**Строение атома**

+

**+++**

 ***Ядро:***

 протоны р (Z): «+1», mp = 1u

 нейтроны n (N): «0», mn = 1u

 ***Вокруг ядра:***

 электроны ē: «-1», mē ~ 0 (mē = mp/1840)

1. Атом – мельчайшая химически неделимая электронейтральная частица

 Z – заряд ядра

  **Z = p = ē (соответствует атомному номеру)**

1. А – массовое число

**А = р + n (n = А - р )**

**А**

* ***Нуклид* Э**

**ZЯ**

* ***Изотопы***

**№ периода – число оболочек**

**№ группы – число электронов на внешнем уровне**

**Электронные оболочки атома**

**1 слой - 2е – 1s2**

**2 слой – 8е – 2s22p6**

**3 слой – 8е – 3s23p6**

**Закономерности периодичности**

 Увеличение неметаллических свойств

 кислотных свойств оксидов и гидроксидов

 электроотрицательности

 энергии сродства к электрону

 энергии ионизации

 Уменьшение радиуса атома

**R+катиона ˂ R0атома ˂ R-аниона**

**Строение атома**

+

**+++**

 ***Ядро:***

 протоны р (Z): «+1», mp = 1u

 нейтроны n (N): «0», mn = 1u

 ***Вокруг ядра:***

 электроны ē: «-1», mē ~ 0 (mē = mp/1840)

1. Атом – мельчайшая химически неделимая электронейтральная частица

 Z – заряд ядра

  **Z = p = ē (соответствует атомному номеру)**

1. А – массовое число

**А = р + n (n = А - р )**

**А**

* ***Нуклид* Э**

**ZЯ**

* ***Изотопы***

**№ периода – число оболочек**

**№ группы – число электронов на внешнем уровне**

**Электронные оболочки атома**

**1 слой - 2е – 1s2**

**2 слой – 8е – 2s22p6**

**3 слой – 8е – 3s23p6**

**Закономерности периодичности**

 Увеличение неметаллических свойств

 кислотных свойств оксидов и гидроксидов

 электроотрицательности

 энергии сродства к электрону

 энергии ионизации

 Уменьшение радиуса атома

**R+катиона ˂ R0атома ˂ R-аниона**