Периодтық жүйедегі қасиеттердің өзгеруі

Қасиет	Периодта солдан оңға	Топта жоғарыдан төмен
Атом радиусы	↓	↑
Электртерістілік	↑	↓
Металдық қасиеттер	↓	↑
Бейметалдық қасиеттер	↑	↓
Сыртқы электрондар саны	↑	=

Ең белсенді металл — сол жақ төменгі бұрышта, ең белсенді бейметалл — фтор, оң жақ жоғарғы бұрышта (инертті газдардан басқа)

© 2026 walls.kz. Мектептер мен мұғалімдерге тегін. Коммерциялық басып шығару және сату — тек құқық иесімен шарт бойынша.

Изменение свойств в периодической системе

Свойство	В периоде слева направо	В группе сверху вниз
Радиус атома	↓	↑
Электроотрицательность	↑	↓
Металлические свойства	↓	↑
Неметаллические свойства	↑	↓
Число внешних электронов	↑	=

Самый активный металл — в левом нижнем углу, самый активный неметалл — фтор, в правом верхнем (не считая инертных газов)

© 2026 walls.kz. Бесплатно для школ и учителей. Коммерческая печать и продажа — только по договору с правообладателем.

Периодтық жүйедегі қасиеттердің өзгеруі

Изменение свойств в периодической системе

Қасиет Свойство	Периодта солдан оңға В периоде слева направо	Топта жоғарыдан төмен В группе сверху вниз
Атом радиусы Радиус атома	↓	↑
Электртерістілік Электроотрицательность	↑	↓
Металдық қасиеттер Металлические свойства	↓	↑
Бейметалдық қасиеттер Неметаллические свойства	↑	↓
Сыртқы электрондар саны Число внешних электронов	↑	=

Ең белсенді металл — сол жақ төменгі бұрышта, ең белсенді бейметалл — фтор, оң жақ жоғарғы бұрышта (инертті газдардан басқа)
Самый активный металл — в левом нижнем углу, самый активный неметалл — фтор, в правом верхнем (не считая инертных газов)

© 2026 walls.kz. Мектептер мен мұғалімдерге тегін / Бесплатно для школ и учителей. Коммерциялық басып шығару және сату — тек құқық иесімен шарт бойынша / Коммерческая печать и продажа — только по договору с правообладателем.