

Запам'ятай



● **Ізотопи** – нукліди одного хімічного елемента, які мають різну кількість нейтронів, а отже, різне масове число і різну атомну масу.



● **Стабільність ізотопу** – здатність продовжувати існувати без втрати субатомних частинок та перетворення на інший хімічний елемент.

● **Період напіврозпаду** – час, за який розпадається половина атомів у зразку.

● **Атомна одиниця маси** – 1/12 атомної маси Карбону-12. Атомні маси елементів розраховувалися з огляду на природну кількість ізотопів елементів.

