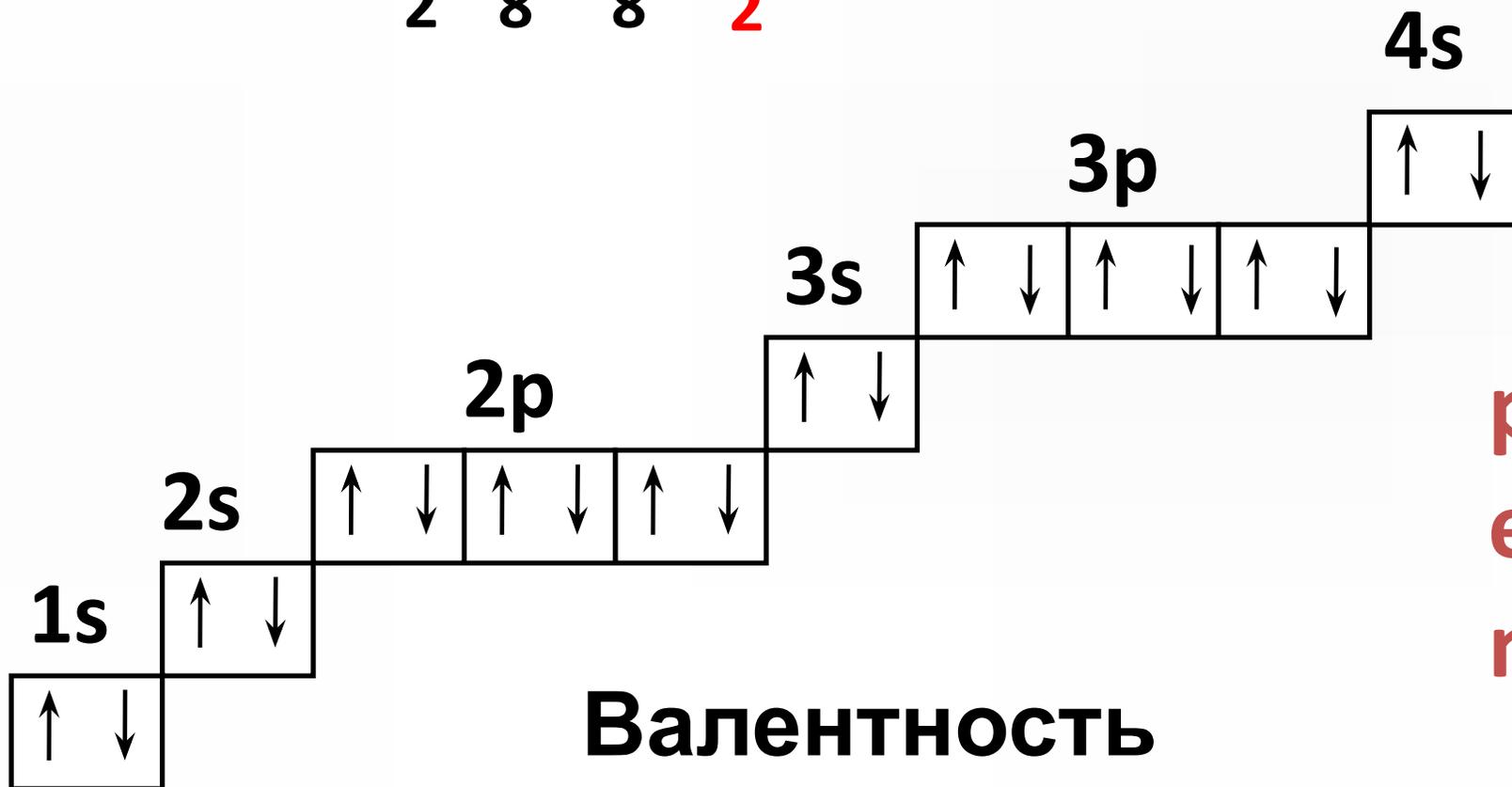
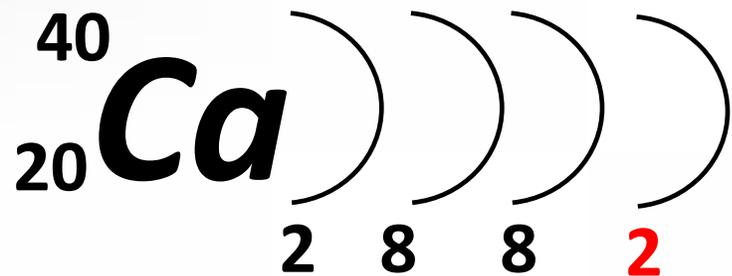
$$e^- = 15$$

$$n^0 = 31 - 15 = 16$$

Валентность:

III V

# СТРОЕНИЕ АТОМА КАЛЬЦИЯ



$$p^+ = 20$$

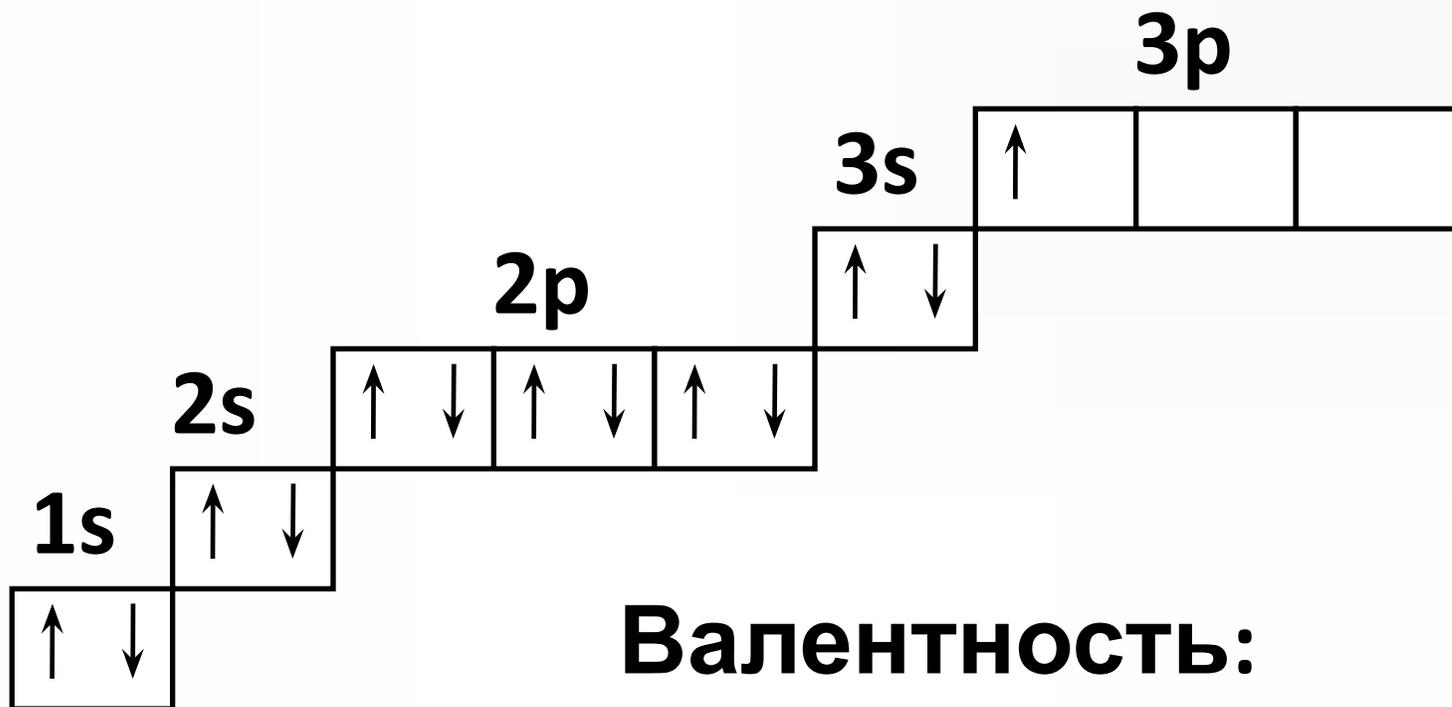
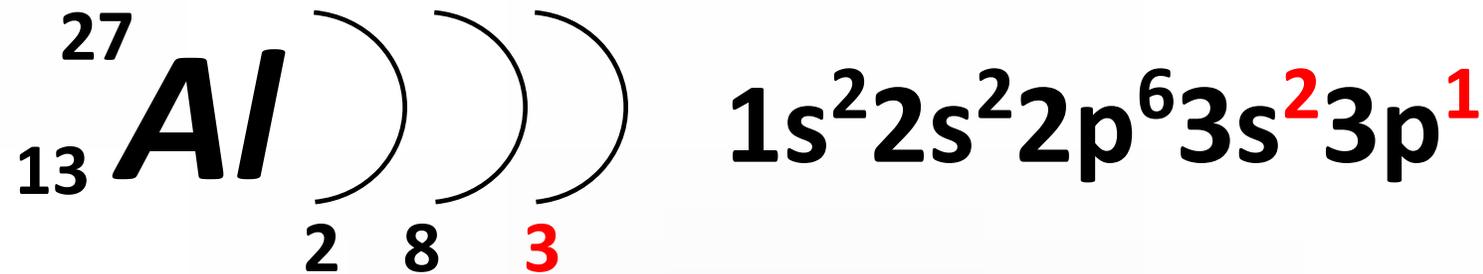
$$e^- = 20$$

$$n^0 = 40 - 20 = 20$$

Валентность



# СТРОЕНИЕ АТОМА АЛЮМИНИЯ



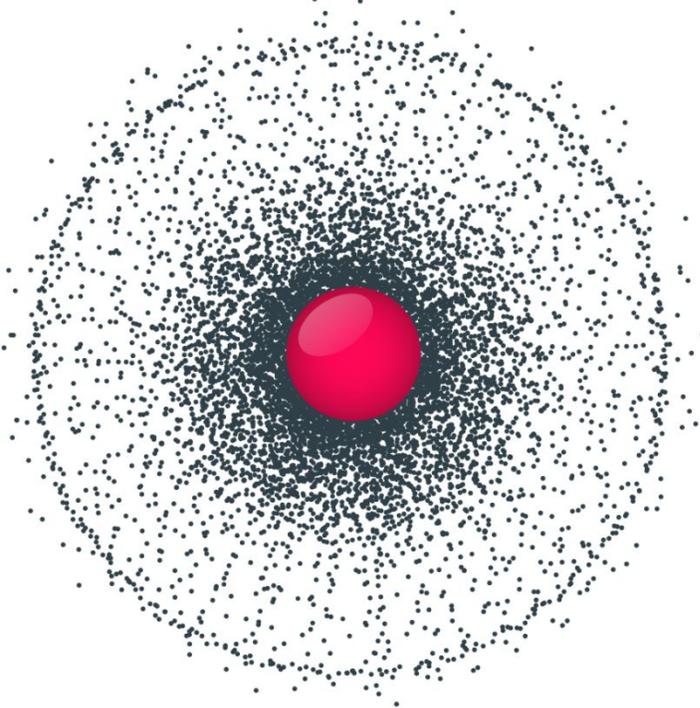
Валентность:

III

$$p^+ = 13$$

$$e^- = 13$$

$$n^0 = 27 - 13 = 14$$



# СТРОЕНИЕ АТОМА

*Характеристика элементов и их соединений на основе положения элементов в периодической системе и строения атомов.*

*учитель химии: Наумова А.А.*

# ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ

## ЭЛЕМЕНТА

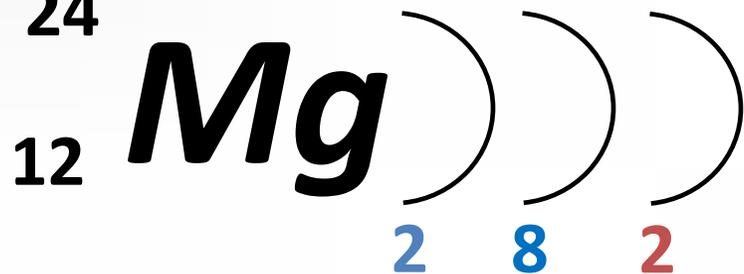
1. *Положение элемента в ПС Д.И.Менделеева (номер, период, группа, подгруппа).*
2. *Строение атома.*
3. *Электронно-графическая форма записи, семейство элемента.*
4. *Характер простого вещества (металл, неметалл).*
5. *Состав высшего оксида, его характер (основный, кислотный, амфотерный).*
6. *Состав высшего гидроксида, его характер (кислородсодержащая кислота, основание, амфотерный гидроксид).*
7. *Состав летучего водородного соединения (для неметаллов).*

# ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ

## ЭЛЕМЕНТА

1. Mg - элемент 3 периода, IIA группы, с порядковым № 12 и  $Ar(Mg) = 24$

2. 24

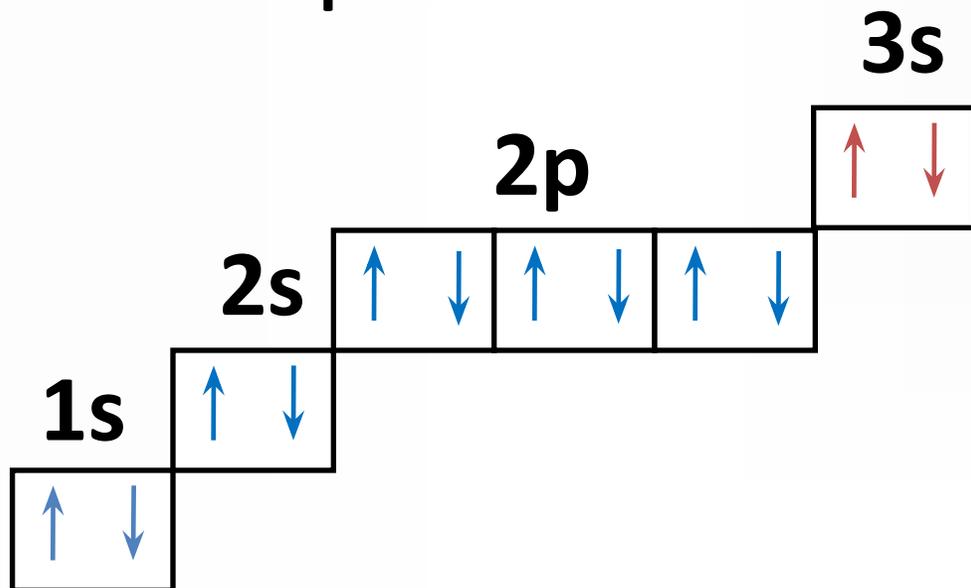


$$p^+ = 12$$

$$n^0 = 24 - 12 = 12$$

$$e^- = 12$$

3.  $1s^2 2s^2 2p^3 3s^2$



# ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ

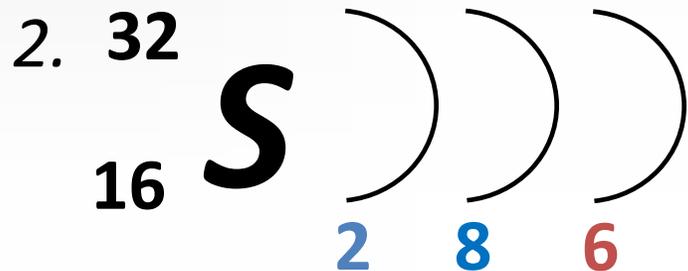
## ЭЛЕМЕНТА

4. Простое вещество  $Mg$  - металл, имеет металлическую связь и металлическую кристаллическую решетку.
5. Высший оксид –  $MgO$  – основной.
6. Гидроксид –  $Mg(OH)_2$  – нерастворимое основание.
7. Летучее водородное соединение не образует.

# ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ

## ЭЛЕМЕНТА

1. S - элемент 3 периода, VIA группы, с порядковым № 16 и  $Ar(S) = 32$

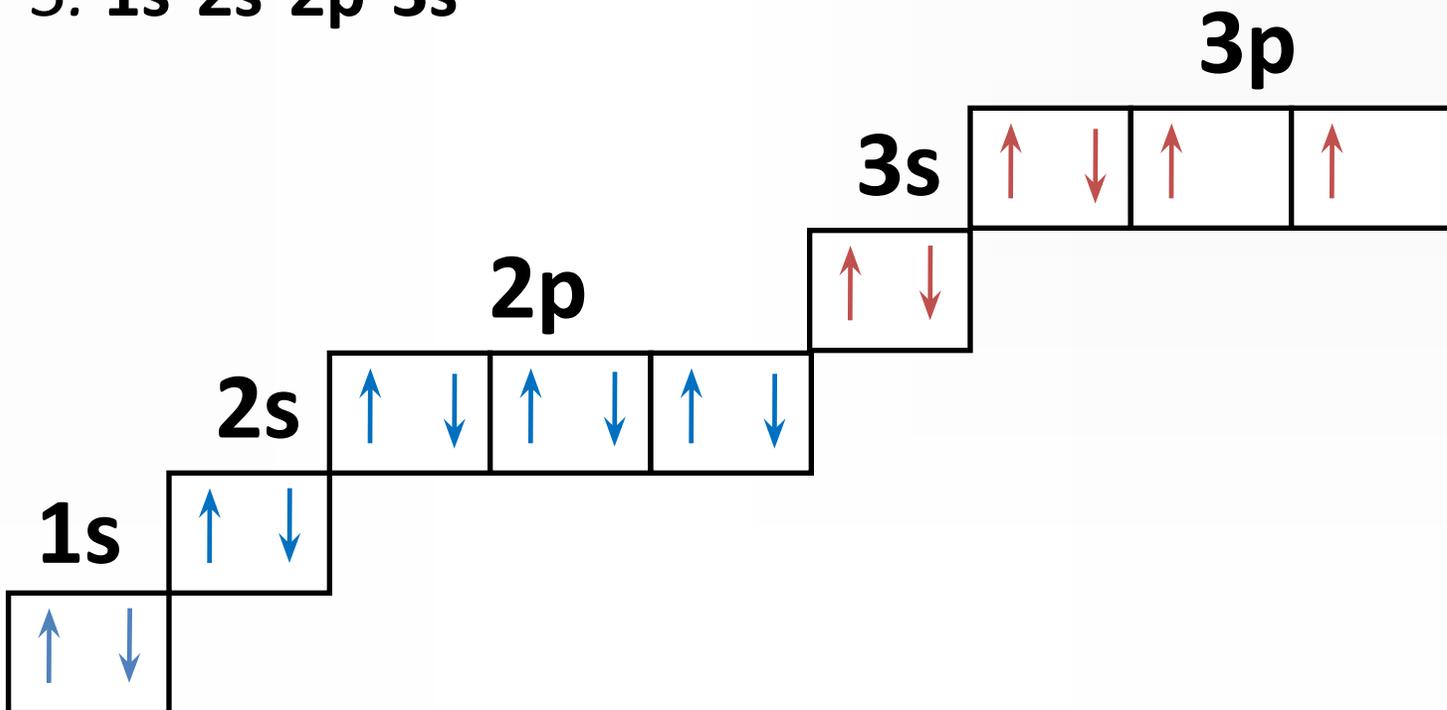


$$p^+ = 16$$

$$n^0 = 32 - 16 = 16$$

$$e^- = 16$$

3.  $1s^2 2s^2 2p^3 3s^2$



# ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ

## ЭЛЕМЕНТА

4. Простое вещество  $S$  – неметалл.
5. Высший оксид –  $SO_3$  – кислотный.
6. Гидроксид –  $H_2SO_4$  – кислота.
7. Летучее водородное соединение –  $H_2S$  сероводород.

# Задания для самостоятельной работы

Дайте характеристику элементов: а) фосфора; б) калия.

**СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!  
Д/З конспект, дайте  
характеристику элементов: а)  
фосфора; б) калия.**

