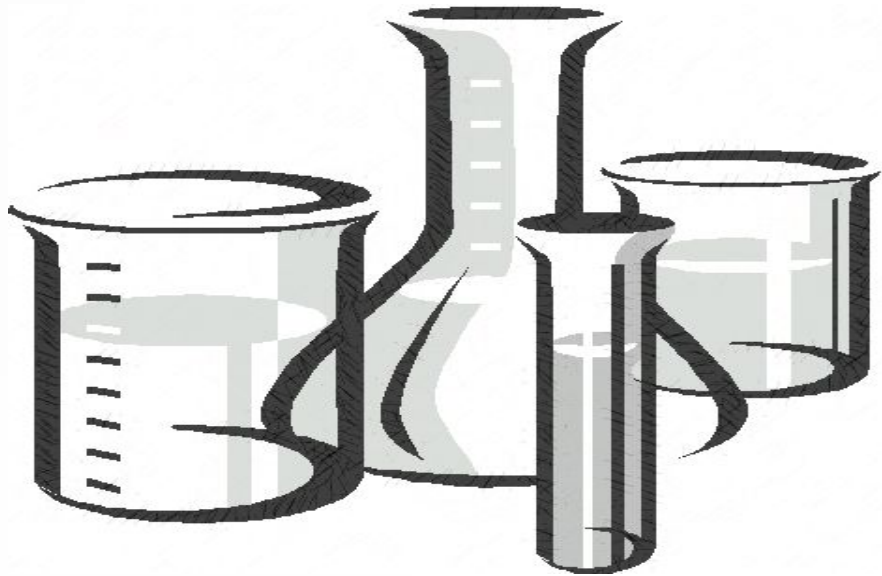
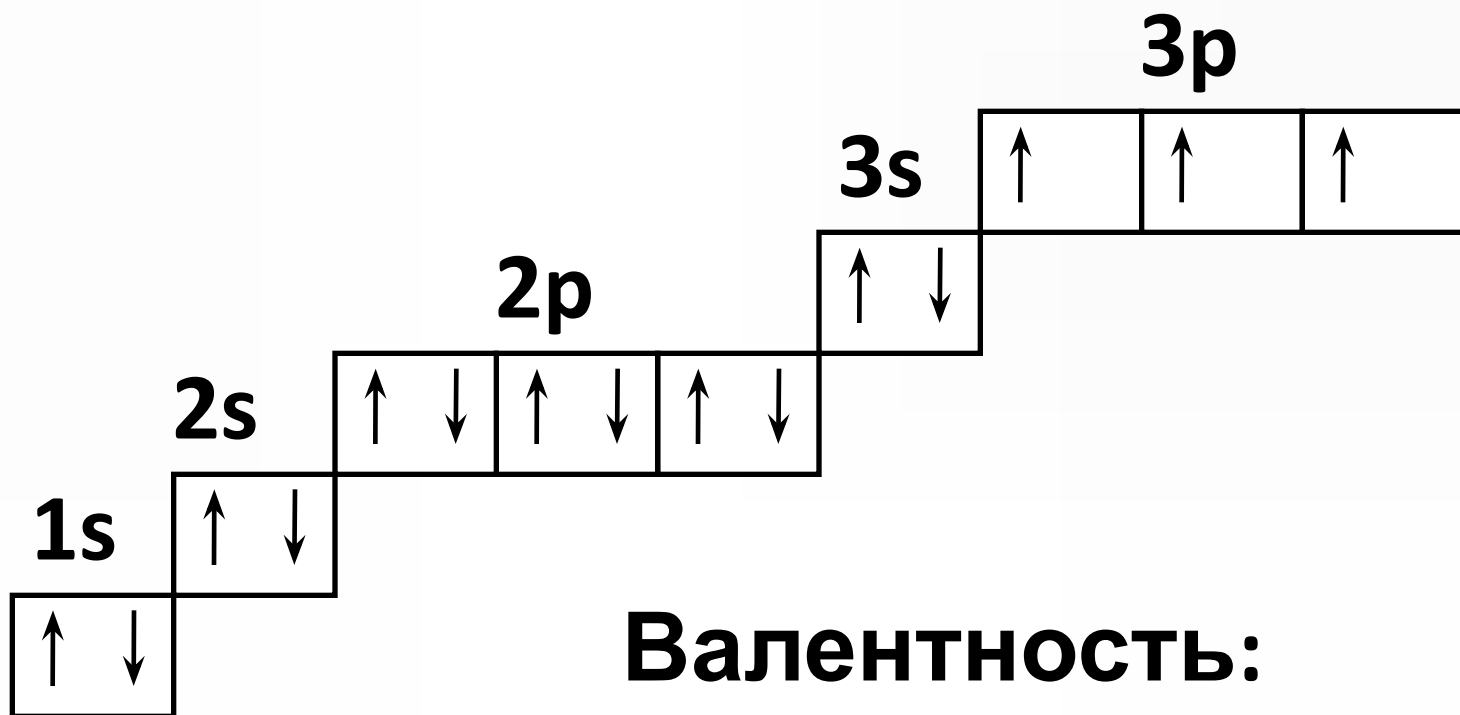
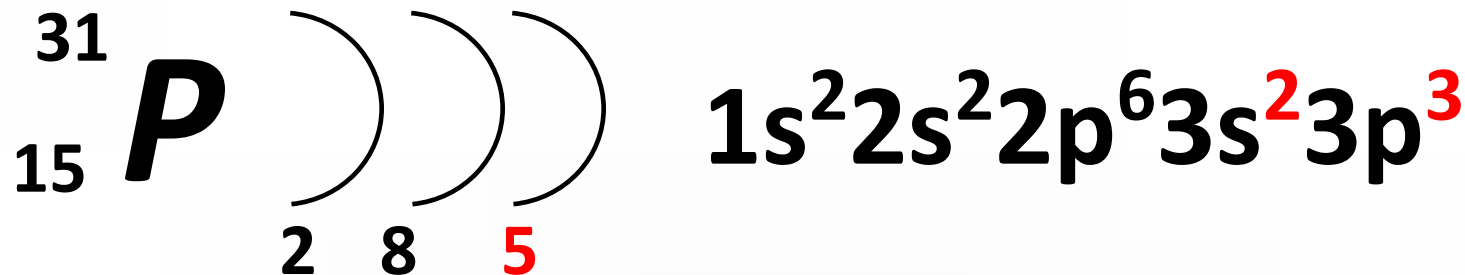


**ПРОВЕРКА ДОМАШНЕГО ЗАДАНИЯ
составить электронно-
графические схемы элементов:
P, Ca, Br, Al**



СТРОЕНИЕ АТОМА ФОСФОРА



$$p^+ = 15$$

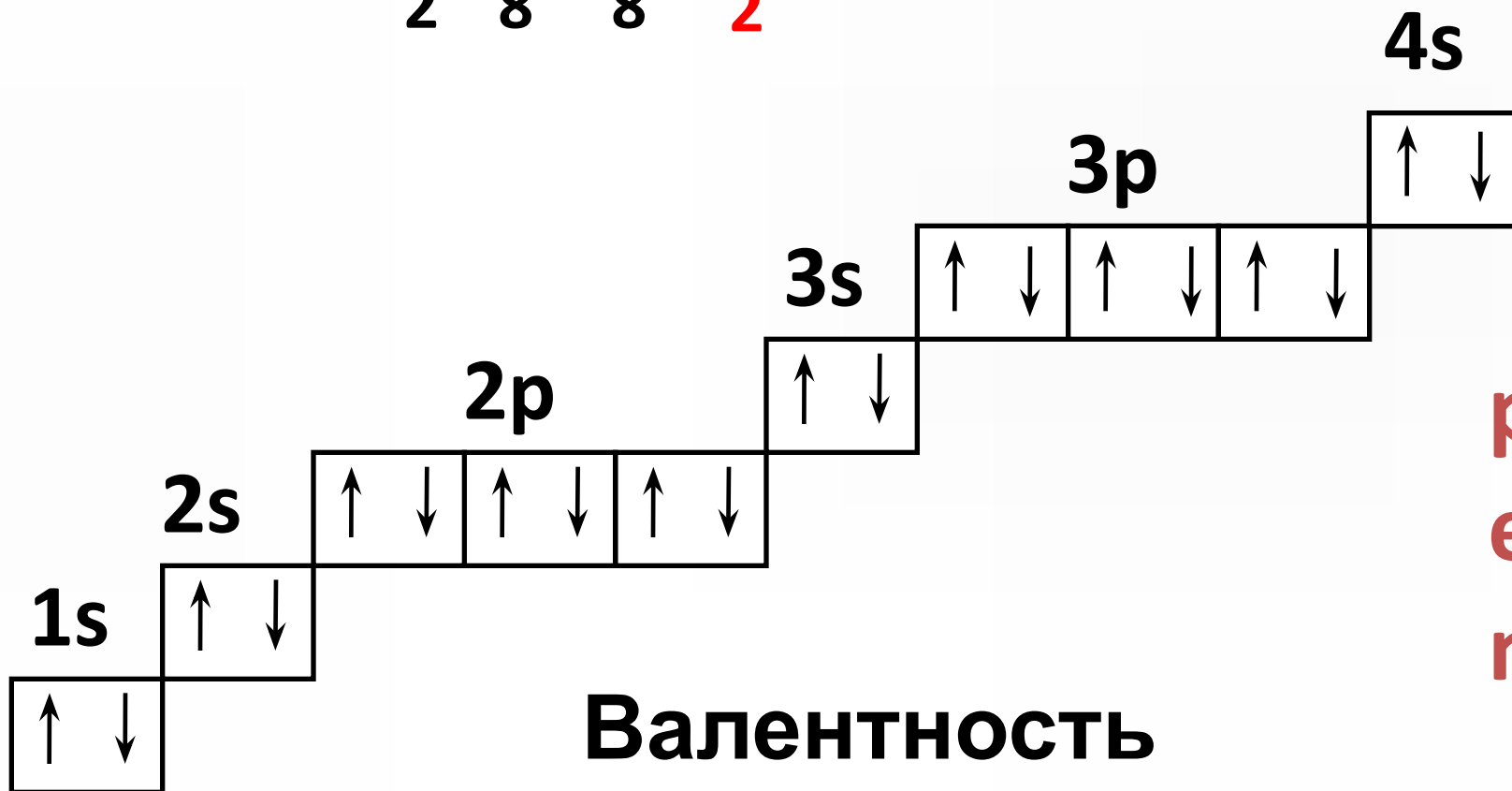
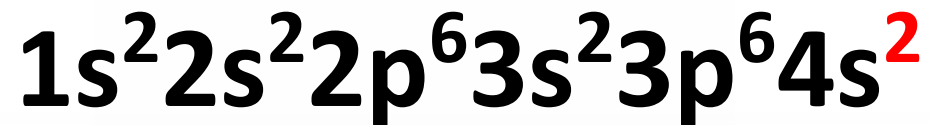
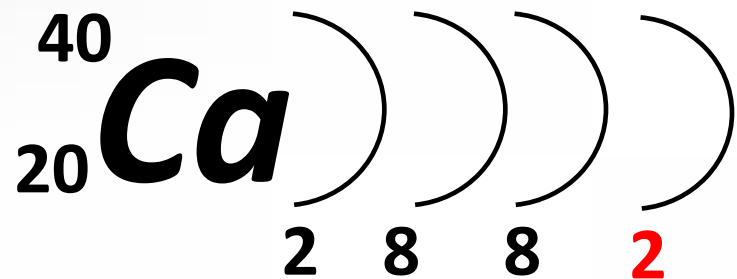
$$e^- = 15$$

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

Валентность:

III V

СТРОЕНИЕ АТОМА КАЛЬЦИЯ



$p^+ = 20$

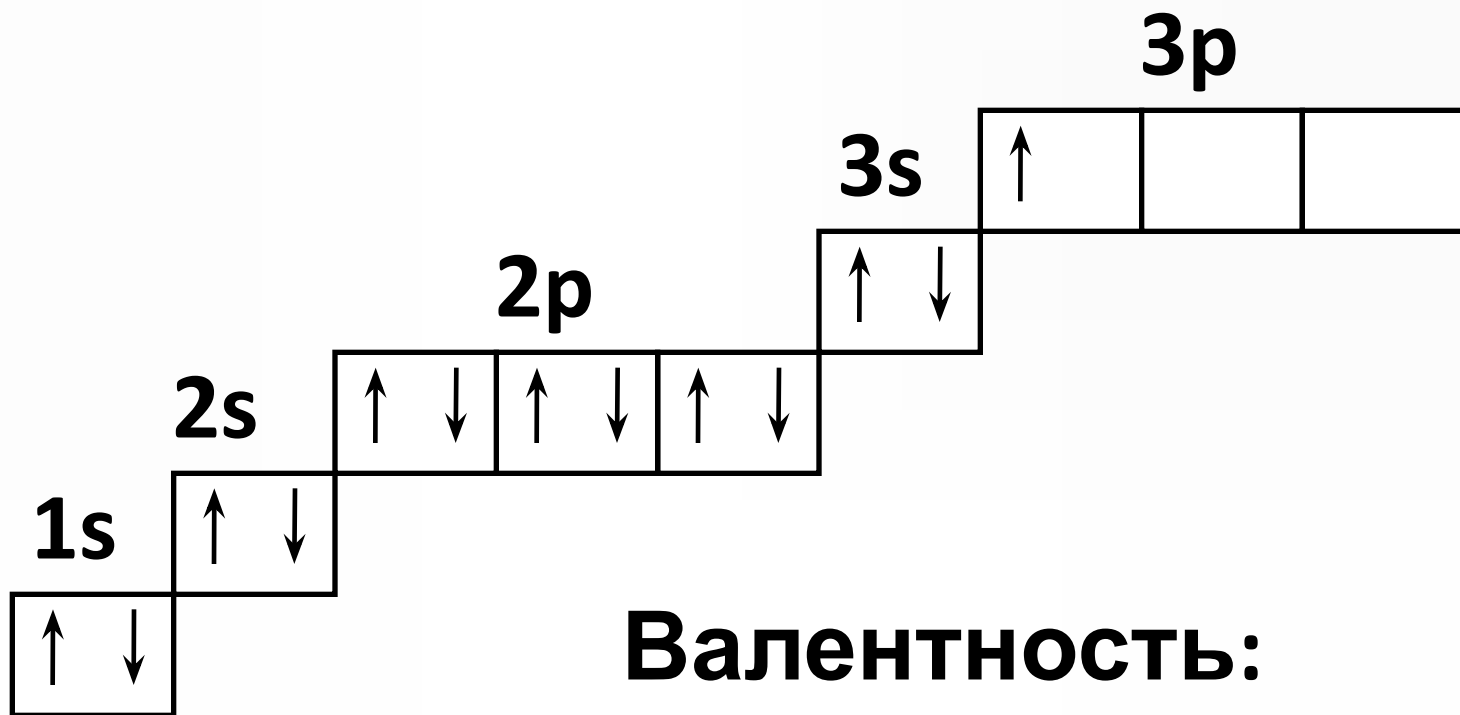
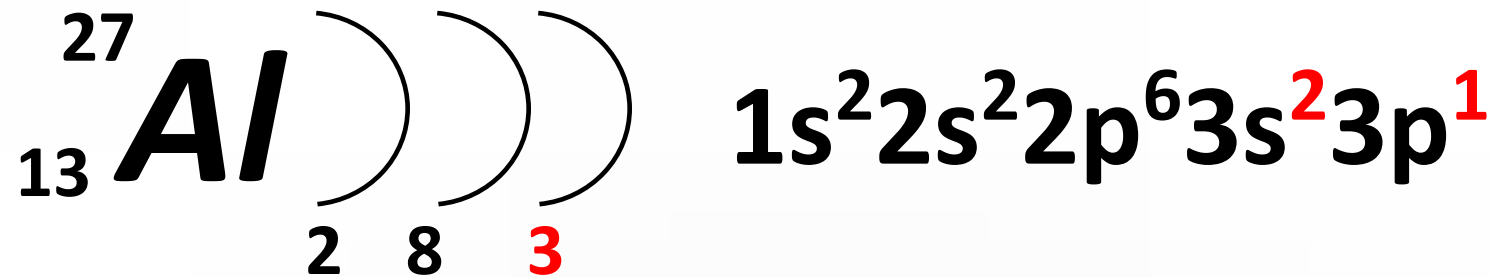
$e^- = 20$

$n^0 = 40 - 20 = 20$

Валентность



СТРОЕНИЕ АТОМА АЛЮМИНИЯ



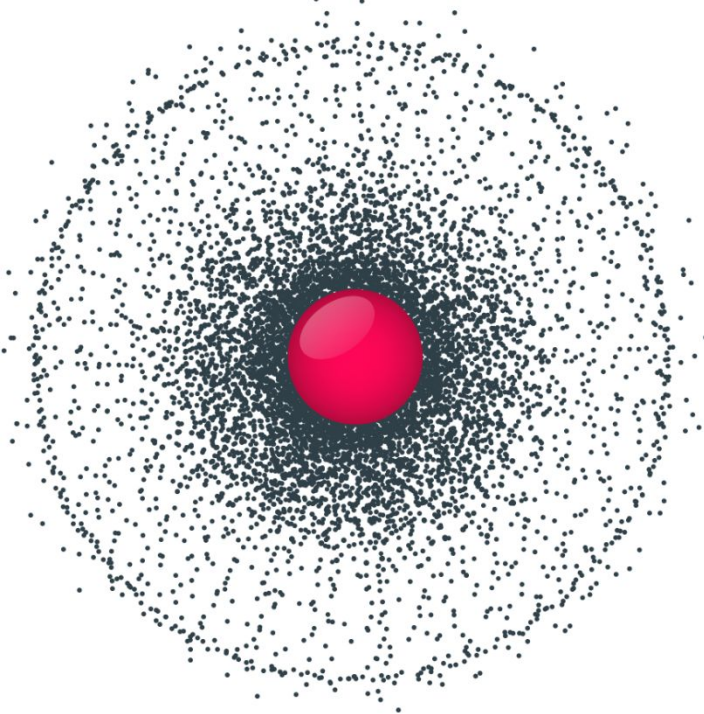
$$p^+ = 13$$

$$e^- = 13$$

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

Валентность:

III



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

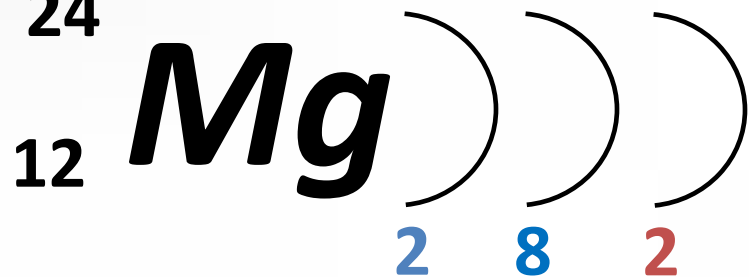
1. *Положение элемента в ПС Д.И.Менделеева (номер, период, группа, подгруппа).*
2. *Строение атома.*
3. *Электронно-графическая форма записи, семейство элемента.*
4. *Характер простого вещества (металл, неметалл).*
5. *Состав высшего оксида, его характер (основный, кислотный, амфотерный).*
6. *Состав 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

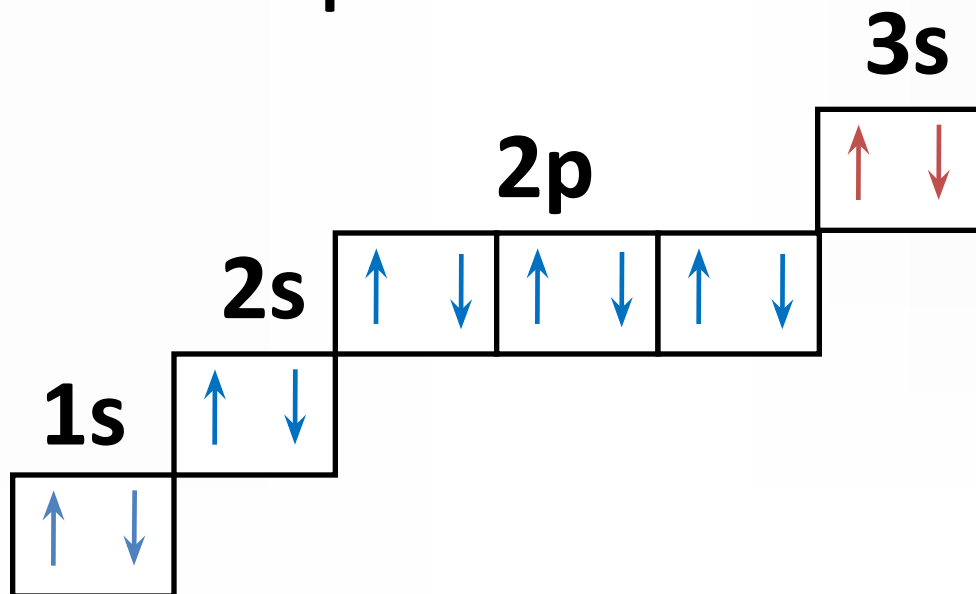


$$p^+ = 12$$

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

$$e^- = 12$$

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



ПЛАН ХАРАКТЕРИСТИКИ

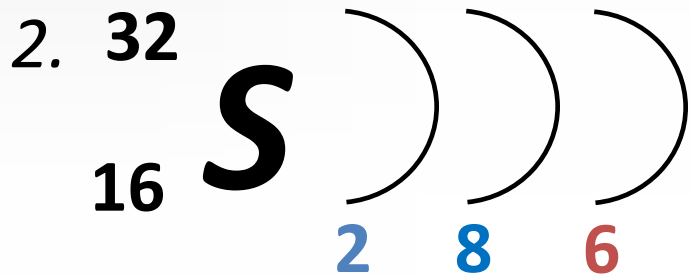
ЭЛЕМЕНТА

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 $Ar(S) = 32$

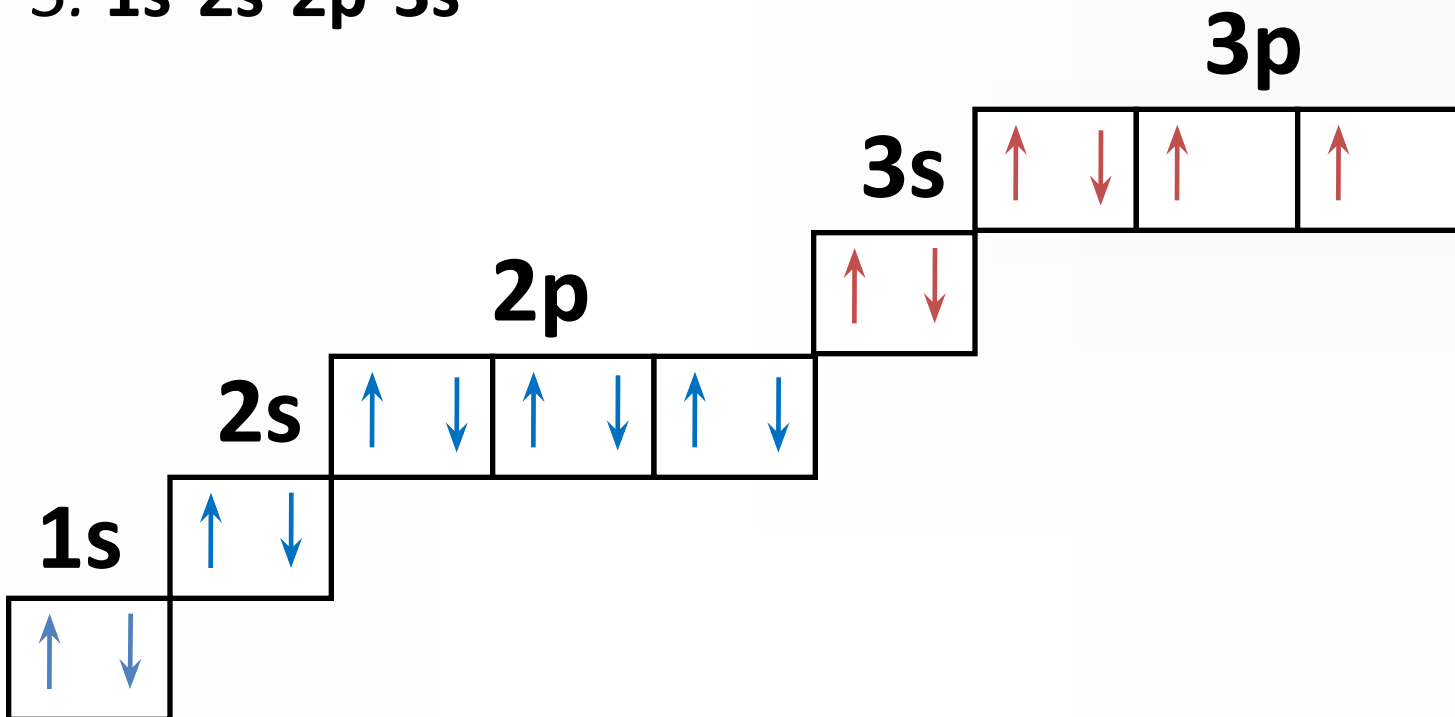


$$p^+ = 16$$

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

$$e^- = 16$$

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.**

