

### 3. Периодический з-н Д.И. Менделеева

~~Свойства простых тел, также формы и свойства соединений элементов находятся в периодической зависимости от величины атомных весов элементов.~~

Свойства химических элементов, а также форма и свойства образуемых ими простых в-в и химических соединений находятся в периодической зависимости от порядкового (атомного) номера элемента.

Атомный номер элемента — заряд его ядра.

Gr 125 - 132

Группы элементов:

- $\overline{\text{I A}}$  — щелочные металлы,
- $\overline{\text{II A}}$  — щелочноземельные металлы
- $\overline{\text{VII A}}$  — галогены
- $\overline{\text{VIII A}}$  — инертные газы.

Металлические свойства уменьшаются слева направо

В группе сверху — вниз: металлы — щелочные  
сильные неметаллы — галогены

В группе снизу — вверх растут неметаллические свойства,  
сверху — вниз — металлические.