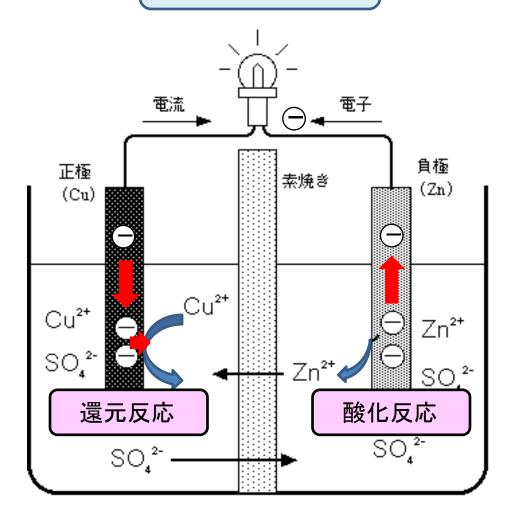
# わなしたちの生活に必要なエネルギーの有効利用を目指して

工学部物質生命化学科 エレクトロニクス材料化学

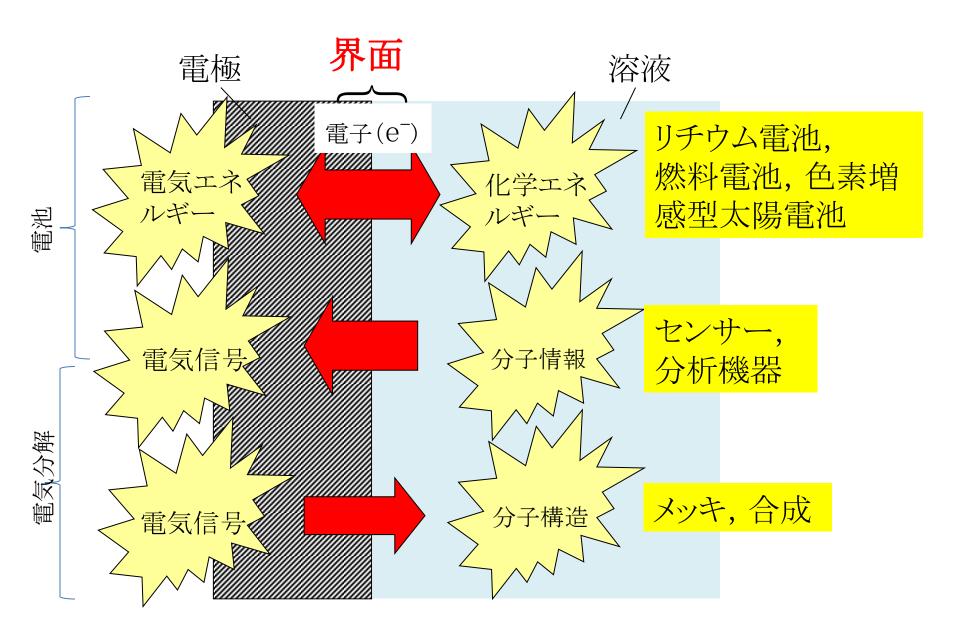
## 松本 太 研究室



## 電気化学



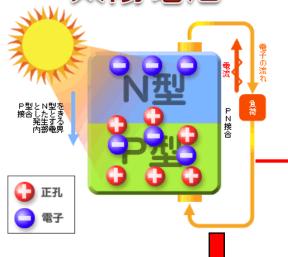
- 電池(自然におこる反応)
- ・ 電気分解(エネルギーを加えて起こす反応)

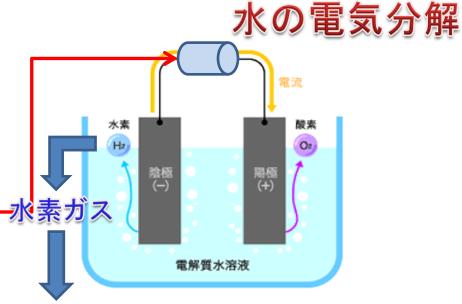




24 Nikkei Business 2008年9月29日号 (写真: \*細 本題 機能項: ユキ・建設アート・プロタウション) (デザイン: 細田 東夏)

## 太陽電池





貯蔵•運搬

### 燃料電池



リチウムイオン 電池電気自動車





ノートPC用 小型メタノール燃料電池 (株)東芝



燃料電池を使用した 自動販売機システム 東芝インターナショナル フューエルセルズ(株)



モバイル機器充電用燃料電池 写真提供:モトローラ(株)



答備ロボット試作機 「XFCR-01」 綜合答備保障(株) 鉛蓄電池を使用した 「ガードロボ料電池を 生行部に燃料電池を 搭載したもの

Ni/M-H: (-) MH| KOH| NiOOH(+) Mn: (-) Zn | ZnCl<sub>2</sub> | MnO<sub>2</sub> · C(+)300 より軽く 250 (Wh/kg) 200 重量エネルギー密度 150 4/1/1/ 100 50 0 00 100 500 600 700 0 20( 400 体積エネルギー密度 (Wh/L)より小さく Alkaline Mn: (-) Zn | KOH | MnO<sub>2</sub>·C(+)

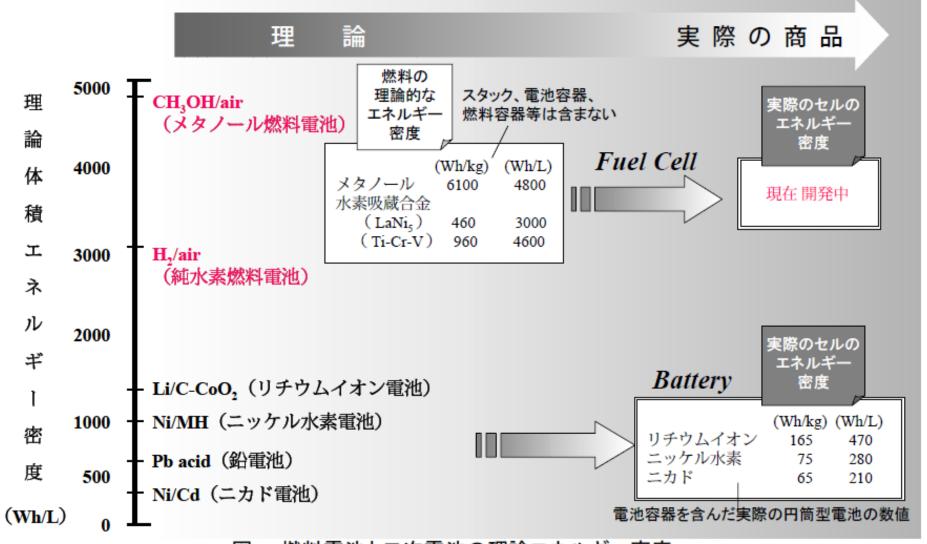
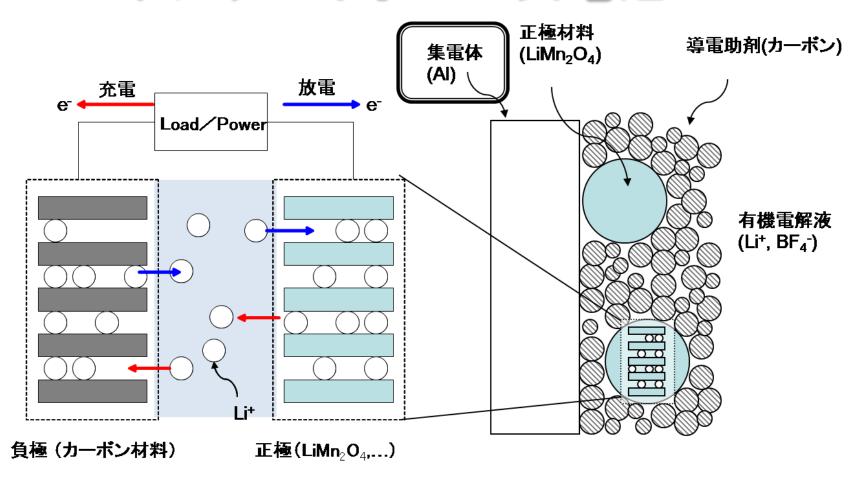


図 燃料電池と二次電池の理論エネルギー密度

産業技術総合研究所 研究講演会 「ネットワーク社会とエネルギー」より 生活環境系特別研究体 辰巳 国昭

## リチウムイオン二次電池



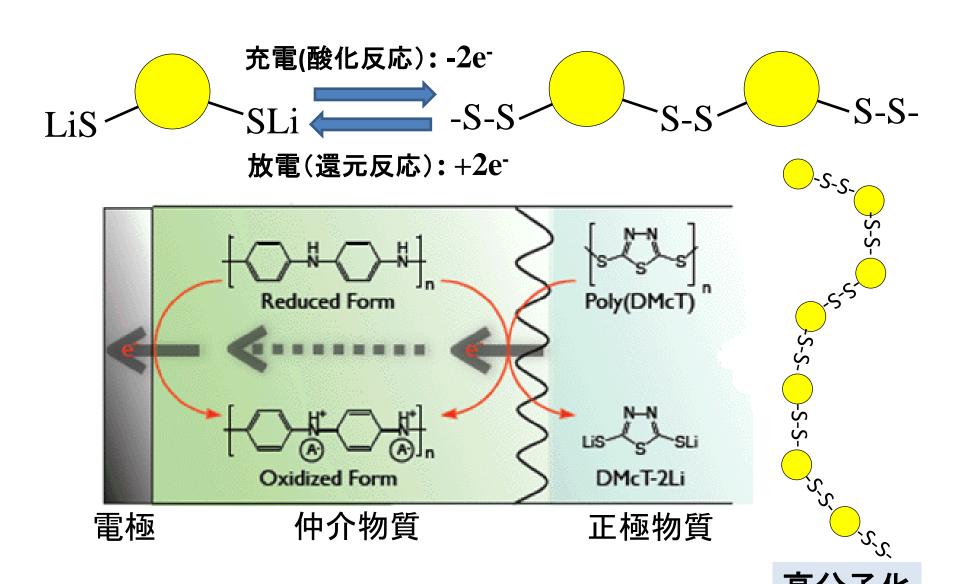
$$\begin{pmatrix}
C_6 + \text{Li}^+ + e^- & \xrightarrow{\hat{R}} \text{LiC}_6 \\
& & & & & \\
\hline
\hat{R} & & & & \\$$

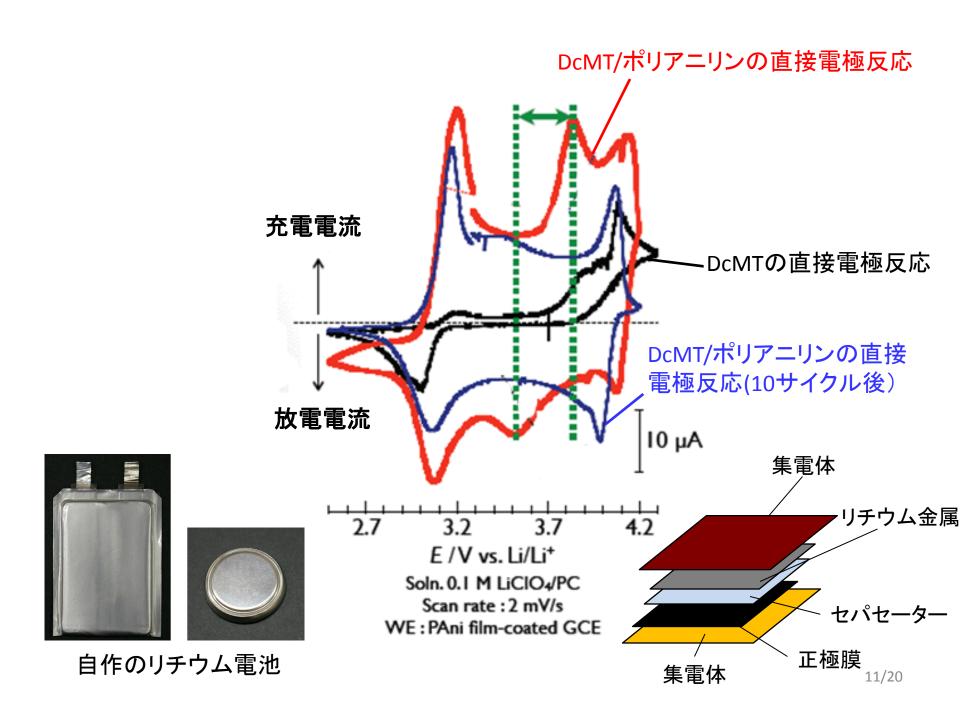
## 有機硫黄化合物を用いた リチウムイオン二次電池用正極材料の開発

#### リチウム二次電池正極材料の容量

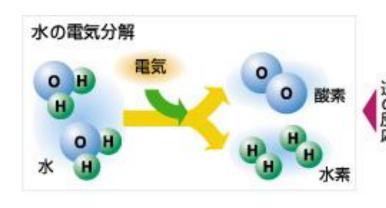
分類	化合物	電子数	実効容量 / mAhg <sup>-1</sup>
金属酸化物	LiCoO <sub>2</sub>	1	140
	${\rm LiMn_2O_4}$	1	120
	${ m LiV}_2{ m O}_5$	1	142
	${\rm LiNiO}_2$	1	180
	$\mathrm{LiCo_{1/3}Mn_{1/3}Ni_{1/3}O_{2}}$	1	180
金属硫化物	LiFePO <sub>4</sub>	1	170
金属シリコン化合物	Li <sub>2</sub> MnSiO <sub>4</sub>	2	150
有機硫黄化合物	DMcT-2Li	2	331
有機侧與化百物			
導電性高分子	Polyaniline w/BF <sub>4</sub>	1	151
	Dalethianhana w/DC -	1	150
	Polythiophene w/BF <sub>4</sub>	1	159
	PEDOT w/BF <sub>4</sub>	1	118
	Polypyrrole w/BF <sub>4</sub>	1	176

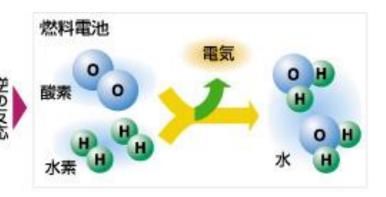
## 有機硫黄化合物の酸化還元反応を用いる!

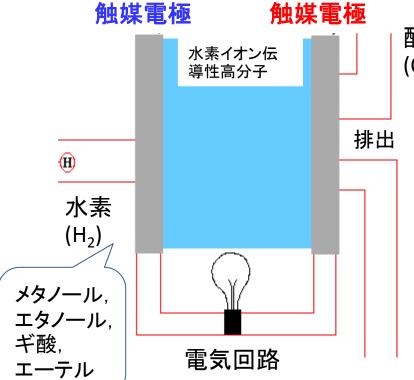




## 燃料電池







酸素 (O<sub>2</sub>)

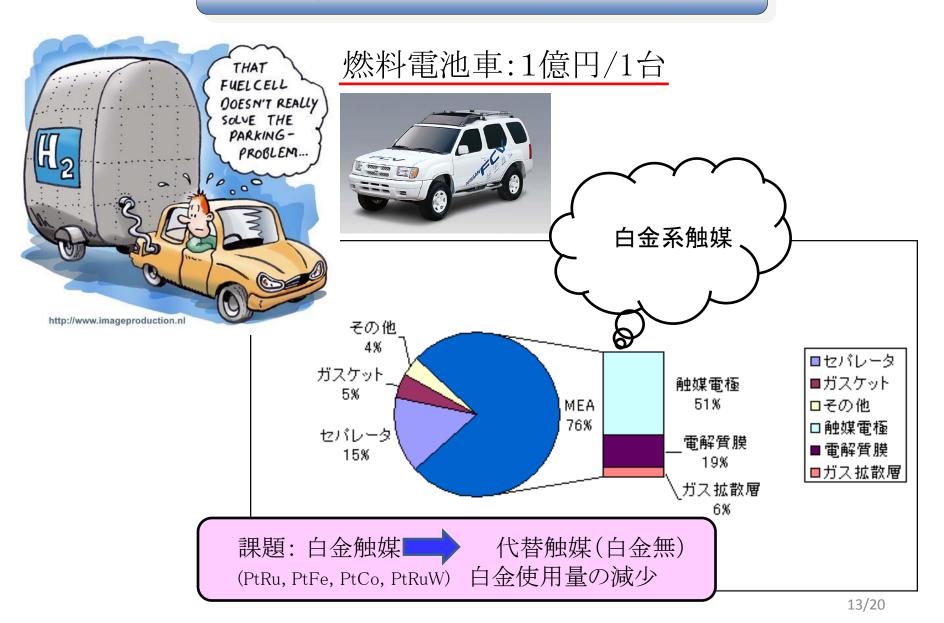
#### (燃料極)

 $H_2 \rightarrow 2H^+ + 2e^-$ あるいは  $CH_3OH + H_2O \rightarrow CO_2 + 6H^+ + 6e^-$ 

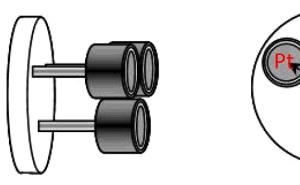
#### (空気極)

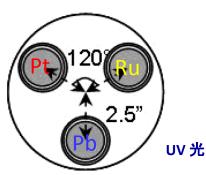
$$1/2O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightarrow H_2O$$

#### 実用化のための燃料電池の問題点



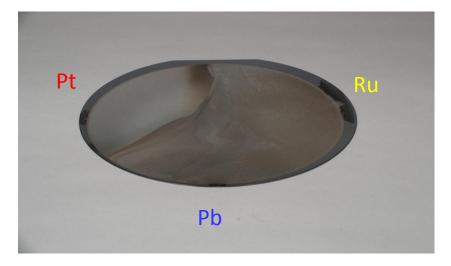
#### 網羅的探索法による燃料電池触媒のスクリーニング







3銃型スパッタリング装置



3銃型スパッタ装置で作製したスクリーニング基板 (Pt, Ru, Pb)



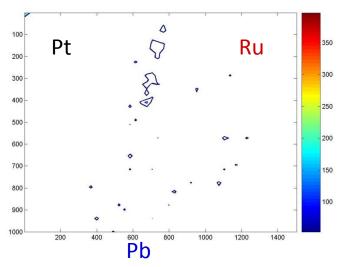
Quinine: 蛍光 at pH<5

メタノールの酸化反応・ $CH_3OH + H_2O \rightarrow CO_2 + 6H^+ + 6e^-$ 

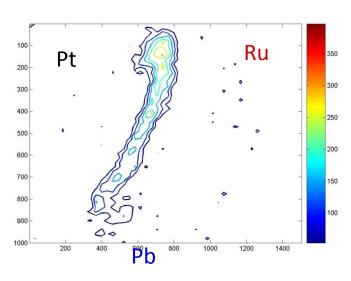
実際の観察像

Pb

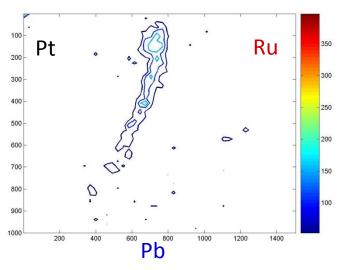
バックグラウンドの蛍光を差し引いた像



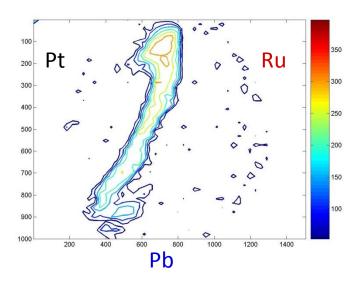
E = -100 mV



E = 0mV



E = -50 mV



*E* = 50mV