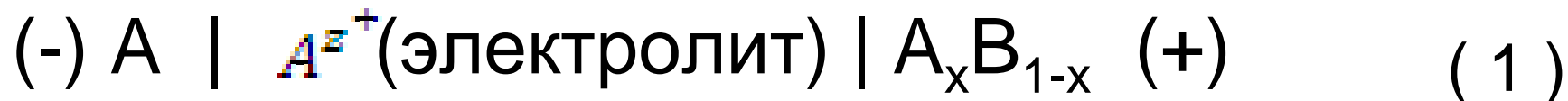


AB | электролит, содержащий ионы A | AC

концентрационный относительно электродов электрохимический
элемент

$$(\Delta\mu_A^{AB} \neq \Delta\mu_A^{AC})$$



A-более электроотрицательный элемент

$A_x B_{1-x}$ - фаза постоянного или переменного состава или двухфазная
равновесная смесь
 $(\mu_A^A > \mu_A^{A_x B_{1-x}})$

Потенциалобразующий процесс – перенос A от левого электрода к правому.

На левом электроде: $A - ze^- = A^{z+}$

На правом электроде: $A^{z+} + ze^- = A$ (в $A_x B_{1-x}$)

$$\varphi = \varphi_0 + \frac{RT}{z_A F} \ln \frac{a_A'}{a_A''} \quad \text{равновесный электродный потенциал}$$

где a_A' и a_A'' термодинамические активности компонента А в электроде и электролите

F – число Фарадея, z_A – заряд иона А в электролите

ЭДС электрохимического элемента

$$E = \varphi_{A_x B_{1-x}} | \text{ЭЛЕКТРОЛИТ} - \varphi_A | \text{ЭЛЕКТРОЛИТ} = -E_{\text{внешн}}$$

Термодинамическое условие равновесия в системе, где возможны химические и электрические процессы, – равенство электрохимических потенциалов (χ_i) компонентов во всех точках системы

$$\chi_i = \mu_i + z_i F \varphi$$

Для переноса i -го компонента, имеющего заряд z_i , можно записать:

$$\Delta\chi_i = \Delta\mu_i + z_iFE$$

где z_iFE – электрическая работа, связанная с переносом заряда z_iF одним молем i -го компонента между точками с разностью потенциалов, равной E

В условиях электрохимического равновесия ($\Delta\chi_i = 0$) в элементе (1):

$$\Delta\mu_A = -z_AFE$$

Правильно разомкнутый элемент



$$\chi_e^{\text{Me}} = \chi_e^A; \quad \chi_A^A = \chi_A^{\text{эл}}; \quad \chi_A^{\text{эл}} = \chi_A^{\text{сплав}}; \quad \chi_e^{\text{Me}} = \chi_e^A$$

$$\begin{cases} F(\varphi^{\alpha} - \varphi^{\prime}) = \mu_{\varepsilon}^{\alpha} - \mu_{\varepsilon}^{\prime} \\ zF(\varphi^{\prime} - \varphi^{\beta}) = \mu_{A}^{\prime} - \mu_{A}^{\beta} \\ zF(\varphi^{\beta} - \varphi^{\prime\prime}) = \mu_{A}^{\beta} - \mu_{A}^{\prime\prime} \\ F(\varphi^{\prime\prime} - \varphi^{\beta}) = \mu_{\varepsilon}^{\prime\prime} - \mu_{\varepsilon}^{\beta} \end{cases}$$

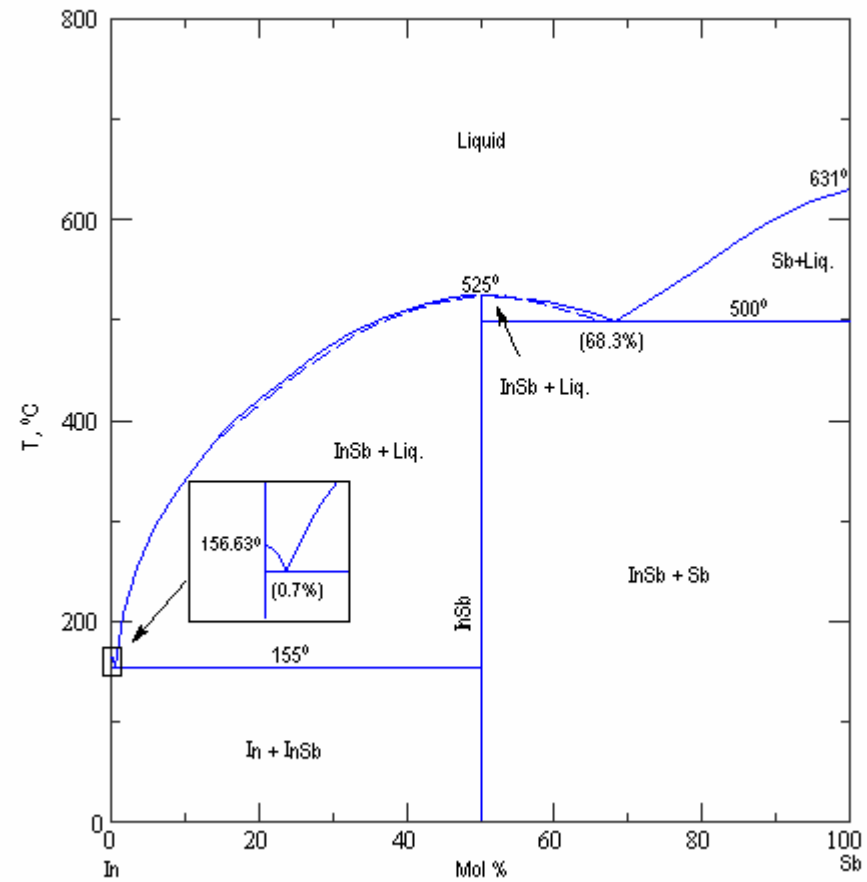
$$\Delta\mu_A = -z_A F E$$

$$\Delta \overline{S}_A = -\left(\frac{\partial \Delta\mu_A}{\partial T}\right)_p = z_A F \left(\frac{\partial E}{\partial T}\right)_p$$

$$\Delta \overline{H}_A = \Delta\mu_A + T\Delta \overline{S}_A = z_A F [T\left(\frac{\partial E}{\partial T}\right)_p - E]$$

$$\Delta\Phi = (1-x) \int_0^{x/(1-x)} \Delta \overline{\Phi}_i d\left(\frac{x}{1-x}\right)$$

(-) In | (KCl + LiCl), In⁺ | InSb, Sb (+)



На левом электроде устанавливается равновесие: $\text{In} = \text{In}^+ + e^-$

На правом электроде: $\text{In}^+ + e^- + \text{Sb} = \text{InSb}$

Суммарный потенциалобразующий процесс: $\text{In} + \text{Sb} = \text{InSb}$

$$\Delta\mu_{\text{In}} = \mu_{\text{In}}'' - \mu_{\text{In}}' = -zFE$$

$$\mu_{\text{In}}' = \mu_{\text{In}}^0 \quad (\text{чистый индий в стандартном состоянии})$$

$$\mu_{\text{In}}'' = G_{\text{InSb}} - \mu_{\text{Sb}} \quad \text{т.к. } G_{\text{InSb}} = \mu_{\text{In}} + \mu_{\text{Sb}},$$

$$\text{Тогда} \quad \mu_{\text{In}}'' - \mu_{\text{In}}' = G_{\text{InSb}} - \mu_{\text{Sb}} - \mu_{\text{In}}^0$$

$$\text{т.к.} \quad \mu_{\text{Sb}} = \mu_{\text{Sb}}^0 + RT \ln a_{\text{Sb}} = \mu_{\text{Sb}}^0$$

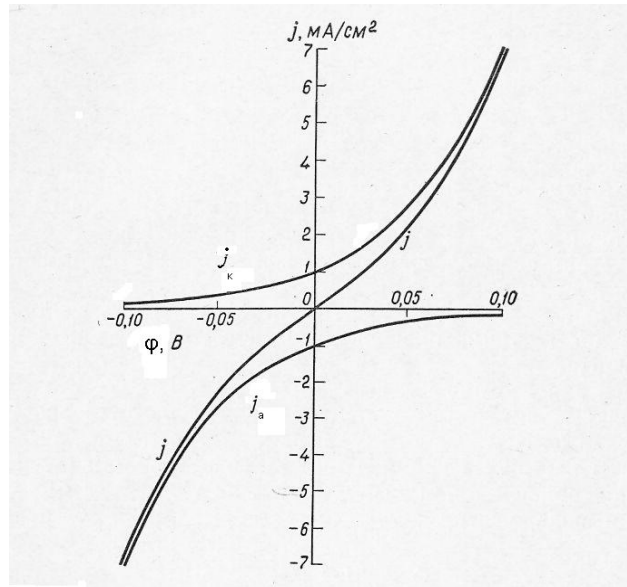
$$\text{то} \quad \Delta\mu_{\text{In}} = G_{\text{InSb}} - \mu_{\text{Sb}}^0 - \mu_{\text{In}}^0 = \Delta G_f^0 (\text{InSb}) = -zFE$$

Условия корректного применения метода эдс:

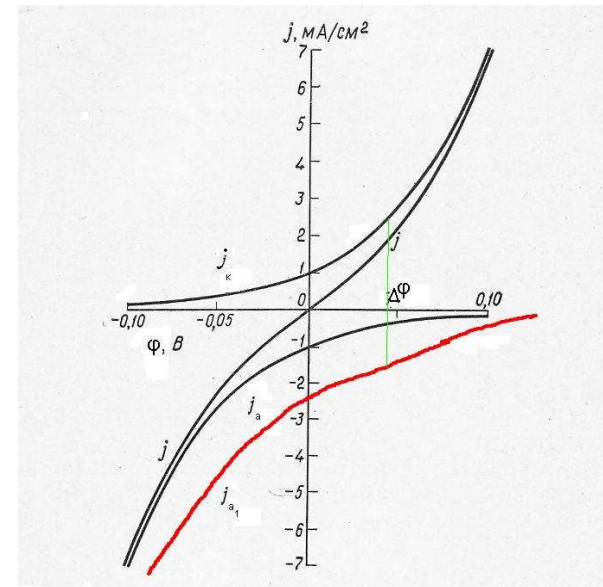
- Равновесие между электродами и электролитом. Только тогда измеряется величина эдс, а не разность электродных потенциалов. Устранение побочных реакций в системе;
- Надежное установление потенциалобразующей реакции электрохимического элемента.
 - a)Отсутствие неконтролируемых реакций
 - b)Отсутствие обменных реакций
 - c)Надежные данные о заряде потенциалобразующего иона
- Отсутствие саморазряда ячейки в процессе эксперимента

Практические критерии корректности равновесия в системе:

- Постоянство эдс при постоянной температуре
- Воспроизводимость эдс при подъеме и понижении температуры
- Восстановление эдс при пропускании тока в обоих направлениях
- Воспроизводимость в параллельных экспериментах
- Независимость величины эдс от таких параметров, как толщина электролита, форма ячейки и пр.



$$j_k = j_a = j_0$$



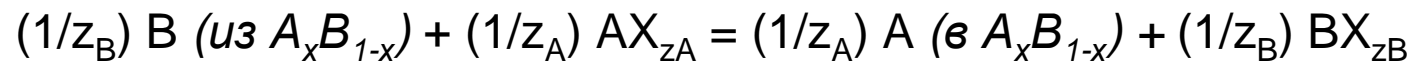
Поляризация электрода $\Delta\varphi$

Обратимость работы электрода тем лучше, чем выше плотность тока обмена.

Электрохимические элементы с жидкими катионпроводящими электролитами

Электролиты – смеси расплавленных солей неокислородных кислот или неводные растворы полярных электролитов.

Обменные реакции



Уравнение Вагнера и Вернера:

$$\varepsilon = \frac{z_B}{z_A} \left(\frac{y^0}{\gamma_A} \right)^{z_B/z_A} \left(\frac{1}{x} \right)^{1+z_B/z_A} \times \left(\frac{D^0}{D} \right)^{1/2} \frac{v_m'}{v_m''} \exp \left(- \frac{z_B E^0 F}{RT} \right)$$

где γ_A – коэффициент активности компонента А, y^0 – мольная доля соли А в расплаве, D^0 и D – коэффициенты диффузии соли BX_{z_B} в электролите и компонента А в сплаве, E^0 – разность стандартных электродных потенциалов компонентов А и В, v_m' и v_m'' – мольные доли сплава и электролита.

Ионы разного заряда в электролите : A^{n+} и A^{m+}

$$\Delta\mu_A = - \frac{mC'_m + nC'_n}{C'_m + C'_n} FE$$

где C'_m и C'_n – концентрации ионов A валентностей m и n в равновесии с электродом A_xB_{1-x}

диспропорционирование: $m A^{n+} = (m-n) A + n A^{m+}$

и, как следствие, неконтролируемый перенос вещества A

