**1) Напишите эмпирические и графические формулы следующих солей (пункт «а»), а также назовите следующие соли (пункт «б»)**

А) метафосфат бериллия, сульфид хрома(II), манганат магния

Б) Sr2SiO4, Fe(HSO3)2, (NH4)2Cr2O7

**2) Перечислите оксиды никеля и свинца и охарактеризуйте их уравнениями реакций солеобразования**

**3) Для следующих молекул и ионов:** SF2Br2; BrF4-; GeCl2

**а) напишите электронно-графические формулы атомов элементов, образующих эти элементы**

 **б) укажите механизмы образования химических связей и количество σ и π-связей**

 **в) установите тип гибридизации центрального атома и пространственную конфигурацию частицы**

**4) Масса сосуда емкостью 122 л., заполненного воздухом при нормальных условиях, составляет 2,5 кг. Вычислите массу этого сосуда, наполненного хлором при давлении 5 атм.**