

苫小牧工業高等専門学校		開講年度	令和05年度 (2023年度)		授業科目	応用化学・生物実験 I	
科目基礎情報							
科目番号	0007		科目区分		専門 / 必修		
授業形態	実験・実習		単位の種別と単位数		履修単位: 3		
開設学科	創造工学科（応用化学・生物系共通科目）		対象学年		2		
開設期	通年		週時間数		3		
教科書/教材	教科書：自作プリント、津波古充朝他著「わかりやすい化学実験－基本操作とチェックポイント－」廣川書店／参考書：化学同人編集部編「正・続 実験を安全に行うために」化学同人、泉他監修「化学のレポートと論文の書き方」化学同人、高木誠司著「定性分析化学（中巻）」南江堂、松浦他著「無機半微量分析～第2版～」東京化学同人、林・段共著「基礎分析化学実験」共立出版						
担当教員	大島 和浩,奥田 弥生,甲野 裕之,佐藤 森,平野 博人,古崎 毅,長尾 昌紀						
到達目標							
1. 硫化水素発生装置を正しく使用してガスを発生させることができる。 2. 第1属陽イオンおよび第2属A類陽イオンと各種試薬との反応性の違いによって分離・検出することができる。 3. 実験書記載の手順や指導者の指示に従って重量分析及び容量分析を正確かつ安全に行うことができる。 4. 試料の種類や実験操作の目的に合う器具・装置を適切に選択し、それらを正しく用いて実験を遂行し、正確な実験結果を得ることができる。 5. 得られた測定値を理論に従って解析し、結果を表やグラフにまとめ、適切な日本語で説明することができる。 6. 使用する化学薬品の物性、危険性を理解して正しく取り扱うことができる。 7. 7. 蒸留、濾過、再結晶など有機合成に必要な基本操作の方法を理解し、遂行することができる。 8. 沸点測定、融点測定及び薄層クロマトグラフィー分析による試料同定の考え方を理解し、これを実践できる。							
ルーブリック							
	理想的な到達レベルの目安		標準的な到達レベルの目安		未到達レベルの目安		
評価項目1	硫化水素発生装置を正しく使用してガスを発生させることができる。		硫化水素発生装置を正しく使用してガスを発生させることが概ねできる。		硫化水素発生装置を正しく使用してガスを発生させることができない。		
評価項目2	第1属陽イオンおよび第2属A類陽イオンと各種試薬との反応性の違いによって分離・検出することができる。		第1属陽イオンおよび第2属A類陽イオンと各種試薬との反応性の違いによって分離・検出することが概ねできる。		第1属陽イオンおよび第2属A類陽イオンと各種試薬との反応性の違いによって分離・検出することができない。		
評価項目3	実験書記載の手順や指導者の指示に従って重量分析及び容量分析を正確かつ安全に行うことができる。		実験書記載の手順や指導者の指示に従って重量分析及び容量分析を正確かつ安全に行うことが概ねできる。		実験書記載の手順や指導者の指示に従って重量分析及び容量分析を正確かつ安全に行うことができない。		
評価項目4	試料の種類や実験操作の目的に合う器具・装置を適切に選択し、それらを正しく用いて実験を遂行し、正確な実験結果を得ることができる。		試料の種類や実験操作の目的に合う器具・装置を適切に選択し、それらを正しく用いて実験を遂行し、正確な実験結果を得ることが概ねできる。		試料の種類や実験操作の目的に合う器具・装置を適切に選択し、それらを正しく用いて実験を遂行し、正確な実験結果を得ることができない。		
評価項目5	得られた測定値を理論に従って解析し、結果を表やグラフにまとめ、適切な日本語で説明することができる。		得られた測定値を理論に従って解析し、結果を表やグラフにまとめ、適切な日本語で説明することが概ねできる。		得られた測定値を理論に従って解析し、結果を表やグラフにまとめ、適切な日本語で説明することができない。		
評価項目6	使用する化学薬品の物性、危険性を理解して正しく取り扱うことができる。		使用する化学薬品の物性、危険性を理解して正しく取り扱うことが概ねできる。		使用する化学薬品の物性、危険性を理解して正しく取り扱うことができない。		
評価項目7	蒸留、濾過、再結晶など有機合成に必要な基本操作の方法を理解し、遂行することができる。		蒸留、濾過、再結晶など有機合成に必要な基本操作の方法を理解し、遂行することが概ねできる。		蒸留、濾過、再結晶など有機合成に必要な基本操作の方法を理解し、遂行することができる。		
学科の到達目標項目との関係							
Ⅰ 人間性 1 Ⅰ 人間性 Ⅱ 実践性 2 Ⅱ 実践性 Ⅲ 国際性 3 Ⅲ 国際性 CP2 各系の工学的専門基礎知識、および実験・実習および演習・実技を通してその知識を社会実装に応用・実践できる力 5 CP2 各系の工学的専門基礎知識、および実験・実習および演習・実技を通してその知識を社会実装に応用・実践できる力 CP4 他者を理解・尊重し、協働できるコミュニケーション能力と人間力 7 CP4 他者を理解・尊重し、協働できるコミュニケーション能力と人間力							
教育方法等							
概要	分析実験及び有機実験を遂行するための基本的な方法を習得し、実験結果をレポートとして適切にまとめる能力を養成する。						
授業の進め方・方法	1/4～2/4期で分析化学（定性分析）、3/4期で分析化学（定量分析）、4/4期で有機化学に関する基礎的な実験を行う。実験に関わる理論等は実験の始めに解説する他、関連科目でも学習するので、内容の十分な理解のためには、予習・復習が肝要である。正確かつ安全に実験を進めるために、使用する薬品の物性を実験開始前に十分に理解していなければならない。実験姿勢及び実験操作方法の修得度は実験中に各担当教員が、実験の理論と得られた結果の解釈は提出されるレポートの内容からそれぞれ100点法にて採点評価する。成績評価はレポート評価（ノート評価を含む場合がある）70%、実技評価30%として行う。合格点は60点である。ただし、正当な理由なくレポートが提出されない場合には成績評価を60点未満とする。また、他者のレポートを写したものは評価しない。						
注意点	実験室では、安全確保のため白衣と（保護）メガネを必ず着用すること。また、サンダル・スカート・半ズボンなどは危険なので、実験の際は着用してはならない。実験中は携帯電話の使用を禁止する。実験書・ノート（ルーズリーフ不可）は毎回持参すること。実験内容に応じて、電卓・定規・グラフ用紙を各自用意すること。						
授業の属性・履修上の区分							
☐ アクティブラーニング		☒ ICT 利用		☐ 遠隔授業対応		☐ 実務経験のある教員による授業	
授業計画							
		週	授業内容		週ごとの到達目標		
前期	1stQ	1週	ガイダンス・ガスバーナーの取扱い		ガスバーナーを正しく取扱うことができる。		
		2週	硫化水素ガスの発生		硫化水素発生装置を正しく使用して硫化水素ガスを発生させることができる。		

		3週	硫化物法による陽イオンの分属1	硫化水素法を用いて、陽イオンを第1属から第6属までグループ分けできる。	
		4週	硫化物法による陽イオンの分属2	同上	
		5週	第1属陽イオンの各個反応1	第1属陽イオンと各試薬との反応性の違いにより、分離・検出できる。	
		6週	第1属陽イオンの各個反応2	同上	
		7週	第1属陽イオンの系統反応1	同上	
		8週	第1属陽イオンの系統反応2	同上	
		2ndQ	9週	第2属A類陽イオンの各個反応1	第1属A類陽イオンと各試薬との反応性の違いによって分離・検出できる。
			10週	第2属A類陽イオンの各個反応2	同上
	11週		未知イオンの検出	第1属陽イオンおよび第2属A類陽イオンと各試薬との反応性の違いによって分離・検出できる。	
	12週		容量分析法の基礎	実験書記載の手順や指導者の指示に従って重量分析及び容量分析を正確かつ安全に行うことができる。	
	13週		混合塩基溶液の逐次滴定1	試料の種類や実験操作の目的に合う器具・装置を適切に選択し、それらを正しく用いて実験を遂行し、正確な実験結果を得ることができる。	
	14週		混合塩基溶液の逐次滴定2	同上	
	15週		レポート作成指導	得られた測定値を理論に従って解析し、結果を表やグラフにまとめ、適切な日本語で説明することができる。	
	16週				
	後期	3rdQ	1週	さらし粉中の有効塩素の定量1	試料の種類や実験操作の目的に合う器具・装置を適切に選択し、それらを正しく用いて実験を遂行し、正確な実験結果を得ることができる。
			2週	さらし粉中の有効塩素の定量2	実験書記載の手順や指導者の指示に従って重量分析及び容量分析を正確かつ安全に行うことができる。 試料の種類や実験操作の目的に合う器具・装置を適切に選択し、それらを正しく用いて実験を遂行し、正確な実験結果を得ることができる。 得られた測定値を理論に従って解析し、結果を表やグラフにまとめ、適切な日本語で説明することができる。
3週			銀滴定による海水・温泉水中の塩化物イオンの定量1	同上	
4週			銀滴定による海水・温泉水中の塩化物イオンの定量2	同上	
5週			キレート滴定法による河川水の硬度測定	同上	
6週			ルツボの恒量	同上	
7週			硫酸根の重量分析	同上	
8週			レポート作成指導	得られた測定値を理論に従って解析し、結果を表やグラフにまとめ、適切な日本語で説明することができる。	
4thQ		9週	p-Red合成の実験理論の説明	使用する化学薬品の物性、危険性を理解して正しく取り扱うことができる。 蒸留・濾過・再結晶など有機合成に必要な基本操作の方法を理解し、遂行することができる。	
		10週	アニリンの蒸留とアセトアニリドの合成	同上	
		11週	基礎同定操作1	沸点測定、融点測定および薄層クロマトグラフィー分析による試料同定の考え方を理解し、これを実践できる。	
		12週	アセトアニリドのニトロ化	使用する化学薬品の物性、危険性を理解して正しく取り扱うことができる。 蒸留・濾過・再結晶など有機合成に必要な基本操作の方法を理解し、遂行することができる。	
		13週	異性体分離	同上	
		14週	基礎同定操作2	沸点測定、融点測定および薄層クロマトグラフィー分析による試料同定の考え方を理解し、これを実践できる。	
		15週	p-Redの合成	使用する化学薬品の物性、危険性を理解して正しく取り扱うことができる。 蒸留・濾過・再結晶など有機合成に必要な基本操作の方法を理解し、遂行することができる。	
		16週			
評価割合					
	レポート	実技評価	合計		
総合評価割合	70	30	100		
基礎的能力	70	30	100		
専門的能力	0	0	0		