I. Abstract

II. Introudction

1)전기전도도

전류는 전하의 흐름이다. 이때 전하는 전기장에 의해 가속되고 충돌하며 통계적으로 보았을 때 평균적으로 특정 속도를 가지고 흐르게 된다. 두 위치 사이의 전위차는 전기장의 세기에 비례하므로 전류는 아래와 같은 식을 가지게 된다.[3]

J =\sigma E

이 때 비례상수 \sigma를 전기전도도로 정의한다. 이 때 전류가 흐르기 위해서는 전하가 존재해야 하며 이러한 전하는 이동가능한 이온, 혹은 금속 자체의 전자 등에 의해 발생할 수 있다. 예를 들어 설탕의 경우 C6H12O6의 분자식을 가지고 이온으로 분리되지 않으므로 전기전도도는 0에 매우 가깝다. 또한 설탕 수용액이 되는 경우에도 이온으로 분리되지 않으므로 증류수의 경우 대부분의 이온은 아래의 식에 의해 발생하게 된다.

2H2O(l) <-> H3O+(aq) + OH-)aq)

이 때 물의 이온화 상수는 [H3O+][OH-] = 1.0\*10^{-14}이고 중성의 증류수는 H3O+와 OH-의 농도가 같으므로 H3O+의 농도는 1.0^{-7}M이다. 따라서 증류수, 혹은 설탕을 녹인 수용액 모두 전기는 거의 흐르지 않는다. 순수한 소금(NaCl(s))의 경우에는 이온 결정에서 이온이 움직이지 못하므로 전류가 흐르지 않는다. 하지만 수용액이 되는 경우 NaCl(s) -> Na(+)(aq) + Cl(-)(aq)가 되어 이이 분리되므로 전기가 흐르게된다. 귤의 경우 여러 이온들이 수용액 상태로 존재하므로 전류가 흐르게 된다.

2)표준 환원 전위

화학전지는 금속의 환원력의 차이에 따라 화학적 에너지를 전기에너지로 변환하는 장치이다. 환원 반응은 전자를 받아들이는 과정이며 이 때 깁스에너지는 아래와 같이 나타난다. 단 해당 경우는 전해질의 농도가 1M, 압력이 1기압, 그리고 온도가 25C인 경우에 해당함을 주의해야 한다.[2]

Delta G^{o} = -nFE^{o}

여기서 n은 전자의 이동개수, F는 패러데이 상수로 96485C/mol에 해당하는 상수이다. E^{o}는 표준 환원 전위로 수소(2H^{+} + 2e^{-} -> H\_{2})를 기준으로 환원 전위를 나타낸 값이다. 깁스에너지는 음수인 경우에 자발적으로 발생하므로 표준 환원 전위가 높을수록 스스로가 환원되려는 성질이 강해짐을 해당식을 통해 알 수 있다.

Zn(s), Pb(s), Cu(s) 각각의 표준 환원 전위는 -0.763V, -0.126V, +0.337V으로 Cu, Pb, Zn 순으로 환원력이 강해 [1] Zn(NO3)2(aq), Pb(NO3)2(aq), Cu(NO3)2(aq)와 반응 시키는 경우 아래 표와 같이 나타난다.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Cu | Pb | Zn |
| Cu(NO3)2 | X | Pb(s)+Cu2+(aq)->Cu(s) + Pb2+(aq) | Zn(s)+Cu2+(aq)->Cu(s) + Zn2+(aq) |
| Pb(NO3)2 | X | X | Zn(s)+Pb2+(aq)->Pb(s) + Zn2+(aq) |
| Zn(NO3)2 | X | X | X |

3) 화학전지

금속의 환원력이 다름을 통해 전지를 만들어 낼 수 있으며 가장 간단한 예가 볼타 전지이다. 볼타 전지는 동일한 수용액에 다른 금속판을 넣어 사용한다. 하지만 이 경우에는 환원전위가 높은 금속에서 수소 기체가 달라붙는 분극 현상이 발생한다. 이를 해결하기 위해 동일한 수용액에 한번에 넣는 것이 아닌 각각의 금속판을 다른 수용액에 넣고 염다리를 두 수용액을 연결할 수 있다. 이러한 전지가 다니엘 화학전지이며 예는 아래와 같다.

Zn(s) | Zn^{2+} || Cu^{2+}|Cu(s)

Cu^{2+}(aq) + Zn(s) -> Cu(s) + Zn^{2+}(aq)

이 때 반응비는 수용액 상태의 물질만을 포함하여 아래와 같이 나타나게 된다.

Q = [Zn^{2+}]/[Cu^{2+}]

깁스에너지는 아래와같이 나타나므로 위의 식은 아래와 같이 네른스트 식으로 변형된다.

\Delta G = - nFE

= \Delta G^{o} + RT lnQ

E = E^{o} – RT/nF lnQ

= E^{o}-0.05916/n logQ

구리가 아닌 납의 경우 화학전지와 반응비, 알짜 화학반응식은 아래와 같아진다.

Zn(s) | Zn^{2+} || Pb^{2+}|Pb(s)

Pb^{2+}(aq) + Zn(s) -> Pb(s) + Zn^{2+}(aq)

Q = [Zn^{2+}]/[Pb^{2+}]

4)용해도곱

KCl(s)는 수용액에서 완전히 용해된다. 따라서 50ml의 수용액에 [K+] 0.03M을 만들기 위해서는m = 0.03M \* 0.05L \* (39.10 + 35.45) g / mol = 111.8g의 KCl(s)가 필요하다. AgCl(s)의 용해도 곱 K\_sp = [Ag+][Cl-]은 통상적으로 [2]으로 매우 작은 값을 가진다. 따라서 AgCl(s) <-> Ag+(aq) + Cl-(aq)에서 대부분은 AgCl(s)으로 반응이 치우치게 된다. KCl(s) 와 AgNO3(aq) 반응 직후에는 외부로부터의 Ag+의 유입은 없다고 가정하므로 Ag+의 농도 변화는 KCl(s)와 반응한 양과 동일하다.

III.Experimental

a) 전기전도도 확인

건전지, 전선, LED, 설탕, 소금, 귤을 준비한다. 건전지에 LED를 연결하여 잘 작동하는지 확인한다.

b) 전기화학적 서열 확인

c) 화학 전지 실험

d) AgCl의 용해도곱 실험

IV.Reference

[1] 김희준, *일반화학 실험*(자유아카데미, 2016)

[2] D.W. Oxtoby, H.P. Gillis, and L. Butler, *Principles of Modern Chemistry* (Brooks/Cole, Australia, 2020).

[3] 1 D.J. GRIFFITHS, *Introduction to Electrodynamics* (CAMBRIDGE UNIV PRESS, S.l., 2023).