

Строение электронной оболочки атома.

1. Продолжите табл. заполнив L (второй) и M (третий) уровни.

Число орбиталей на энергетических уровнях

Энергетический уровень	Главное квантовое число n	Значения l	Обозначение подуровней	Значения m_l	Число орбиталей на подуровне	Число орбиталей на уровне
K (первый)	1	0	1s	0	1	1

2. Напишите схемы, формулы и электронно-графические схемы электронного строения атомов всех элементов с He до Cl.