

|   |  |  |  |      |    |
|---|--|--|--|------|----|
| 沖縄工業高等専門学校  |  | 開講年度   | 令和06年度(2024年度)                                   | 授業科目 | 化学 |
| <b>科目基礎情報</b>   |  |  |  |      |    |
| 科目番号  | 1007   | 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: 2  |      |    |
| 開設学科  | 情報通信システム工学科  | 対象学年   | 1  |      |    |
| 開設期   | 通年   | 週時間数   | 2  |      |    |
| 教科書/教材  | PEL化学(実教出版)  |  |  |      |    |
| 担当教員  | 濱田 泰輔  |  |  |      |    |
| <b>到達目標</b>   |  |  |  |      |    |
| 身の回りにある物質の性質やその変化を理解するため、物質の成り立ち、原子の構造と性質、化学結合、化学反応などの基礎を学ぶ。また、化学の基本的な概念や原理、法則を理解し、科学的な見方や考え方を養う。【C-II】 |  |  |  |      |    |
| <b>ループリック</b>   |  |  |  |      |    |
| 物質の構成を理解する。   | 理想的な到達レベルの目安<br>原子の構造や性質、物質量の理解に必要な基礎を理解し、概念を説明できる。                | 標準的な到達レベルの目安<br>原子の構造や性質、物質量について問題を解くことができる。 | 最低限必要な到達レベルの目安(可)<br>物質や事象が化学的な現象であることが認識できる。    |      |    |
| 化学結合と物質の三態、気体の法則を理解する。  | 化学結合、物質の三態、気体の性質の基礎を理解し、それらの概念を説明でき、法則に基づき計算ができる。                  | 化学結合、物質の三態、気体の性質の基礎を理解し、それらの概念を説明できる。        | 化学結合、物質の三態、気体の性質の基礎を理解できる。                       |      |    |
| 溶液の濃度や希薄溶液の性質について学び、化学変化と化学反応の量的関係を理解する。  | 溶液の濃度の概念を理解し計算でき、化学反応・化学変化を式で表し量的関係を計算できる。                         | 溶液の濃度の概念を理解でき、化学反応・化学変化を式で表すことができる。          | 溶液の濃度の概念を理解でき、化学反応・化学変化を理解できる。                   |      |    |
| 酸と塩基、酸化と還元を学び、中和、電池や電気分解を理解する。  | 酸と塩基、酸化と還元、電池と電気分解の基礎を理解し、式での表現や量的関係の計算ができる。                       | 酸と塩基、酸化と還元、電池と電気分解の基礎を理解し、式での表現ができる。         | 酸と塩基、酸化と還元、電池と電気分解の基礎を理解できる。                     |      |    |
| <b>学科の到達目標項目との関係</b>  |  |  |  |      |    |
| <b>教育方法等</b>  |  |  |  |      |    |
| 概要  | 物質の成り立ち、物質の変化と化学反応の考え方、化学式、反応式などを学ぶ。<br>無機化学、分析化学、物理化学、有機化学の基礎となる。 |  |  |      |    |
| 授業の進め方・方法   |  |  |  |      |    |
| 注意点   |  |  |  |      |    |
| <b>授業の属性・履修上の区分</b>   |  |  |  |      |    |
| <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          |      |    |
| <b>授業計画</b>   |  |  |  |      |    |
|   | 週  | 授業内容   | 週ごとの到達目標   |      |    |
| 前期  | 1週   | ガイダンス、生活と化学、物質の種類                            | 身の回りの物質、混合物と純物質、さまざまな分離方法、元素、化合物と単体、化学式について理解する。 |      |    |
|   | 2週   | 物質の構成粒子                                      | 原子と分子、原子の構造、元素の周期表を理解する。                         |      |    |
|   | 3週   | イオン  | イオンの生成、表し方、イオン化工エネルギーと電子親和力について理解する。             |      |    |
|   | 4週   | イオン結合  | イオン性物質、イオン結合、イオン性結晶について理解する。                     |      |    |
|   | 5週   | 共有結合   | 共有結合、分子の極性、共有結合性結晶と分子結晶の性質について理解する。              |      |    |
|   | 6週   | 金属結合と金属の結晶                                   | 金属を繋ぐ自由電子の役割、金属の結晶格子について理解する。                    |      |    |
|   | 7週   | 前期前半のまとめ                                     | 物質の成り立ちや物質と化学結合について理解する。                         |      |    |
|   | 8週   | 原子量、分子量、式量                                   | 原子の相対質量、原子量、分子量、式量とその求め方について理解する。                |      |    |
| 後期  | 9週   | 物質量（1）                                       | 物質量とアボガドロ定数、物質量と質量の関係について理解する。                   |      |    |
|   | 10週  | 物質量（2）                                       | 物質量と気体の体積との関係について理解する。                           |      |    |
|   | 11週  | 化学反応式と物質量                                    | 化学反応式と書き方、イオン反応式と書き方、化学反応式が表す量的関係について理解する。       |      |    |
|   | 12週  | 物質の三態  | 状態変化と熱運動、蒸気圧と蒸気圧曲線、分子間力と沸点、状態図について理解する。          |      |    |
|   | 13週  | 気体（1）  | ボイル・シャルルの法則、気体の状態方程式について理解する。                    |      |    |
|   | 14週  | 気体（2）  | ドルトンの分圧の法則、混合気体の計算について学ぶ。                        |      |    |
|   | 15週  | 前期後半のまとめ                                     | 物質量と化学反応式、気体について理解する。                            |      |    |
|   | 16週  |  |  |      |    |
| 後期  | 1週   | 溶液（1）  | 溶解、溶液の濃度、溶解度、気体の溶解度について理解する。                     |      |    |
|   | 2週   | 溶液（2）  | 蒸気圧降下、凝固点降下について理解する。                             |      |    |
|   | 3週   | 溶液（3）  | 浸透圧、コロイドについて理解する。                                |      |    |
|   | 4週   | 化学反応とエネルギー                                   | 化学反応とエネルギー、エネルギー変換とその利用について理解する。                 |      |    |

|      |     |               |  |
|------|-----|---------------|--|
|      | 5週  | 化学変化の速度と平衡    | 化学反応の速度と平衡、化学平衡について理解する。                                 |
|      | 6週  | 酸・塩基の定義と価数    | 酸と塩基、アレニウスの酸・塩基、ブレンステッド・ローリーの酸・塩基、酸と塩基の価数について理解する。       |
|      | 7週  | 酸・塩基の強弱と電離度   | 酸の強弱、酸の電離度、塩基の強弱、酸・塩基の強弱と共に酸・共役酸・共役塩基の強弱について理解する。        |
|      | 8週  | pH (1)        | pH、酸性・中性・塩基性、pHの測定法について理解する。                             |
| 4thQ | 9週  | pH (2)        | pHと酸の電離度について理解する。  |
|      | 10週 | 中和および塩の水溶液の性質 | 中性と中和、塩の分類と水溶液の性質、中和滴定と緩衝作用、自然環境の保持における中和反応の利用例について理解する。 |
|      | 11週 | 酸化と還元 (1)     | 酸化還元反応、酸化剤・還元剤について理解する。                                  |
|      | 12週 | 酸化と還元 (2)     | 酸化還元反応式について理解する。   |
|      | 13週 | 金属のイオン化傾向と電池  | 金属のイオン化傾向、電池について理解する。                                    |
|      | 14週 | 電気分解          | 電気分解、電気分解における物質の量的関係について理解する。                            |
|      | 15週 |               |  |
|      | 16週 |               |  |

#### 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  | 80 | 0  | 0    | 10 | 0       | 10  | 100 |
| 基礎的能力   | 80 | 0  | 0    | 10 | 0       | 10  | 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   |