

氏名
学籍番号 化・材・高

今回の講義内容	<b>起電力と電極電位(2) : 電極電位</b> 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	<p>参照電極はどういうものか。</p> <p>Nernst式は何の関係を表す式か。</p> <p>電池としてリチウムが負極材料に使われる理由を述べよ。</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	
備考	関連する授業: 熱力学II (2後)		
※質問, 要望などがあれば, 裏面に。			