1.Составьте эмпирическую формулу тетрацианоникелата (II) калия

Чему равно число молекул,входящих в состав этой формулы

2.Закончите уравнения реакций и подберите коэффициенты В ответе укажите коэффициент при окислителе

Fe(OH)2 +O2=

3.Относительная плотность паров карбонила кобальта по фтору равна 9. Определите молекулярную массу этого соединения

4.Определите массу чугуна (т),содержащего 93,3 % железа ,который можно получить из 100т оксида железа(III),содержащего 20% пустой породы