

Запам'ятай



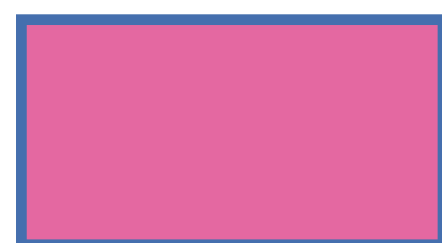
● ПЕРІОДИЧНИЙ ЗАКОН

Властивості елементів періодично змінюються через зростання заряду їхніх атомних ядер.

● **Металічні властивості** – властивості атомів хімічних елементів віддавати електрони. Посилюються в підгрупах зі збільшенням порядкового номера елемента, послаблюються в періодах зі збільшенням порядкового номера елемента.

● **Неметалічні властивості** – властивості атомів хімічних елементів приймати електрони. Послаблюються в підгрупах зі збільшенням порядкового номера елемента і посилюються в періодах зі збільшенням порядкового номера.

● Будова **зовнішнього енергетичного рівня** атомів хімічних елементів, що належать до однієї підгрупи, є подібною.



s-елементи



d-елементи



p-елементи



f-елементи

