

木更津工業高等専門学校	開講年度	令和05年度(2023年度)	授業科目	基礎化学 I B
-------------	------	----------------	------	----------

科目基礎情報

科目番号	g0530	科目区分	一般 / 必修
授業形態	講義	単位の種別と単位数	履修単位: 1
開設学科	情報工学科	対象学年	1
開設期	後期	週時間数	2
教科書/教材	教科書: 『化学基礎 academia』実教出版(株), 補助教材: 『セミナー化学基礎+化学』第一学習社, 『スクエア最新図説化学』第一学習社		
担当教員	藤井 翔		

到達目標

- 分子量や物質量などの化学における基本量の算出ができる。
- 化学反応式が表す内容を理解できる。
- 酸と塩基の基本的性質やpHについて理解できる。
- 中和反応の概念や中和滴定の実験方法が理解できる。

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	化学における基本量の計算ができる。さらに、物質の変化について化学反応式を示し、化学量論的な計算をすることができる。	化学における基本量の計算ができる。物質の変化について化学反応式を示すことができる。	化学における基本量の計算ができない。物質の変化について化学反応式を示すことができない。
評価項目2	液性や中和反応の概念を説明でき、反応の様子や量的関係を反応式で示すことができる。	液性や中和反応の概念を説明できる。	液性や中和反応の概念を説明できない。

学科の到達目標項目との関係

準学士過程 2(1)

教育方法等

概要	コアカリキュラムの要求範囲を中心として、一般教養的な内容について、指定教科書を用いて講義を行い、また指定問題集を用いて自己学習も行う。
授業の進め方・方法	<ul style="list-style-type: none"> 指定教科書の内容を中心とした講義とプリント演習、実験を組み合わせた学習を行う。 試験は中間試験、定期試験を実施する。
注意点	<ul style="list-style-type: none"> 疑問点については積極的に質問し、可能な限り授業中に解決するように努めること。 実験には緊張をもって取り組み、現象を注意深く観察し、結果について深く考察すること。 課され課題には真剣に取り組み、提出期限を厳守すること。

授業の属性・履修上の区分

<input type="checkbox"/> アクティブラーニング	<input type="checkbox"/> ICT 利用	<input type="checkbox"/> 遠隔授業対応	<input type="checkbox"/> 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
後期	1週	原子量・分子量と式量	原子量および分子量と式量の算出ができる。
	2週	物質量	物質量や物質量と質量の関係について理解し、様々な物質の物質量の算出ができる。
	3週	溶液の濃度	溶液と濃度の表し方を理解し、様々な濃度の算出ができる。
	4週	実験2: 溶液の調製	指定された濃度の溶液を調製できる。
	5週	化学反応式と量的関係	化学反応式を用いて様々な化学変化を表すことができる。また、反応前後の各物質の量的関係について理解し、未知の物質量や体積などの算出ができる。
	6週	実験3: 化学反応式と量的関係	実験を通じ、反応前後の物質量の量的関係について深く理解する。
	7週	まとめ問題演習	
	8週	後期 中間試験	
4thQ	9週	中間試験 反却と解説	
	10週	酸と塩基	酸と塩基の定義や分類について説明できる。
	11週	水素イオン濃度とpH	水素イオン濃度やpH(水素イオン指数)について説明でき、水溶液のpHの算出ができる。
	12週	中和反応①	中和反応の概念と、中和反応と量的関係について説明できる。
	13週	中和反応② 実験4: 中和滴定	中和曲線と指示薬、中和滴定について理解し、中和滴定の操作ができる。
	14週	まとめ問題演習	
	15週	後期 定期試験	
	16週	定期試験 反却と解説	

評価割合

	試験	発表	相互評価	態度	ポートフォリオ	その他	合計
総合評価割合	70	0	0	0	0	30	100
基礎的能力	70	0	0	0	0	30	100
専門的能力	0	0	0	0	0	0	0
分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0