

указание:  $\uparrow$  — “в группах”,  $\downarrow$  — “в подгруппах”

### Заряд ядра



— Чем больше порядковый номер, тем больше заряд ядра

**Атомный радиус** — радиус условной области, в которой плотность электронов максимальна



— В периоде увеличивается плотность электронов, и, следовательно, уменьшается орбитальный радиус

— В группе сильно увеличивается количество электронов, следовательно, увеличивается радиус

**Энергия ионизации** — минимальная энергия, необходимая для удаления электрона с атомной орбитали



— Чем больше валентных электронов, тем больше энергия ионизации.

— Чем больше радиус атома, тем она меньше

**Энергия сродства к электрону** — энергия, выделенная или затраченная при присоединении электрона к нейтральному атому



— Вообще говоря, меняется так же, как энергия ионизации

**Электроотрицательность** — Способность химического элемента смещать к себе общие электронные пары

