**Приложение 6**

Упр. 1

Чему равен заряд ядра атома железа, сколько электронов в этом атоме?

*Вывод и запись закономерности:*

*Порядковый Заряд Число*

*номер = ядра = электронов*

*элемента атома в атоме*  (Слайд №12)

*Порядковый номер элемента – 26. Следовательно, заряд ядра атома - +26, . вокруг ядра атома движутся 26 электронов.*

*Z(Fe) =26 +26(Fe) Ne- =26*

Упр. 2

В ядре атома некоторого элемента содержится 30 протонов. Какой это элемент?

*Вывод и запись закономерности:*

 *Порядковый Заряд Число Число*

 *номер = ядра = электронов = протонов*

 *элемента атома в атоме в атоме* (Слайд №13)

*Число протонов а ядре атома определяет заряд ядра атома, а последний равен порядковому номеру атома. Элемент с порядковым номером 30 – цинк.*

Упр.3

 Определите число нейтронов в атоме аргона. (Слайд №13)

*Масса атома складывается из массы протонов и нейтронов. Зная порядковый номер элемента (Z), т.е. число протонов, и массовое число (А), можно найти число нейтронов по формуле N=А- Z; 40-18=22*

*N n0 =22*

Упр. 4

Назовите химический элемент, у которого

а) 6 протонов, 6 нейтронов,6 электронов;

б) 12 протонов, 126 нейтронов, 12 электронов;

в) 56 протонов, 81 нейтронов, 56 электронов;

*Число протонов а ядре атома определяет заряд ядра атома, а последний равен порядковому номеру атома. Элемент с порядковым номером*

*а) 6 – углерод.*

*б) 12 –магний*

*в) 56 - барий*