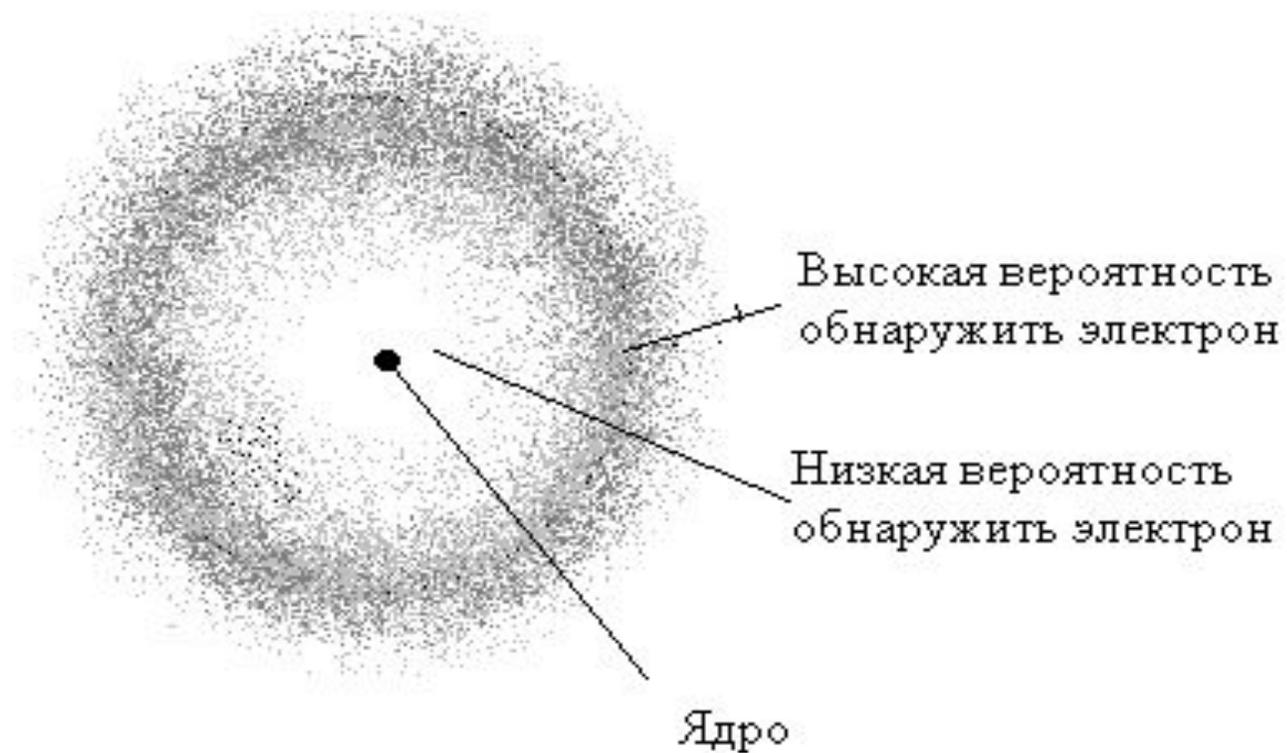


Строение электронной оболочки атома

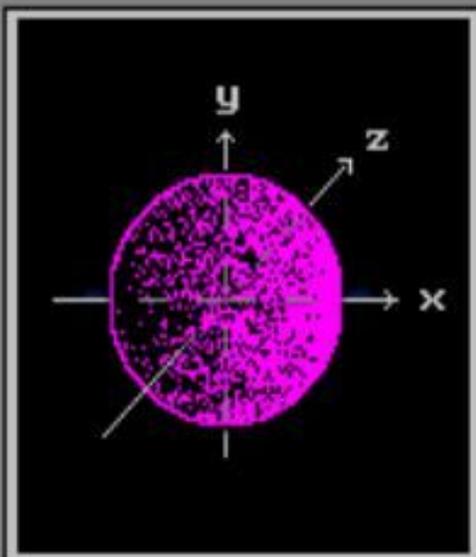
Понятие об электронном облаке

- С 58 учебника – записать определение.
- Электронные облака (орбитали) отличаются:
 1. размерами
 2. формой

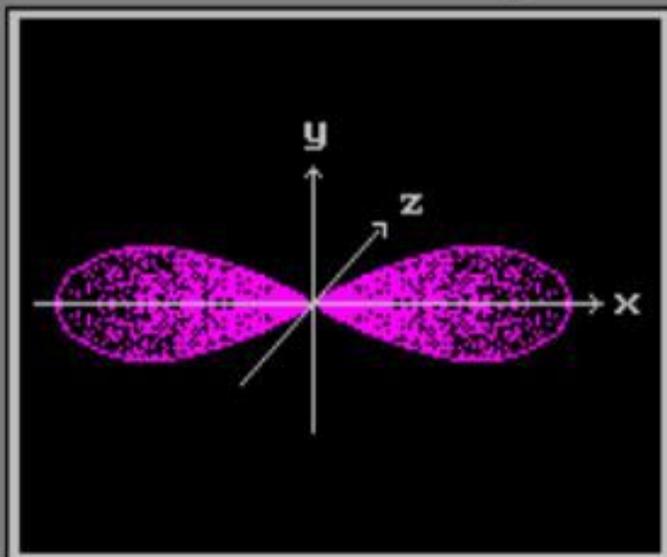
Электронное облако



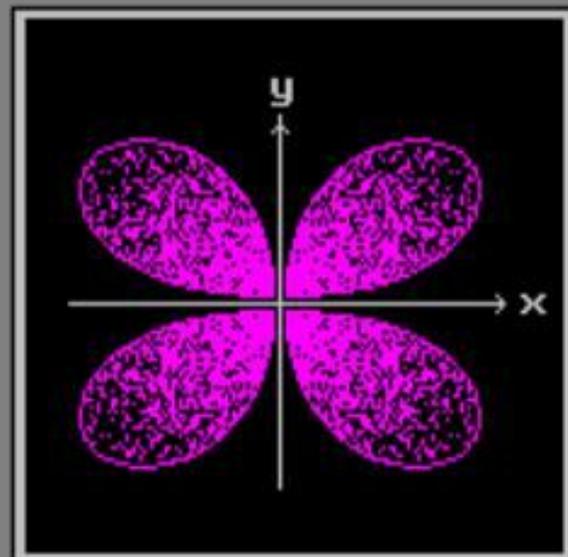
Типы атомных орбиталей



s -орбиталь



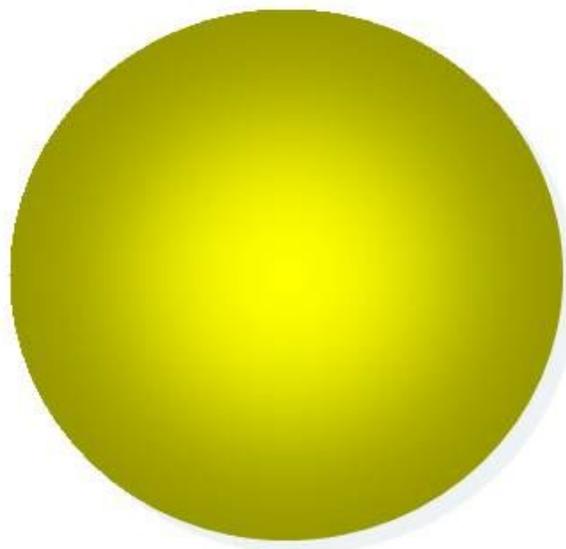
p_x -орбиталь



d_{xy} -орбиталь

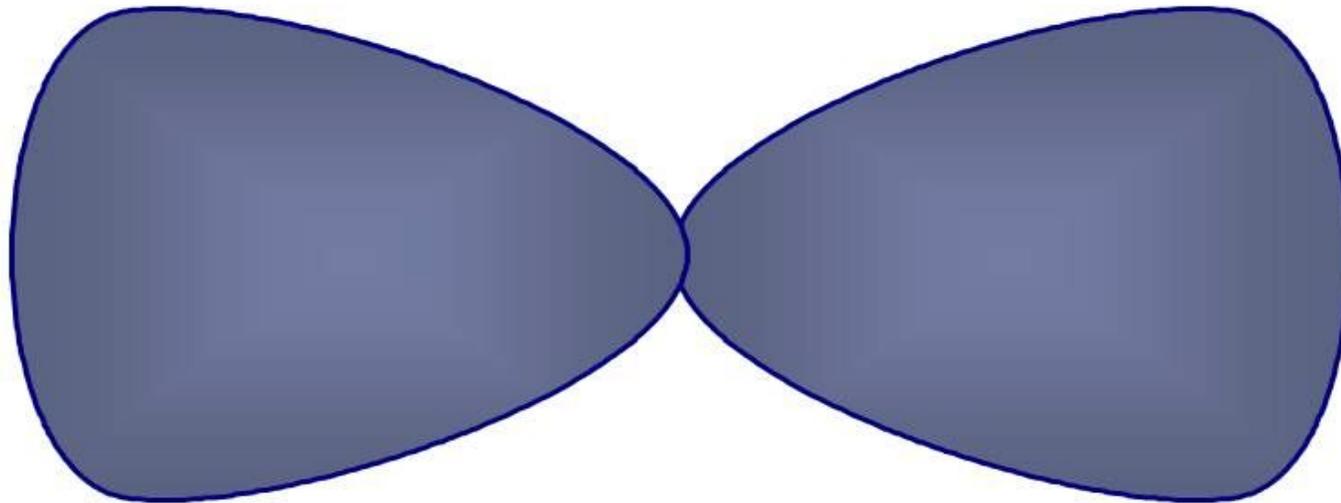
s- электронное облако

- ▶ Форма s-электронного облака - шар. На нем 1-2 электрона.



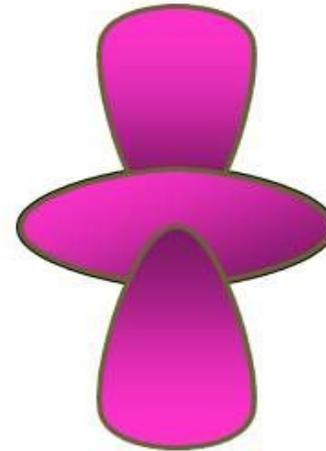
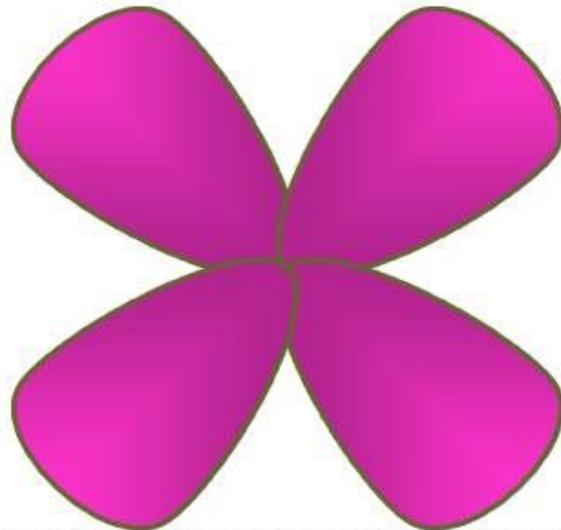
р- электронное облако

- ▶ Форма р-электронного облака - объёмная восьмёрка. На нем от 1 до 6 электронов.



d- электронное облако

- ▶ Форма d-электронных облаков - две объемные восьмёрки На нем от 1 до 10 электронов.



Понятие об **электронной формуле** атома

- Электронная формула атома показывает распределение электронов не только по уровням, но и по подуровням.
- Каждый уровень состоит из подуровней, они обозначаются малыми латинскими буквами:
 - s – подуровень
 - p – подуровень
 - d – подуровень
- **Количество подуровней равно номеру уровня.**

• Для записи электронной формулы необходимо знать:

1 \bar{e} уровень s –облако 2 электрона

2 \bar{e} уровень s -облако 2 электрона

p- облако 6 электронов

3 \bar{e} уровень s-облако 2 электрона

p- облако 6 электронов

d-облако 10 электронов

• Пример: +6 С)2 \bar{e})4 \bar{e} $1s^2 2s^2 2p^2$

Задание

- § 9 С. 57-59
- Составить электронные формулы атомов химических элементов 3-го периода.