

# Строение атома.

Периодический закон.  
Периодическая система.

Презентацию представила  
Учитель химии  
МБНОУ «Гимназия 59»  
Агафонова Елена Леонидовна  
г. Новокузнецк



Zn – 30 протонов = № п-п  
30 электронов

Ar (Zn) – число протонов = число нейтронов  
65 – 30 = 35

# Изоэлектрические частицы.

$\text{Na}^0$  - 11 электронов

$\text{Na}^{+1}$  - 10 электронов

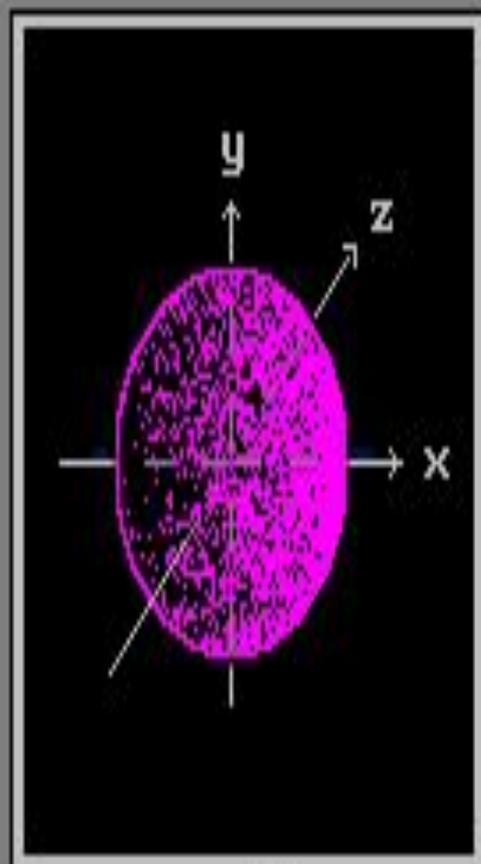
$\text{S}^0$  - 16 электронов

$\text{S}^{+4}$  - 12 электронов

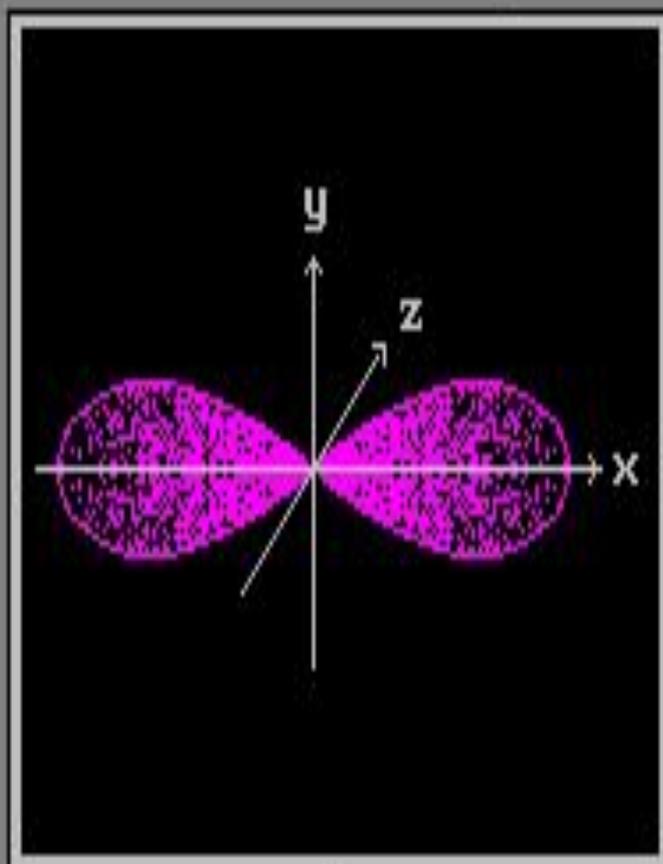
$\text{S}^{-2}$  - 18 электронов

$\text{S}^{+6}$  - 10 электронов

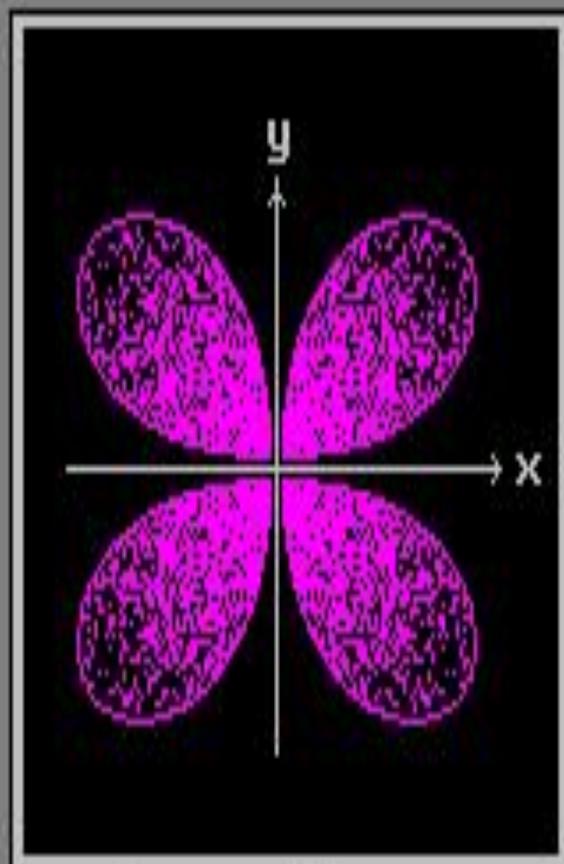
# Типы атомных орбиталей



s-орбиталь



p<sub>x</sub>-орбиталь



d<sub>xy</sub>-орбиталь

# Электронная формула

1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d 4p 5s 4d 5p 4f 5d 5f.....7f

S -  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

Se -  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$

Cu -  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$

# Валентные электроны



# Периодическая система.

