生命環境化学専門実験Ⅰ

実験 4B「電解質の電気伝導率測定」　当日課題用ワークシート

班番号	氏　名	教員チェック
学籍番号		

※ 実験時または実験完了後、テキストの当日課題に従ってこのワークシートに結果・考察等を記入し、必ず教員・指導員(TA は不可)のチェックを受けること。不備や未完成などの場合は終了としない。また班の全員がチェックを受け完了となるまで実験は終了しない。
終了後は、このシート（右上にチェック済の印かサインを受ける）、およびレポート表紙を受け取り、後片づけ用チェックリストに従って器具等を整理し、実験を終了して下さい。
また、このシートはレポート提出のときに一緒に提出すること。

＜グラフ用紙を４枚用意せよ＞

課題1 $\sqrt{c}$ を横軸（単位をよく考えよ）、伝導率 κ を縦軸とするグラフを、KCl 水溶液と酢酸水溶液それぞれについて作成せよ。（2枚のグラフができるはずである。）【各自作成せよ。班で1枚ずつではない】

課題2 $\sqrt{c}$ を横軸、モル伝導率 Λ を縦軸とするグラフを、KCl 水溶液と酢酸水溶液それぞれについて作成せよ。（2枚のグラフができるはずである。）【各自作成せよ。班で1枚ずつではない】

KCl 水溶液については、無限希釈モル伝導率 Λ^{∞} もあわせて報告せよ。

課題3 各濃度において得られた酢酸の解離定数 K の値を、以下の表にまとめよ。

（解離定数 K の単位を明確にすること。）

C [単位:mol/L]	K [単位:]