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.
8. Сu – 29 протонов, 29 электронов, нейтронов = 35, заряд ядра +29
9. Максимальное кол-во электронов (N) рассчитывается по следующей формуле:

N=2n2  Согласно этой формуле на первом энергетическом уровне (n=1) могут находиться два электрона (N=2·12=2)

1. Po – полоний. На внешнем энергетическом уровне – 6 электронов
2. Mg 1s2 2s22p63s2
3. 20 38 56 – это элементы кальций, стронций и барий. Все они находятся во 2-й группе главной подгруппы. В группе сверху вниз металлические свойства усиливаются за счет увеличения радиусов и уменьшения силы притяжения валентных электронов к ядру.
4. Элементу №17 для завершения последнего энергетического уровня необходимо принять один электрон.
5. КCl - ионный тип связи