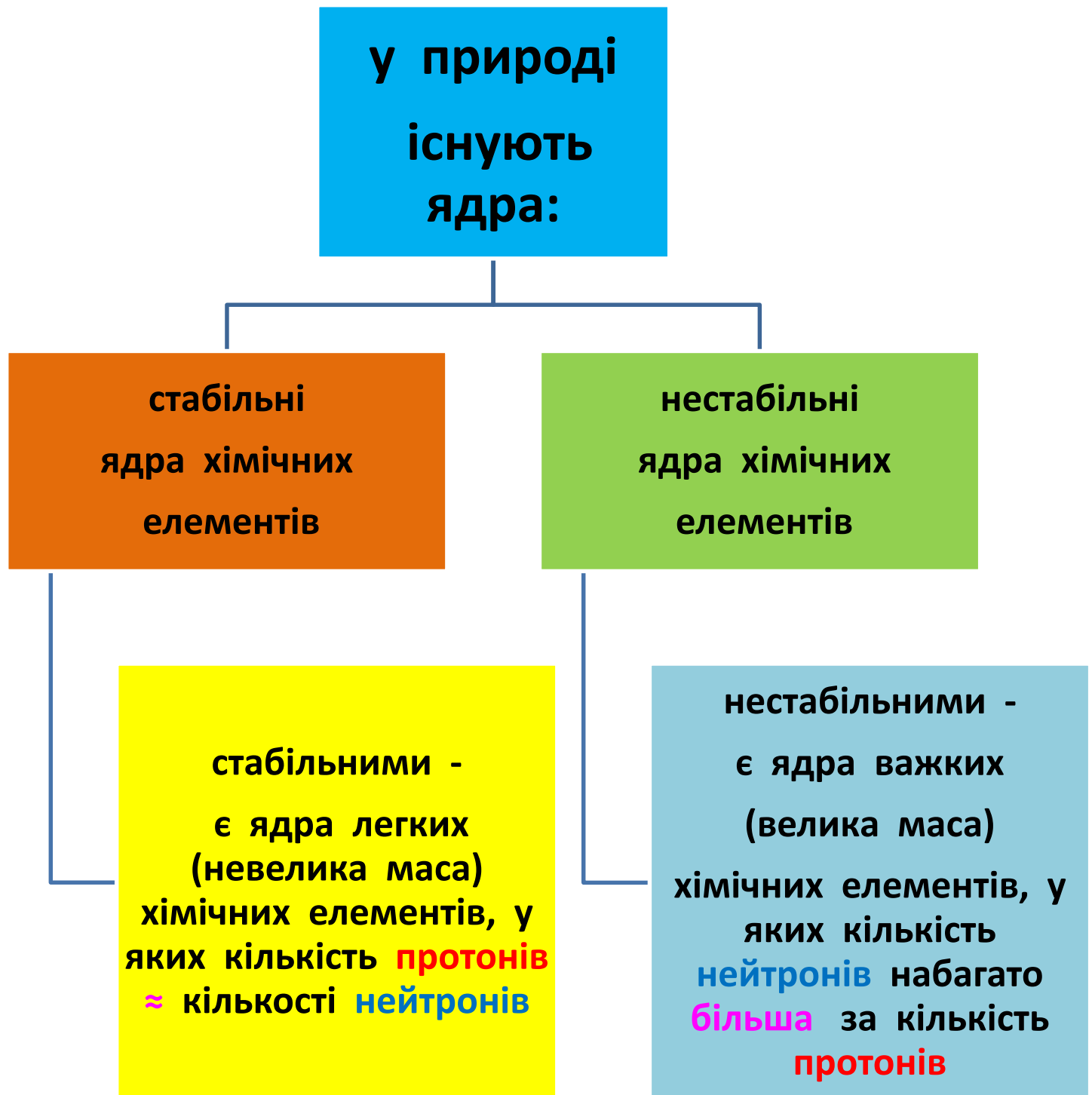


ХІД УРОКУ:

1. Пояснення нового матеріалу.

наприклад: кисень - ${}^{16}_8\text{O}$ має

8 протонів і
 $16 - 8 = 8$ нейтронів;

наприклад: уран - ${}^{238}_{92}\text{U}$ має

92 протона і
 $238 - 92 = 146$ нейтронів

алюміній - ${}_{13}^{27}\text{Al}$
має 13 протонів і
 $27 - 13 = 14$ нейтронів

плутоній - ${}_{94}^{244}\text{Pu}$
має 94 протона і
 $244 - 94 = 150$ нейтронів

Нестабільні ядра хімічних елементів можуть самі, без зовнішньої дії, перетворюватися в ядра інших, більш стабільних, хімічних елементів. При цьому будуть випромінюватися мікрочастинки.

Радіоактивністю - називається самовільне перетворення нестабільних ядер важких елементів в інші більш стабільні ядра, під час якого випромінюються мікрочастинки.

Позначення мікрочастинок:

${}_{2}^{4}\text{He}$ – альфа-частинка
 ${}_{0}^{1}n$ – нейтрон
 ${}_{1}^{1}p$ – протон
 ${}_{-1}^{0}e$ – електрон
 ${}_{1}^{0}e$ – позитрон

2. Домашнє завдання: - записати тему в зошит.