**I) Напишите уравнения окислительно-восстановительных процессов, протекающих в кислой среде, используя метод электродных полуреакций:**

 А) серной кислотой (конц.) и висмутом

 Б) перманганатом калия и сульфатом железа (II) в сернокислой среде

 В) дихроматом калия и сульфитом калия в сернокислой среде.

**II) Напишите уравнения окислительно-восстановительных процессов, протекающих в нейтральной среде, используя метод электронных полуреакций**

А) гипобромитом кальция и пероксидом водорода

 Б) перманганатом калия и сероводородной кислотой

 В) пероксидом водорода и сульфитом калия

**III) Напишите уравнения окислительно-восстановительных процессов, протекающих в щелочной среде, используя метод электродных полуреакций.**

А) бромом и серой в среде гидроксида калия

 Б) пероксида водорода и оловом в среде гидроксида натрия

 В) йодом и цинком в среде гидроксида стронция

**IV) Для реакций:**

Хлорид олова(II) + хлорид ртути(II) + соляная кислота ->

**Вычислите значения следующих величин при 25ОС :** $∆Ep°, ∆Gp° и Kp$