

ГРАФІЧНІ ТА ЕЛЕКТРОННІ ФОРМУЛИ АТОМІВ ЕЛЕМЕНТІВ

ПЕРІ	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX	X
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	Co 27 58.933 [Ar]3d 4s Кобальт	Ni 28 58.69 [Ar]3d 4s Нікель
	Cu 29 63.546 [Ar]3d 4s Купрум	Zn 30 65.39 [Ar]3d 4s Цинк	Ga 31 69.723 [Ar]3d 4s 4p Галій	Ge 32 72.59 [Ar]3d 4s 4p Германій	As 33 74.922 [Ar]3d 4s 4p Арсен	Se 34 78.96 [Ar]3d 4s 4p Селен	Br 35 79.904 [Ar]3d 4s 4p Бром	Kr 36 83.80 [Ar]3d 4s 4p Криптон		

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

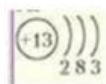
СИЛІЦІЙ

НЕОН

Завдання №3

Знайдіть відповідність між розміщенням електронів та хімічним елементом:

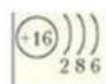
S



Al



B



O

