

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.

Na^0 - 11 электронов

Na^{+1} - 10 электронов

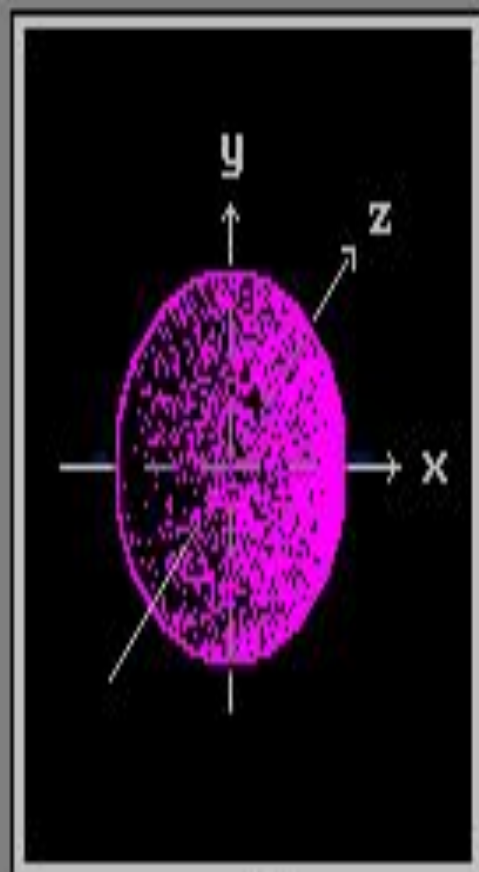
S^0 - 16 электронов

S^{+4} - 12 электронов

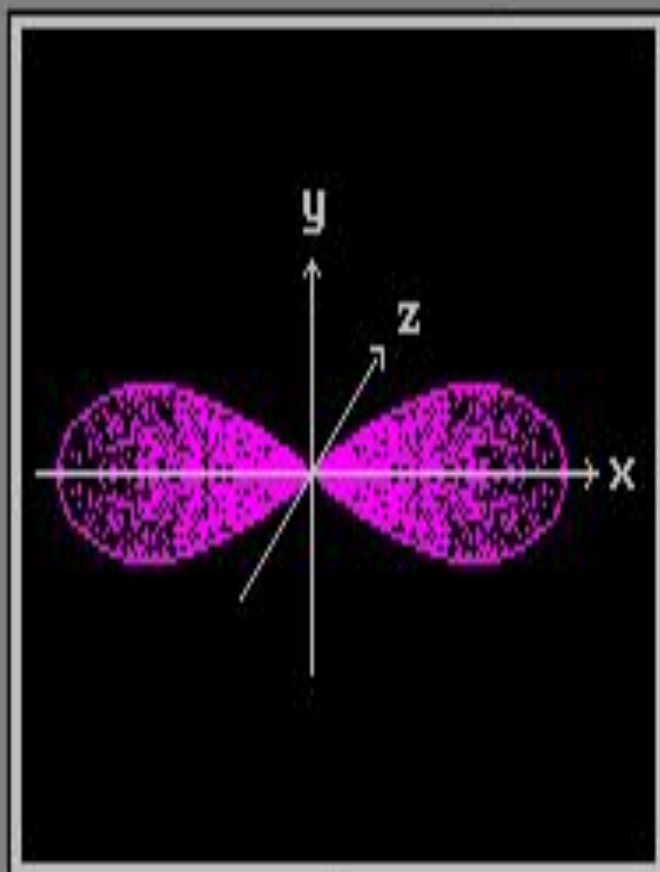
S^{-2} - 18 электронов

S^{+6} - 10 электронов

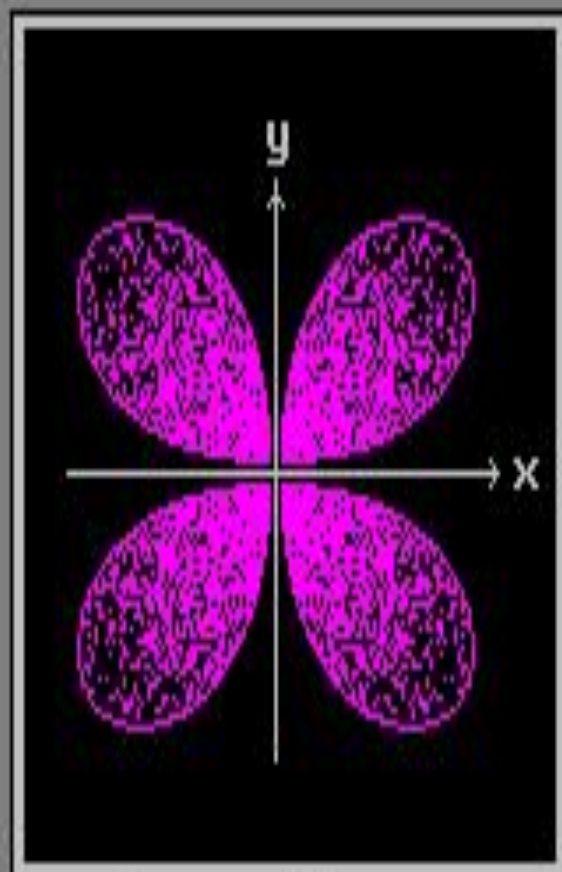
Типы атомных орбиталей



s-орбиталь



p_x-орбиталь



d_{xy}-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.

