

氏名
学籍番号 化・材・高

今回の講義内容	起電力と電極電位(2) : 電極電位 1. 半電池 2. 標準水素電極と電極電位 3. 標準電極電位 4. 参照電極		
教科書の対応箇所	3章3節 溶液内反応の平衡と起電力 3章4節 種々の電極の平衡電極電位		
キーワード	Nernst式, 水素電極, 基準電極, 標準電極電位, 平衡電極電位, 電池反応の平衡定数		
理解度チェック	参照電極はどういうものか Nernst式は何の関係を表す式か。 電池としてリチウムが負極材料に使われる理由を挙げよ。		
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	
備考	関連する授業: 熱力学 I I (2 後)		
※質問, 要望などがあれば, 裏面に。			