**ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА И СТРОЕНИЕ АТОМА**

**Д.И.Менделеев ЗАРЯД ЯДРА РАВЕН:**

**открытие закона, 1969 г.**  количеству электронов

МОЛЕКУЛА порядковому номеру

элемента в ПСХЭ

ЯДРО ЭЛЕКТРОН **СОСТАВ ЯДРА**

протон 1 1р, g=+1 **A = Z +N**

нейтрон 1 0n, g=0 **А** – массовое число атома;

**Z** – число протонов и

порядковый номер

элемента;

**N –** число нейтронов.

**ХАРАКТЕРИСТИКА ЭЛЕМЕНТА ПО ПОЛОЖЕНИЮ В ПЕРИОДИЧЕСКОЙ СИСТЕМЕ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА**

1. **3115 Р – 3 период, VA группа**
2. **3115 Р · +15 )2 )8 )5 1S² 2S² 2p⁶ 3S² 3p5**
3. **B = III, V, СО = -3, +3, +5**
4. **Неметалл**
5. **Высший оксид – Р2О5 –** кислотный
6. **Гидроксид – Н3РО4** – фосфорная кислота
7. **Важнейшие соли – Са3(РО4)2 –** фосфаты
8. **Летучее водородное соединение - РН3 -** фосфин