

木更津工業高等専門学校		開講年度	令和02年度 (2020年度)		授業科目	基礎化学ⅠA		
科目基礎情報								
科目番号	0009			科目区分	一般 / 必修			
授業形態	授業			単位の種別と単位数	履修単位: 1			
開設学科	電子制御工学科			対象学年	1			
開設期	前期			週時間数	2			
教科書/教材	教科書：『化学 基礎』実教出版（株），最新図説化学』第一学習社			補助教材：『セミナー化学基礎+化学』第一学習社，『スクエア				
担当教員	佐合 智弘							
到達目標								
・ 化学と人間生活および科学技術の係わりについて理解できる。 ・ 物質を構成する原子の構造や化学結合などについて理解できる。								
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	人間生活や科学技術と化学の係わりについて十分理解し説明できる。			人間生活や科学技術と化学の係わりについて理解できる。		人間生活や科学技術と化学の係わりについて理解できない。		
評価項目2	様々な物質を構成する原子の構造や化学結合などについて十分理解し説明できる。			様々な物質を構成する原子の構造や化学結合などについて理解できる。		様々な物質を構成する原子の構造や化学結合などについて理解できない。		
学科の到達目標項目との関係								
準学士課程 2(1) JABEE B-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	・ 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。 ・ 試験は小テストを実施する。							
注意点	・ 疑問点には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。							
授業計画								
前期	1stQ	週	授業内容			週ごとの到達目標		
		1週	授業ガイダンス「化学」とは			授業の進め方や授業を受けるにあたっての注意点などを理解する。		
		2週	化学と人間生活			人間の生活と化学の係わりや役割について理解する。		
		3週	物質の分類			純物質と混合物の違いやそれぞれの性質を理解し，混合物の分離・精製の種類や方法について説明できる。 単体と元素の違いや同素体について説明できる。		
		4週	物質の種類と性質・温度			炎色反応や沈殿反応など，単体および化合物の成分元素の検出方法について説明できる。 絶対温度について理解できる。		
		5週	小テスト① 原子とその構造			原子の構造を理解し，さらに同位体について説明できる。		
		6週	電子配置と周期表			電子殻と電子配置について理解し，電子配置を記述することができる。さらに，価電子について説明できる。 主な同属元素や周期表の特徴について説明できる。		
		7週	イオンとその性質			イオンの生成について理解し，陽イオンと陰イオンについて説明できる。 また，イオン半径や電気陰性度・電子親和力について説明できる。		
	8週	小テスト②						
	2ndQ	9週	イオンとイオン間の結合 イオン結合からなる物質			イオン式やイオンの名称を記述でき，イオン結合について説明できる。 イオン結合によりできる物質の組成式と名称を記述でき，イオン結合性物質の説明ができる。		
		10週	分子と共有結合①			共有結合について理解し・説明することができ，構造式や電子式を記述できる。		
		11週	分子と共有結合②			配位結合や分子間力について理解し・説明することができる。		
		12週	金属と金属結合			金属原子間の結合や金属結晶について説明できる。		
		13週	小テスト③					
		14週	原子量について			原子量・分子量・式量について理解し・説明することができる。		
		15週	物質量とアボガドロ数			物質量とアボガドロ数について理解し・説明することができる。		
16週								
評価割合								
	試験	提出物	相互評価	態度	ポートフォリオ	その他	合計	
総合評価割合	40	40	0	0	0	20	100	
基礎的能力	40	40	0	0	0	20	100	

專門的能力	0	0	0	0	0	0	0
分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0