1. Определить состав атома элемента № 29. (количество протонов, электронов, нейтронов, заряд ядра).
2. Определить максимальное количество электронов на первом энергетическом уровне (по формуле).
3. Количество электронов на внешнем энергетическом уровне элемента № 84.
4. Составить электронную формулу элемента № 12.
5. Расположить элементы в порядке усиления металлических свойств: № 38, № 20, № 56. Объясните почему.
6. Каков путь завершения последнего энергетического уровня элемента № 17?
7. Определите какая молекула образована ионной химической связью в соединениях: KCl, I2, Al, H2O.