

科目コード 8023060	授業科目名 和名：材料反応制御学 英文：Reaction Control		学 期 前期	曜 日 金曜	時 限 3.4	単 位 2	条 件 選択	対 象 学 生 材料工学 3年次
	授業の形式と時間数			講義		30時間		
担当教官名 田口 正美	所 属 材料工学	学内室番号・電話番号 工資3-408・889-2421	担当教官名	所 属	学内室番号・電話番号			
			オフィスアワー	時間：金曜日， 5・6時限 場所：工資3-408				
<p>授業の目的・概要及び達成目標</p> <p>1. 目的・概要</p> <p>(1) 電池や工業電解プロセッシングで起こる電子移動反応を「平衡論」と「速度論」の両面から理解するとともに、それを利用し制御する上でのイメージを構築する。</p> <p>(2) 一次電池、二次電池、燃料電池などのエネルギー変換システムならびに電気エネルギーを用いた各種材料プロセッシングに関して、電気化学的知識を修得する。</p> <p>2. 達成目標</p> <p>(1) エネルギーの情報として標準電極電位を記述できる。</p> <p>(2) 酸化還元反応を電子移動現象の立場でとらえ、活性化エネルギー、物質輸送との関連を説明できる。</p> <p>(3) 一次電池、二次電池、燃料電池などの実用電池の特徴と問題点を概略的に説明できる。</p> <p>(4) 各種工業電解プロセッシングの優越性とその実際を記述できる。</p> <p>(5) 環境問題の側面から、電気エネルギーと化学エネルギーの変換反応の重要性について説明できる。</p>								
<p>カリキュラム上の位置づけ</p> <p>「第1章 平衡論」は「材料物理化学」に、「第2章 速度論」は「基礎化学Ⅱ」に関連する。 また、「第4章 電気エネルギーと材料プロセッシング」は「材料化学プロセス学」の一部と関連がある。</p>								
<p>授業の進行予定と授業の進め方</p> <p>授業は、以下の内容で順に進める。</p> <p>第1章 平衡論</p> <p>1. エネルギーと化学平衡 2. 標準電極電位 3. Nernstの式</p> <p>第2章 速度論</p> <p>4. 電極反応 5. Butler-Volmerの式 6. 電子移動と物質輸送</p> <p>第3章 化学エネルギーと電気エネルギー</p> <p>7. 電池の構成 8. 一次電池 9. 二次電池 10. 燃料電池</p> <p>11. 環境問題と電池システム</p> <p>第4章 電気エネルギーと材料プロセッシング</p> <p>12. 材料と工業電解プロセッシング</p> <p>13. 水溶液電解 (1) 電解採取</p> <p>14. 水溶液電解 (2) 電解精製</p> <p>15. 熔融塩電解</p>								
<p>授業に関連するキーワード</p> <p>化学平衡 工業電解プロセッシング 界面電子移動 電極反応速度 電池</p>								
<p>成績評価の方法</p> <p>中間と期末に試験を行なう。中間試験40%、期末試験60%の評価割合とする。電気化学反応に関する基礎知識ならびに達成目標の各項目で50%以上の評価を得たものを合格とする。</p>								
<p>教科書・参考書等</p> <p>教科書：テキスト配布</p> <p>参考書：「新しい電気化学」、電気化学協会編、培風館、1984。(図書館に蔵書有り)</p>								