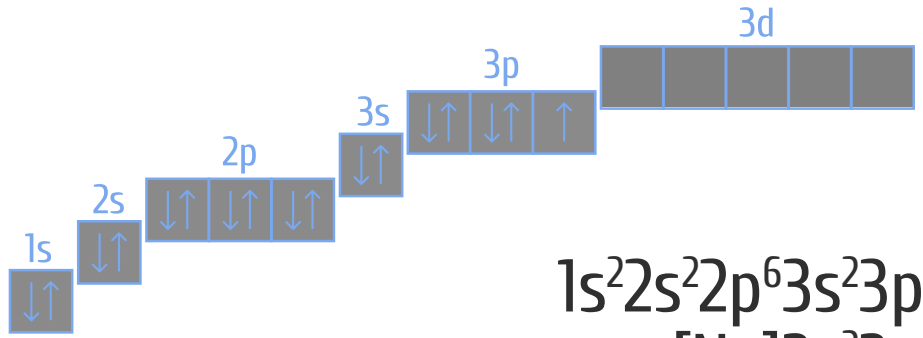


Запам'ятай



ХАРАКТЕРИСТИКА	ПРИКЛАД
Символ та назва хімічного елемента	Cl, Хлор
Розташування в періодичній системі	3 період, VII група, головна підгрупа
Хімічний характер	неметалічний елемент, галоген
Відносна атомна маса	$A_r(\text{Cl}) = 35,5$
Заряд ядра, кількість протонів електронів і нейтронів	заряд ядра +17; $Z = N(p^+) = 17, N(e^-) = 17$; $^{35}\text{Cl}: N(n^0) = 18$, $^{37}\text{Cl}: N(n^0) = 20$
Будова електронної оболонки	 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ $[\text{Ne}] 3s^2 3p^5$

ХАРАКТЕРИСТИКА	ПРИКЛАД
Тип хімічного елемента	p-елемент
Валентності	I, III, V, VII
Назва та формула простої речовини	хлор, Cl_2
Вищий оксид	Cl_2O_7
Сполука з Гідрогеном	$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$
Порівняння металічних або неметалічних властивостей із властивостями елементів, розміщених поряд у періоді та підгрупі	неметалічні властивості $\text{Cl} > \text{S}$ $\text{Cl} > \text{Br}$ $\text{Cl} < \text{F}$

