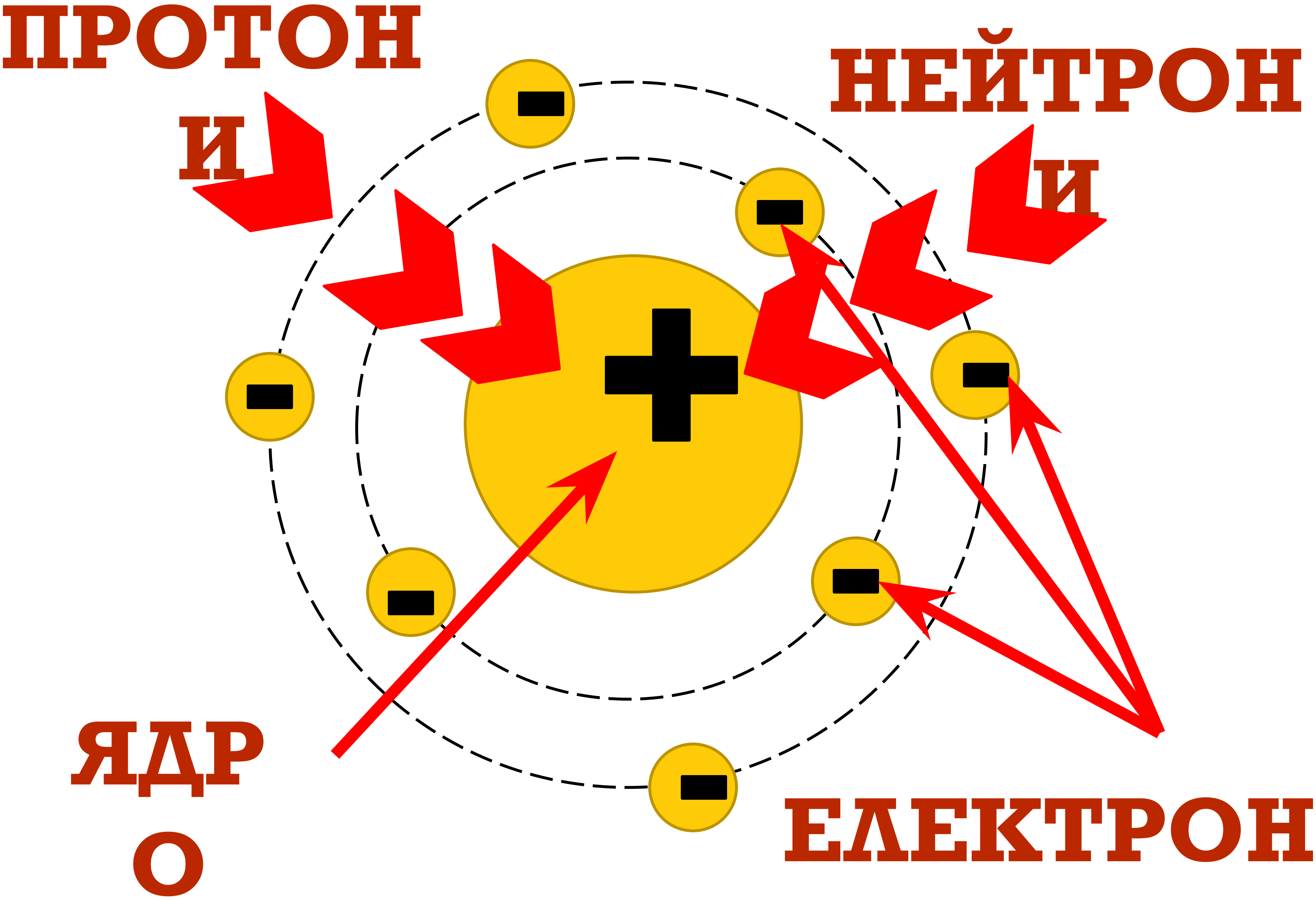
БУДОВА АТОМА: ЯДРО Й ЕЛЕКТРОННА ОБОЛОНКА. СКЛАД АТОМНИХ ЯДЕР. ПРОТОННЕ ТА НУКЛОННЕ ЧИСЛО

.

БУДОВА ЯДРА



- **Нейтрон** – нейтральна частинка, що не має електричного заряду

n

- **Протон** – позитивно заряджена частинка

p

- **Електрон** – негативно заряджена частинка

e

- **Порядковий номер** = заряд ядра = кількість протонів = кількість електронів

$$n = A_r - p$$

НАПРИКЛАД

- Складіть схему будови атома Карбону, обчисліть число, протонів і нейтронів

- $^{12}_{6}C$ +6)) 6 e, $n_e = 6$, $n_p = 6$, $n_n = 6$

Нуклонне число → **31**

Протонне число (заряд ядра, порядковий номер) → **15**

P ← **Символ елемента**

$^{31}_{15}P$