**1. В промышленности хлор получают электролизом концентрированного раствора хлорида натрия. Напишите уравнения электродных процессов, протекающих при электролизе этого раствора с угольными электродами**.

**2.объясните с точки зрениястроение атомов, что металлы как простые вещества обладает только восстановительными свойствами**

**3.Укажите степень окисления и координационное число комплексообразователя в следующих соединениях: [cd (NH3)6]SO4, 3 [Fe (CN)6]. написать уравнения реакций их диссоциации и выражение для констант нестойкости комплексных ионов. Зная, что константы нестойкости соответственно равны 7,3×10-6, 1×10-31, указать, какой из комплексных ионов является более прочным**