

ГРАФІЧНІ ТА ЕЛЕКТРОННІ ФОРМУЛИ АТОМІВ ЕЛЕМЕНТІВ

ПЕРІ	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	H 1 1,0079 1s Гідроген						(H)	He 2 4,0026 1s Гелій
2	Li 3 6,941 [He]2s Літій	Be 4 9,0122 [He]2s Берилій	B 5 10,811 [He]2s 2p Бор	C 6 12,011 [He]2s 2p Карбон	N 7 14,007 [He]2s 2p Нітроген	O 8 15,999 [He]2s 2p Оксиген	F 9 18,998 [He]2s 2p Флуор	Ne 10 20,179 [He]2s 2p Неон
3	Na 11 22,990 [Ne]3s Натрій	Mg 12 24,305 [Ne]3s Магній	Al 13 26,982 [Ne]3s 3p Алюміній	Si 14 28,086 [Ne]3s 3p Силіцій	P 15 30,974 [Ne]3s 3p Фосфор	S 16 32,066 [Ne]3s 3p Сулфур	Cl 17 35,453 [Ne]3s 3p Хлор	Ar 18 39,948 [Ne]3s 3p Аргон
4	K 19 39,098 [Ar]4s Калій	Ca 20 40,078 [Ar]4s Кальцій	Sc 21 44,956 [Ar]3d 4s Скандій	Ti 22 47,88 [Ar]3d 4s Титан	V 23 50,942 [Ar]3d 4s Ванадій	Cr 24 51,996 [Ar]3d 4s Хром	Mn 25 54,938 [Ar]3d 4s Манган	Fe 26 55,847 [Ar]3d 4s Ферум
	29 63,546 [Ar]3d 4s Купрум	30 65,39 [Ar]3d 4s Цинк	31 69,723 [Ar]3d 4s 4p Галій	32 72,59 [Ar]3d 4s 4p Германій	33 74,922 [Ar]3d 4s 4p Арсен	34 78,96 [Ar]3d 4s 4p Селен	35 79,904 [Ar]3d 4s 4p Бром	36 83,80 [Ar]3d 4s 4p Криптон
								26 55,847 [Ar]3d 4s Ферум Символ Атомна маса Електронна конфігурація

Завдання №1

Запишіть номер хімічного елементу, якому відповідає електронна формула:

$1S^2 2S^2 2P^6 3S^1$

$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^5$

$1S^2 2S^2$

$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^4 4S^2$

Завдання №2

Визначте кількість електронів на останньому енергетичному рівні у наступних елементів:

НАТРІЙ

ХЛОР

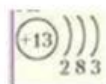
СИЛІЦІЙ

НЕОН

Завдання №3

Знайдіть відповідність між розміщенням електронів та хімічним елементом:

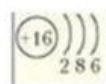
S



Al



B



O

