平成28年度 沼津工業高等専門学校シラバス

				1 残20 十 6	<u> </u>	・木向サザロナスノノバ
2年	科目	化学B	講義	前期	担当	大石 忠秋
物質工学科	17 口	Chemistry B	必修	2履修単位	ᄪᆿ	OHISHI Tadaaki

授業の概要

この科目では、「化学基礎」で学んだ事項を基として、更に進んだ化学的方法で自然の事物・現象に関する問題を取り扱う。学生は実験なども通して、化学的に探究する能力と態度を身に付け、化学の基本的な概念や原理・法則の理解を深め、自然科学的なものの見方を身につける。講義は教室で、実験は一般化学実験室で行なう。

本校学習・教育目標(本科のみ)		目標説明			
		1	技術者の社会的役割と責任を自覚する態度		
	0	2	自然科学の成果を社会の要請に応えて応用する能力		
		3	工学技術の専門的知識を創造的に活用する能力		
		4	豊かな国際感覚とコミュニケーション能力		
		5	実践的技術者として計画的に自己研鑽を継続する	る姿勢	
プログラム学習・教育目標	実践技				
(プログラム対象科目のみ)	(プログラム対象		象科目のみ) (プログラム対	象科目のみ)	

授業目標

- (1) 気体, 溶解, 反応熱, 電気分解, 化学平衡について基本的な理論を身につけ, 定量的な扱いができる(理論的な計算ができる)能 力を身につける。 (2) 基本的な無機物質の種類と性質について理解し,身の回りで使われている物質と結びつけることができる。

		授業計画	
第1回	物質の状態	ガイダンス, 気体の圧力, 気液平衡と蒸気圧, 沸騰	4/8
第2回	気体の性質	状態図, ボイルの法則, シャルルの法則	4/12
第3回		ボイル・シャルルの法則、気体の状態方程式、気体の分子量	4/15
第4回		混合気体、理想気体と実在気体	4/19
第5回	溶液の性質	溶解のしくみ、固体の溶解度	4/22
第6回	11 IN OF IT A	溶液の濃度、気体の溶解度	4/26
第7回		蒸気圧降下と沸点上昇、凝固点降下、沸点上昇度・凝固点降下度と分子量	5/6
第8回		浸透圧、浸透圧と分子量	5/10
第9回		コロイド粒子、コロイド溶液の性質	5/13
第10回		コロイド溶液の性質、実験1「コロイド溶液」	5/17
第11回	固体の構造	結晶の種類、金属結晶の構造、イオン結晶の構造、非晶質	5/20
第12回	化学反応と熱	反応熱と熱の出入り、熱化学方程式	5/24
第13回		いろいろな反応熱、へスの法則	5/27
第14回		生成熱と反応熱の関係、結合エネルギー	5/31
第15回	電気分解	電気分解、電気分解における反応、電気分解の法則	6/3
第16回	化学反応の速さ	速い反応と遅い反応,反応の速さの表し方	6/7
第17回	前期中間試験		
第18回		反応速度と濃度,反応速度と温度,反応速度と触媒,反応速度を決める他の要因	6/17
第19回		粒子の衝突、活性化エネルギー	6/21
	化学平衡	可逆反応, 化学平衡, 平衡定数と化学平衡の法則	6/24
第21回		平衡移動の原理,圧力変化と平衡移動,温度変化と平衡移動,触媒と平衡の移動	6/28
第22回		ルシャトリエの原理の工業への応用,実験2「反応速度と温度」	7/5
第23回	水溶液中の化学平衡	電離平衡、水の電離平衡とpH	7/8
第24回		塩の加水分解, 緩衝液とpH	7/12
第25回	非金属単体と化合物	溶解平衡、水素と希ガス	7/15
第26回		ハロゲンとその化合物、酸素とその化合物(1)	7/19
第27回		酸素とその化合物(2), 硫黄とその化合物	9/6
第28回		窒素とその化合物、リンとその化合物(1)	9/9
第29回	74 Ha Ha FEV	リンとその化合物(2)、炭素とその化合物	9/13
	前期期末試験		- /
第30回	遷移元素の単体と化合物	ケイ素とその化合物、鉄とその化合物(1)	9/27
第31回		鉄とその化合物(2), 銅とその化合物, まとめ	9/30
評価方法 と基準	定期試験の平均成績で する。	70%, 平素の成績(演習・宿題の実施状況, 実験のレポート, 授業への積極姿勢など)を30%として	評価
教科書等	高校検定教科書「化学トサイエンス化学図録	:」(東京書籍),ニューサポート「新編化学」(東京書籍),ニューグローバル「化学」(東京書籍), (数研出版)	フォ
備考		等は、JABEE、大学評価・学位授与機構、文部科学省の教育実施検査に使用することがありま	す。
	2.授業参観される教員	は当該授業が行われる少なくとも1週間前に教科目担当教員へ連絡してください。	