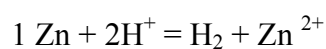
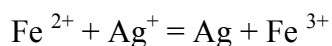
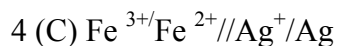
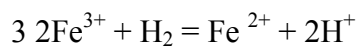


**Задача 10-1 (автор О. К. Лебедева)**



Pt – анод      С – катод

Примечание: в СИ принято записывать водородный электрод всегда справа, независимо от того, является ли он катодом или анодом.



$\varepsilon = 0,8 - 0,77 = 0,03V$

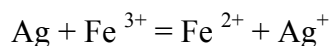
5. Чтобы  $\varepsilon = 0,0V$ , нужно, чтобы потенциал серебра стал равен  $0,77V$ .

По уравнению Нернста

$0,77 = 0,8 + 0,059 \lg C_{Ag^+}$

$\lg C_{Ag^+} = -0,03 / 0,059 = -0,5$

$C_{Ag^+} = 0,31$  (моль/л)



7. До тех пор, пока в растворе присутствуют только активированные ионы цинка, рН не влияет, но при более высоких значениях рН, когда образуются гидроксид и гидроксокомплексы цинка из-за уменьшения концентрации активированных ионов, потенциал будет возрастать.