

氏名
学籍番号 化・材・高

今回の講義内容	課題(2)の解説と復習 起電力と電極電位(1):電池の起電力 起電力と電極電位(2):電極電位 電気化学反応を利用した先端技術(2):電池 電解質溶液の性質 電気化学反応を利用した先端技術(3):燃料電池,めっき	
教科書の対応箇所	第3章,第4章,関連するコラム	
キーワード		
理解度チェック	<p>電池の起電力を説明できる はい / いいえ</p> <p>電池の反応式を説明できる はい / いいえ</p> <p>電池の起電力と反応のギブズエネルギーであらわすことができる はい / いいえ</p> <p>平衡電極電位,標準電極電位,標準水素電極の違いを説明できる はい / いいえ</p> <p>Nernst式が何を表すかを説明できる はい / いいえ</p> <p>標準起電力から平衡定数とギブズ自由エネルギー変化量を算出できる はい / いいえ</p> <p>金属のイオン化列がもつ物理的な意義を述べられる はい / いいえ</p> <p>モル電気伝導率について説明できる はい / いいえ</p> <p>水溶液中でのプロトンの移動度が高い理由を説明できる はい / いいえ</p> <p>実用化されている電池とその特長を複数挙げられる はい / いいえ</p> <p>水電解と燃料電池反応における過電圧を説明できる はい / いいえ</p>	
今回の講義で理解できなかったところがあれば記入してください		
参考書 講義と密接に関連, 参考になる	基礎からわかる電気化学 (泉ほか)	ベーシック電気化学 (大塚ほか)
	原理からとらえる電気化学 (石原・太田)	電子移動の化学 (渡辺ほか)
	電気化学(基礎化学コース) (渡辺ほか)	電気化学概論 (松田・岩倉)
	電気化学 (玉虫)	新しい電気化学 (電気化学会)
	先端電気化学 (電気化学協会)	アトキンス 物理化学 上・下
備考	関連する授業:分析化学(2前)	

※質問,要望などがあれば,裏面に。