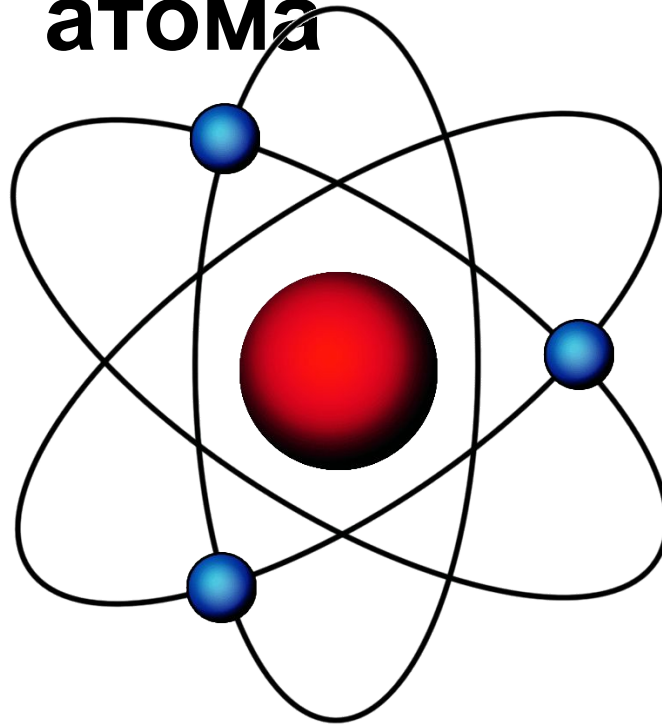
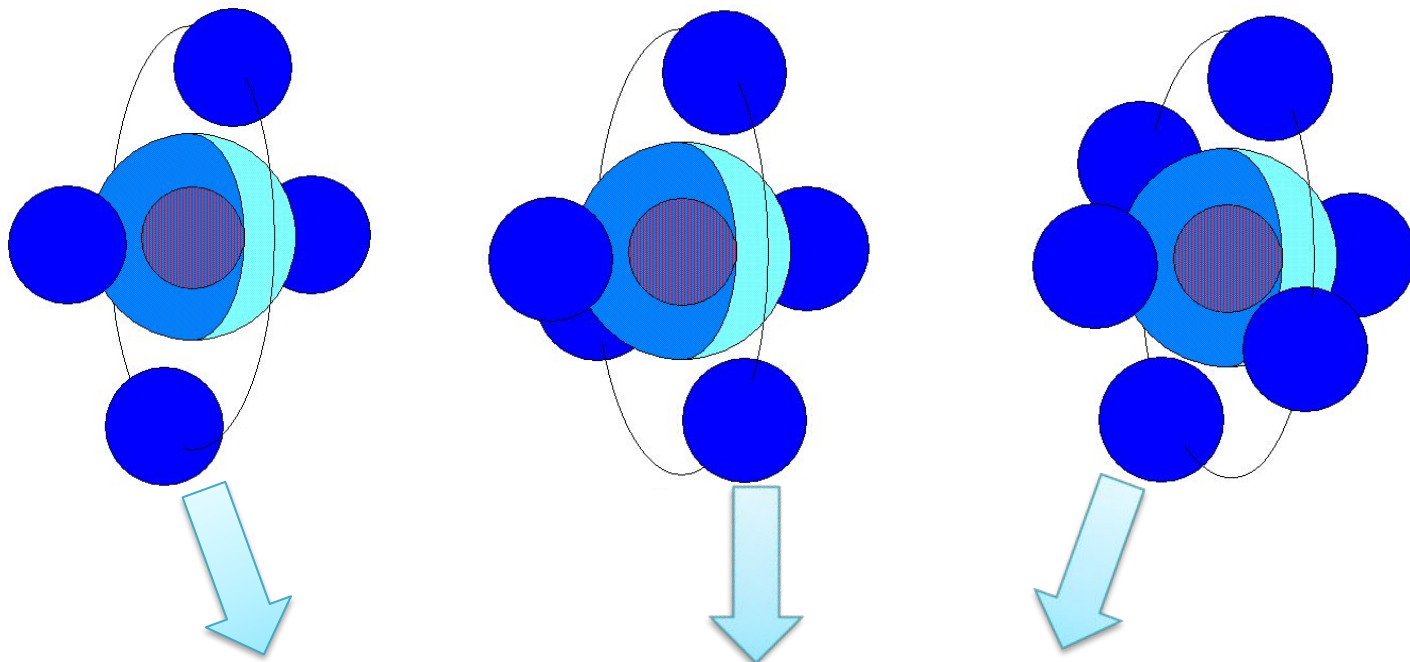




**СТРОЕНИЕ
ЭЛЕКТРОННЫ
Х
ОБОЛОЧЕК
АТОМА**

Строение атома





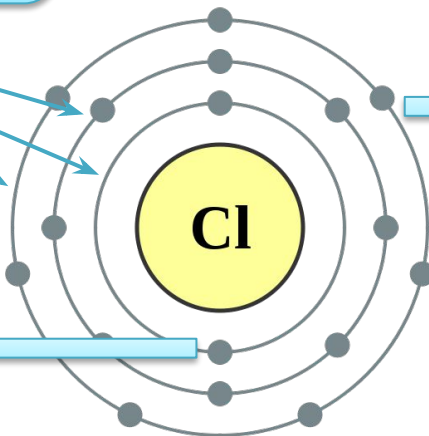
Электроны (электронная

оболочка)

**Число e = число p = порядковый
номер**

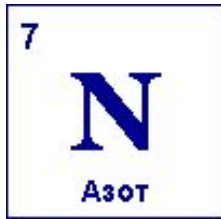
Электронные слои или энергетические уровни

**Крепко
связанные
электроны**

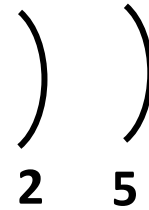


**Слабо
связанные
электроны**

Число энергетических уровней = номер
периода



N



Максимальное число электронов на энергетическом уровне

$2n^2$

n – номер

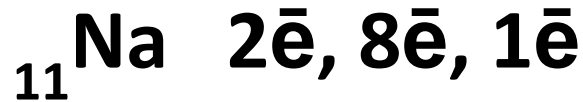
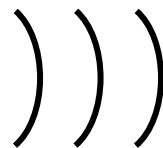
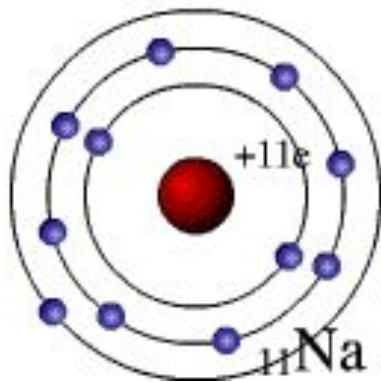
1 энергетический уровень: $2 \cdot 1^2 = 2$

2 энергетический уровень: $2 \cdot 2^2 = 8$

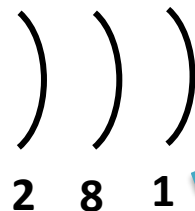
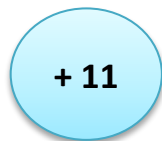
3 энергетический уровень: $2 \cdot 3^2 = 18$

электронов

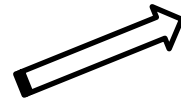
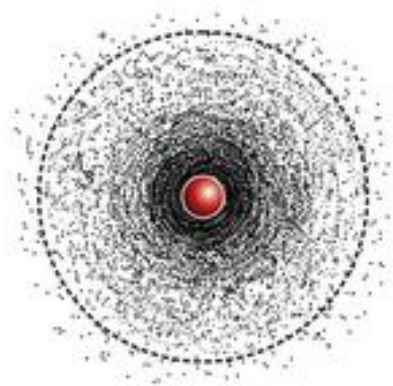
Число электронов на внешнем уровне = номер группы



Na

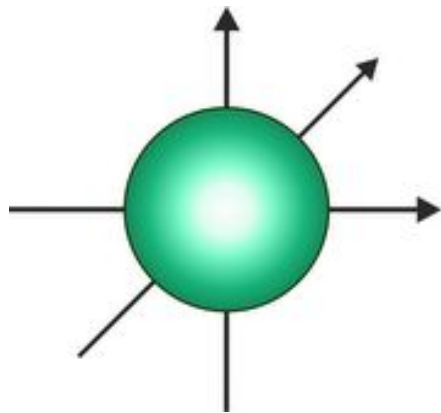


Электрон
внешнего
уровня

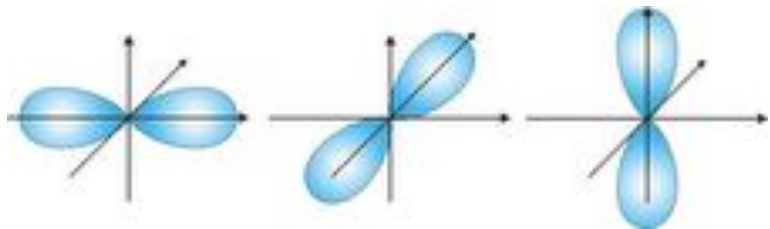


**Электронно
е облако**

**Электронное облако, или орбиталь –
пространство вокруг ядра, где наиболее
вероятно нахождение
данного электрона**

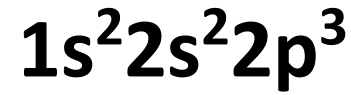
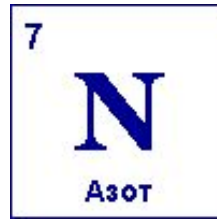
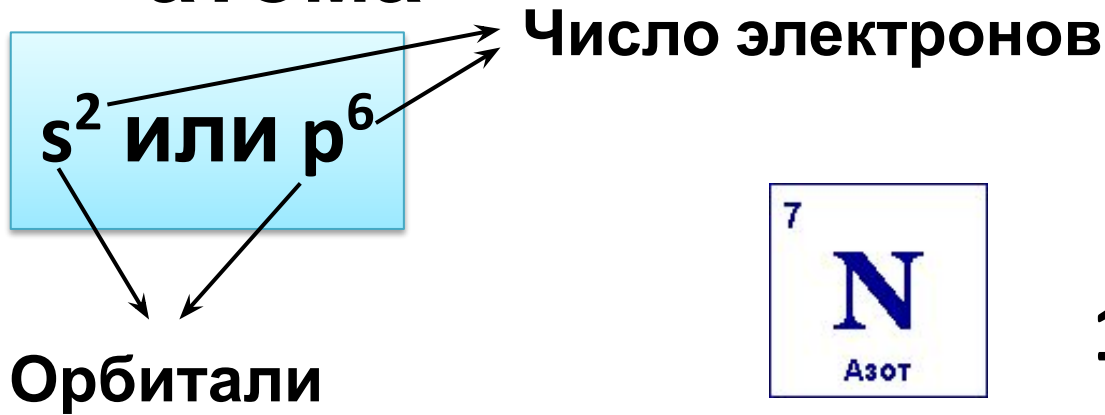


2 \bar{e}



6 \bar{e}

Электронная формула атома



Если элементы имеют
одинаковое число электронов
на внешнем уровне, то у них
схожие свойства

