

# 濃度差發電

## ■ 技術展望

一色 尚次\*

— 차례 —

1. 序 言
2. 濃度變化에 의한 諸現象
  - 2.1 濃度差에 의한 浸透壓水車
  - 2.2 濃電池發電
  - 2.3 稀釋熱에 의한 热機關
3. 鹽水엔진의 構成
4. 鹽水엔진의 實驗結果

### 1. 序 言

물에 떨어진 한 방울의 질은 잉크는 넓게 퍼져서 되돌아오지 않는 것과 같이 질은 溶質은 恒常機會만 있으면 넓게 퍼려고 한다. 이 機能은 物理學의 포텐셜로 설명 할 수 있으며 濃度變化는 엔트로피의 變化와 더불어 發熱, 吸熱 및 其他 에너지의 出力を 同伴하고 있다.

今番 東京工業大學의 一色 尚次博士는 濃度變化에 따르는 에너지의 出入으로서 動力發生의 可能性이 있다는 것을 考察하였다. 특히 濃度가 질은 中性鹽水溶液은 蒸氣를 吸收, 發熱하면서 넓게 펼 때의 热에너지로서 動力を 發生시키는 簡單한 엔진시스템에 成功하였는데 이것을 鹽水엔진車라고 命名하였다. 또한 이것을 各種 에너지나 廢熱 등에 活用할 수 있는 에너지시스템으로 提案하였다.

### 2. 濃度變化에 의한 諸現象

任意 鹽類水溶液은 濃度에 의하여 沸點上昇과 氷點降低가 發生하고 더욱 濃度가 질은 water溶液은 純水한 蒸氣를 吸收하여 發熱하는 것으로 알려져 있다. 이 能力은 이미 LiBr水溶液이나 NH<sub>3</sub>-water의 混合液을 使用하여 吸收冷凍器에 利用될 수 있는 것이나 本稿에서는

- 4.1 發電實驗
- 4.2 鹽水엔진車의 實驗
5. 水溶液의 에너지保有能力과 選定
  - 5.1 水溶液의 沸點上昇
  - 5.2 水溶液의 에너지保有能力
  - 5.3 水溶液의 選定
6. 今後展望

對象을 一般化해서 濃度差의 現象에서 動力を 얻을 수 있는 것을 考察하고자 한다.

#### 2.1 濃度差에 의한 浸透壓水車

例을 들면 海水와 河川의 淡水間에는 水柱 200m에相當하는 浸透壓이 存在한다. 이 浸透壓이 그림 1과 같이 抵抗이 매우 낮고 強度가 強한 半透膜이 있으면 도랑에 設置하여 水車로서 動力化할 수 있다. 이것이 소위 海水濃度差發電의 原始形이다.

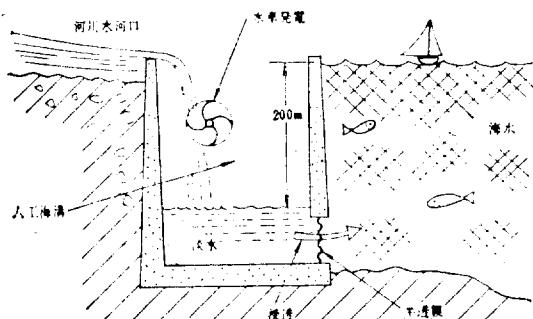


그림 1. 人工海溝에 浸透壓에 의한 海水濃度差發電

#### 2.2 濃淡電池發電

同一 種類의 水溶液에도 濃度가 다르면 同種의 電極에 대해서도 濃淡電位差가 發生하는데 이것은 鉛蓄電池에서도 鹽酸의 濃度가 다르면 電位差에 약간의 差가 發生한다.

\* 日本 東京工業大學教授・工學博士

本稿는 會員에게 有益한 參考 資料가 될 것 같아抄譯하여掲載한 것임(抄譯: 李根喆 會員)

그림 2와 같이 2개의 鉛蓄電池를 並으로 連結한 後 한 편의 蓄電池溶液을 濃縮해서 恒常濃度를 置기하고 다른 편의 溶液을 恒常 읍게 維持할 경우 濃縮을 위한 熱에너지의 一部를 電力으로 變換하는 热電池를 構成할 수 있다.

### 2.3 稀釋熱에 의한 热機關

黃酸에 물을 注入하면 稀釋熱이 發生하는데 이것을 热機關의 热源으로 利用하고자 하는 것은 從來부터 構想된 것이다. 그러나 稀釋熱의 發生은 可逆反應이 아니고 엔트로피의 增大와 더불어 에크렐기의 減少를 招來하므로 效率이 나쁘며 韶은 溶液에서는 實行이 不可能하다. 이와같이 發熱現象을 可逆的으로 行한 것이 鹽水엔진이다.

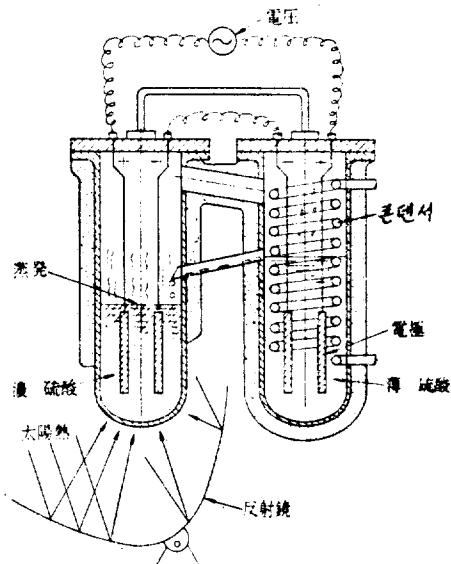


그림 2. 濃淡電池의 例

### 3. 鹽水엔진의 構成

以上과 같은 方式을 考察하여 實驗한 結果 筆者は 濃度가 다른 溶液의 沸點의 差 즉 蒸氣壓의 差와 溶液이 蒸氣를 吸收하므로서 吸收熱를 發生시키는 그 現象을 組合한 그림 3과 같은 動力化方程式에 着眼했다. 本 方式은 鹽類水溶液엔진 略稱해서 鹽水엔진 또는 濃度差에너지엔진(CDE엔진)이라고 한다. CDE는 濃度差 에너지(Concentration Difference Energy)의 略字이다.

鹽水엔진은 그림 3과 같은 簡易한 鹽類水溶液B中에 純水보일러A를 넣어두고 여기서 發生하는 蒸氣에 의하여 驅動되는 蒸氣機關C 및 同機關의 排氣蒸氣를

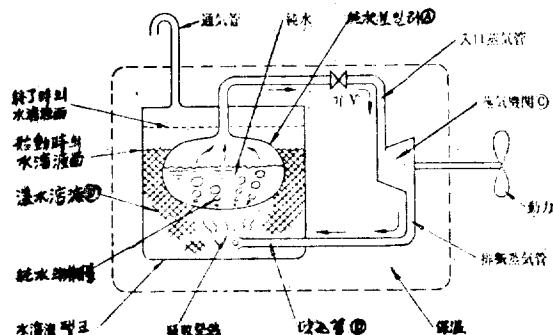


그림 3. 鹽水엔진(濁度差에너지엔진)의 原理圖

本來의 水溶液B中에 吹入해서 吸收시킨 吹入吸收管D로 構成된 것이다.

現在 實驗中인 것은 LiCl과 CaCl<sub>2</sub>의 混合物 約 60%의 水溶液을 使用하였으며 沸點은 約 160°C前後의 것을 利用하여 始動時 水溶液B와 보일러A를 約 150°C로豫熱하고 있다.

이 경우에 純水는 約 5ata의 蒸氣를 發生하도록 되어 있으며 辨V를 開放해서 蒸氣機關C에 보내면 動力이 發生된다. 排氣는 水溶液B中에 吹入되면 水溶液의 蒸氣壓成分은 大氣壓보다 약간 낮아지므로 蒸氣는 곧 水溶液에 吸收되어 吸收發熱Q<sub>L</sub>을 發生시킨다.

吸收發熱Q<sub>L</sub>은 同一量의 蒸氣를 보일러A에서 發生시키는데 必要한 蒸氣潛熱Q<sub>v</sub>보다 約 20~30%크므로 例를 들면 動力化되어 消費된 熱量을 빼도 나머지가 數 %~10%정도가 되므로 일단 始動하면 本 시스템은 다른데서 熱量을 供給받지 않고 自力으로 運轉을 繼續할 수 있다.

다만 運轉이 繼續됨과 同時に 그림 4와 같은 濃度가 짙은 水溶液은 漸次 읍게되며 沸點溫度가 低下됨에 따라서 運轉能力이 消失된다.

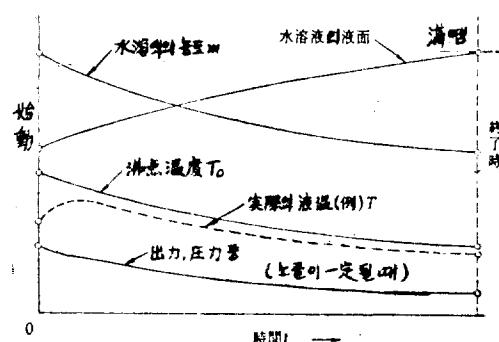


그림 4. 鹽水엔진의 時間經過에 따른 性能變化

#### 4. 鹽水エンジン의 實驗結果

##### 4.1 發電實驗

鹽水エンジン의 試作 1號機는 모엔船用 코르니 츄보일러에 의하여 LiCl과 CaCl<sub>2</sub>의 1:3溶液을 2kg 使用한 것으로서 扇風機를 約 1時間 40分동안 連續運轉에 功하였다으며 그림 5와 같이 大形 및 小形發電實驗機關을 製作했다.

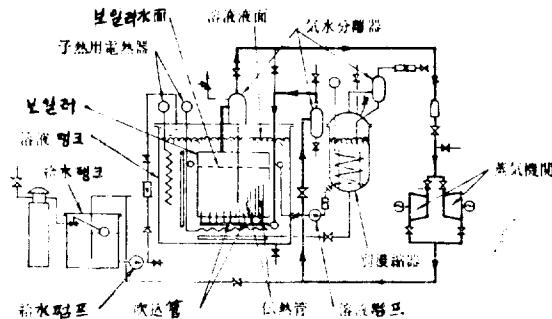


그림 5. 大形 鹽水エンジン의 實驗裝置

小形機關은水管式으로서 穿附着形이며 大形機關은 煙管式으로 煙管內를 水溶液이 流れ도록 되어 있다. 實驗結果 小形機關은 約 10W, 大形機關에서는 最大 500W, 平均 400W의 實際發電에 成功했다.

단, 測定結果에 의하면 各 엔진이나 터이빈이 적으므로 效率이 매우 낮으며 만일에 效率 100%의 터이빈發電機로서 出力を 높 경우 小形機關에서는 約 150W, 大形機關에서 約 4kW의 出力を 얻을 수 있다.

그림 6에 兩엔진에 의한 溶液으로부터 보일러까지

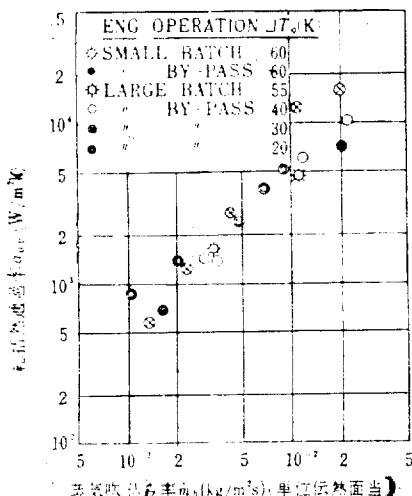


그림 6. 鹽水エンジン의 보일러熱通過率

의 總括熱通過率  $\alpha_{\text{ov}}$ 와 蒸氣吹入率의 關係를 圖示했다. 同圖에 의하면 兩者는 거의 直線的으로 比例한다. 이와같이 热通過가 良好한 것은 吹入蒸氣가 水溶液에 의하여 吸收될 때 심한 動搖가 생겨서 热傳達을 促進시키기 때문이다.

이로因하여 鹽水보일러의 傳熱面은 거의 加壓水와 加熱形의 보일러 즉 液一液熱交換器의 傳熱面 정도로縮少시킬 수 있다.

現在까지 實驗結果 엔진의 性能上 가장 關鍵이 되는 것은 蒸氣엔진이다. 結局 익스팬더의 效率이 낮아져 특히 1kW以下の 小形 익스팬더의 效率이 約10%~20% 정도밖에 되지 않으므로 全體로서 小形엔진의 热効率을 抵下시킨다. 今後 效率이 良好한 小形 익스팬더의 開發이 要望된다.

##### 4.2 鹽水エンジン車의 實驗

水溶液은 에너지의 蓄積能力을 가지므로 이 能力を 가장 有効하게 利用할 수 있는 것은 車輛뿐이다. 軌道車輛은 에너지의 捎體를 利用할 수 밖에 없으며 가소린도 一種의 에너지捨體로서 鉛蓄電池도 同一하다.

鹽水엔진은 水溶液이 에너지捨體 이므로 1ton의 NaOH水溶液(最終濃度)은 約 100kWh의 動力을 理論的으로 얻을 수 있으며 例를 들면 3분의 1로서도 從來의 鉛蓄電池와 같은 能力を 갖는다.

最近 有人鹽水엔진車輛 1號를 試作 實驗하였다. 이것은 CaCl<sub>2</sub>와 LiCl의 2對 3水溶液 23kg을 使用하였으며 純水 6kg을 보일러에 넣어 155°C에서 始動되었으며 水溶液沸點이 135°C정도 될 때까지 23分間, 平均速度 10km/h로서 平擔地를 走行했다.

本 1號車輛의 重量은 140kg이나 사람의 무게 60kg을 합쳐서 200kg이었으며豫想設計性能보다 낮았으나 最初의 鹽水엔진車輛으로서는 滿足스러운 것이었다.

#### 5. 水溶液의 エネルギー保有能力과 選定

##### 5.1 水溶液의 沸點上昇

水溶液의 エネルギー保有能力에 있어서 目標는 沸點上昇值이다. 普通 沸點上昇이 높아짐에 따라서 吸收熱도增加하며 또한 鹽水엔진의 效率도增加한다.

즉  $L_0$ 을 純水의 潛熱이라고 하고 同一壓力에서의 水溶液의 潛熱을  $L$ 이라고 하면

$$L = L_0 \left( \frac{T_0 + \Delta T_0}{T_0} \right)^2$$

와 같은 式이 成立한다.

단,  $T_0$ : 純水의 飽和溫度(沸點)

$T_0 + \Delta T_0$ : 水溶液의 沸點

즉 吸收熱은 沸點의 自乘에 比例하므로 沸點上昇  $\Delta T_0$  의 크기에 따라온 發熱量이 增加한다. 여기서  $\Delta T_0$ 의 크기는  $\text{NaOH}$ ,  $\text{MgBr}_2$ ,  $\text{ZnCl}_2$ ,  $\text{LiBr}$ ,  $\text{LiCl}$ ,  $\text{CaCl}_2$  및  $\text{MgCl}_2$ 의 順序이다.

### 5.2 水溶液의 에너지保有能力

沸點이 上昇할 경우 水溶液에서 나오는 動力은 그림 7과 같이 假想의 可逆카르노엔진에 의하여 計算할 수 있다. 여기서 左의 純水탱크 A에 純水를, 右의 水溶液 탱크 B에 水溶液를 넣으면 兩者가 等壓될 경우 兩者の 温度差  $\Delta T$ (沸點上昇)에 의하여 可逆의으로 카르노機關이 動作된다.

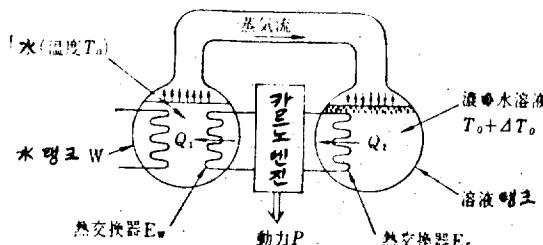


그림 7. 水溶液에 의한 動力과 热의 蓄積

또한 水溶液이 水蒸氣를 吸收하여 稀薄해질 때는 카르노엔진에서 動力を 얻을 수 있으나 外部에서 카르노엔진에 動力を 주면 水溶液에 热이 注入되므로 水溶液이 濃縮된다. 本 시스템은 거의 可逆의이며 出力은 水溶液의 理論的인 動力化值에 거의 一致된다.

### 5.3 水溶液의 選定

實際로 溶液의 種數와 耐蝕性材料의 選定이 가장 重要하다. 溶液으로는 첫째, 沸點上昇  $\Delta T_0$ 가 높고 腐蝕性이 낮으며 또한 水溶液에 대하여 耐久性이 있는 低價格의 材料일 것. 둘째, 鹽類自體를入手하기 容易하며 毒性이나 環境汚染이 적고 低温에서 固化나 結晶화되지 않을 것 등이다.

上記한 바와같이 高  $\Delta T_0$ 의 鹽類中에는  $\text{NaOH}$ 가 가장 腐蝕性이 強하며  $\text{ZnCl}_2$ 도 또한 腐蝕性이 높으므로  $\text{ZnCl}_2$ 의 環境規制에 걸려있다.  $\text{LiBr}$ ,  $\text{LiCl}$ 은 高價이며 現在  $\text{Li}$ 는 美國以外에서는 生產되지 않고 있다. 한편  $\text{MgCl}_2$ 는 鹽化脆性作用이 強하며 固化되기 容易하나  $\text{CaCl}_2$ 는 低價格으로서 固化率이 높은 것이 難點이다.

試驗結果에 의하여 高價인  $\text{LiCl}$ 과 低價格인  $\text{CaCl}_2$ 을 適當히 混合하므로서 比較的 低價格이며 높은  $\Delta T_0$ 을 주는 混合中性鹽을 얻었다.

混合鹽에 대한 材料로는 티탄材料, 니켈材料 및 銅

을 主體로 한 銅合金(黃銅, 鐵青銅) 등이 良好하나 鋼系의 耐熱性코우팅도 優秀하다.

今後 高에지너化에 대하여  $\text{NaOH}$ 系의 溶液開發( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{NO}_3$  등도 可함)이 重要하며 또한 암모니아水의 組合은 특히 低温用에 重要하여 研究가 必要하다.

### 6. 今後展望

鹽水엔진의 利用으로는 工場排熱의 活用과 太陽熱등大自然에너지의 使用을 생각할 수 있다.

工場排熱의 利用에 있어서 排熱은 多種多樣한 流體形式과 温度 및 농度 利用方法을 構想할 수 있으며 濃度差에너지利用의 鹽水엔진은 負荷가 變動되는 경우와 温度가 낮은 경우를 進行시키고 있다.

例을 들면 温排水中에 80°C以上的 温水가 大量으로 나오는 製鐵所 등은 그림 8과 같이 温水를 풀려워 보일러에 넣어 低壓蒸氣를 보내고 冷水와 混合한 後 콘덴싱인 석터를 通過해서 真空를 發生시킨다. 이 真空에서 水溶液을 濃縮된 水溶液으로 鹽水엔진을 回轉시켜 發電하는 温水인석터方式이 생각되며 이 方式은 80°~100°C정도의 温水利用으로는 매우 有希望한 것이다.

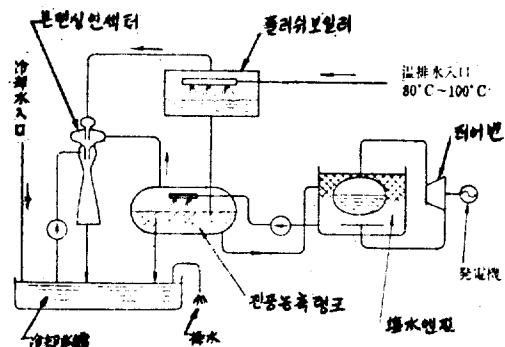


그림 8. 풀려워 보일러와 콘덴싱인석터에 의한 温排水의 發電

또한 太陽利用의 冷暖房으로는 그림 9와 같이 太陽熱吸收權을 2個로 나누어 한편은 水溶液의 濃縮으로 다른 한편은 温水의 製造에 使用되며 水溶液으로 鹽水엔진驅動히트펌프를 回轉시키고 温水의 热을 暖房으로 回收하는 方式을 생각할 수 있다.

또한 濃縮된 水溶液은 材料의 長期貯藏으로 생각되며 鹽水엔진의 경우 使用溫度레벨이 約 150°C이므로 水溶液을 일단 濃縮해서 室温까지 温度를 내리면 150°C까지 豫熱하기 위하여 새로운 热에너지가 必要하게 된다.

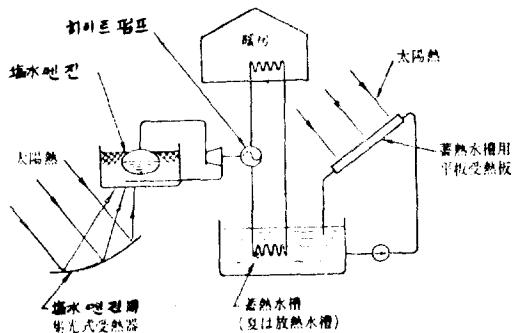


그림 9. 太陽熱鹽水엔진의 冷暖房시스템

i)豫熱에 必要한 에너지는 吸收發熱의 25%~30% 이므로 自己의 吸收發熱만으로 豫熱하면 여러 가지 損失이 생겨 出力은 實際로 約 70%~50%정도로 減少된다. 이것을 防止하기 위하여 에너지를 利用할 경우 利用地點의 近方에 豫熱用 에너지 즉 太陽熱이나 排熱이 있으면 良好하여 이것을 利用하므로서 最初로 貯蓄한 것을 100% 全部 使用할 수 있다.

現在는 에너지蓄積보다도 瞬時使用의 時代로 突入하고 있으며 石油나 其他 化石燃料가 潛渴하는 경우 이와같은 에너지方式은 반드시 檢討되리라고 確信하는 바이다.

늘어가는 國民貯蓄 이룩되는 物價安定

통장들고 걷는결음 행복으로 가는결음

높은수익 재형저축 불어나는 우리살림