

## 西濃桃李高等学校 通信教育実施計画

|        |                    |        |               |                                    |   |    |
|--------|--------------------|--------|---------------|------------------------------------|---|----|
| 教科     | 理科                 | 科目     | 化学基礎          | 単位数                                | 2 | 単位 |
| 対象学年   | 第 2                | 学年     |               |                                    |   |    |
| 授業担当者  | 西濃 桃李              | 安江 麻里  |               |                                    |   |    |
| 使用教科書  | 東書「新編化学基礎」(生基 702) | 副教材    | ニューサポート新編化学基礎 |                                    |   |    |
| スクーリング | 必要出席時間数            | 2 単位×1 | = 2 時間以上      | スクーリングとレポートを両方合格<br>することで履修が認められる。 |   |    |
| レポート   | 必要提出枚数             | 2 単位×3 | = 6 枚         |                                    |   |    |
| 期末試験   | 合格得点目標             | 20     | 点以上           | 考查範囲のスクーリング受講とレポート提出が受験要件          |   |    |

### 【科目の目標】

| 知識・技能  | 思考・判断・表現                 | 主体的に学習に取り組む態度                      |
|--|--------------------------|------------------------------------|
| 日常生活や社会との関連を図りながら、物質とその変化について理解するとともに、科学的に探究するために必要な観察、実験などに関する基本的な技能を身に付ける。 | 観察、実験などを行い、科学的に探究する力を養う。 | 物質とその変化に主体的に関わり、科学的に探究しようとする態度を養う。 |

【年間指導計画】 ※学習方法欄の○は週5週3、□は週1在宅・配当時間は週5生を基準とする。

| 月 | 指導単元・項目  | 学習方法   |      |    | レポート<br>(×切期日)           | 評価の観点 |   |   | 配当<br>時間   |
|---|--|--------|------|----|--------------------------|-------|---|---|------------|
|   |  | スクーリング | レポート | 試験 |                          | 知     | 思 | 主 |            |
| 4 | 1 編 化学と人間生活<br>1 章 化学とは何か<br>2 章 物質の成分と構成元素                                      | ○      | ○□   |    | No.1                     | ○     | ○ | ○ | 1<br><br>5 |
| 5 | 2 編 物質の構成<br>1 章 原子の構成と元素の周期表 (1 節 原子の構造)  | ○      | ○□   |    | No.1<br>5/10<br><br>No.2 | ○     | ○ | ○ | 2<br><br>5 |
| 6 | (2 節 電子配置と周期表)<br><br>2 章 化学結合<br>(1 節 イオンとイオン結合、<br>2 節 分子と共有結合)                | ○□     | ○□   |    | No.2<br>6/14<br><br>No.3 | ○     | ○ | ○ | 2<br><br>5 |
| 7 | (3 節 金属と金属結合、4 節<br>化学結合と物質の分類)  | ○□     | ○□   |    | No.3<br>7/12             | ○     | ○ | ○ | 4          |
| 8 | 試験対策   |        |      |    |                          |       |   |   |            |
| 9 | 前期期末試験<br>テスト直し<br>3 編 物質の変化<br>1 章 物質質量と化学反応式<br>(1 節 原子量・分子量・式量～<br>3 節 溶液の濃度) | ○□     | ○□   | ○□ | No.4                     | ○     | ○ | ○ | 5          |

|    |  |              |              |    |                           |            |            |            |            |
|----|--|--------------|--------------|----|---------------------------|------------|------------|------------|------------|
| 10 | (4節 化学反応の表し方~5節<br>化学反応式の表す量的関係)<br><br>2章 酸と塩基<br>(1節 酸と塩基、2節 水素イ<br>オン濃度とpH) | ○□<br><br>○□ | ○□<br><br>○□ |    | No.4<br>10/11<br><br>No.5 | ○<br><br>○ | ○<br><br>○ | ○<br><br>○ | 2<br><br>5 |
| 11 | (3節 中和反応と塩の生成、4<br>節 中和滴定)<br><br>3章 酸化還元反応<br>(1節 酸化と還元、2節 酸化<br>剤と還元剤)       | ○□<br><br>○□ | ○□<br><br>○□ |    | No.5<br>11/8<br><br>No.6  | ○<br><br>○ | ○<br><br>○ | ○<br><br>○ | 2<br><br>4 |
| 12 | (3節 金属の酸化還元反応)   | ○□           | ○□           |    | No.6<br>12/13             | ○          | ○          | ○          | 4          |
| 1  | 試験対策   |              |              | ○□ |                           | ○          | ○          |            | 2          |
| 2  | 後期期末試験(年)<br>テスト直し<br>(4節 酸化還元反応の応用)   |              |              |    |                           | ○          | ○          | ○          | 4          |
| 3  | 終章 化学が拓く世界   |              |              |    |                           | ○          | ○          | ○          | 6          |