

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
国語	言語文化	2	1	セラミック, テザイン 電気、機械	必修	「新編言語文化」 数研出版

### 1. 学習の到達目標

- 1 国語を適切に表現し的確に理解し効果的に表現する資質・能力を高める。
- 2 思考力を伸ばし心情を豊かにする。
- 3 言語感覚を磨き、言語文化に対する関心を深める。
- 4 国語を尊重してその向上を図る態度を育てる。

### 2. 学習の評価

評価の観点	知識及び技能	思考力、判断力、表現力等	学びに向かう力、人間性等
評価の規準	生涯にわたる社会生活に必要な国語の知識や技能を身につけるとともに、我が国のかつての言語文化に対する理解を深めることができるようとする。	論理的に考える力や深く共感したり豊かに想像したりする力を伸ばし、他者との関わりのなかで伝え合う力を高め、自分の思いや考えを広げたり深めたりすることができるようになる。	言葉が持つ価値への認識を深めるとともに、生涯にわたって読書に親しみ自己を向上させ、我が国の言語文化の担い手としての自覚を持ち、言葉を通して他者や社会に関わろうとする態度を養う。
評価の方法	授業態度、学習の取り組み状況、課題・宿題・ノートなどの提出物の状況、定期考査、基礎力テストなどを総合的に判断して評価します。		

### 3. 教科からのメッセージ

人間は言葉によって思考します。言葉を理解する能力は人間の知的活動の根幹となるものです。国際的に見て日本の学生の国語力が落ちているという結果が出ていますので、ぜひしっかりと勉強して欲しいと思います。

# 令和5年度

## 言語文化指導計画案

言語文化	セラミック・デザイン 電気・機械	2 単位
------	---------------------	------

### 1 学習計画

学 期	学 習 内 容	学 期	学 習 内 容	学 期	学 習 内 容
1 学 期	近現代編 ○とんかつ	2 学 期	近現代編 ○羅生門	3 学 期	漢文編 ○中国の漢詩
	古文編 ○宇治拾遺物語 「児のそらね」		漢文編 ○故事成語 「虎の威を借る狐」		近現代編 ○側転と三夏 漢文編 ○論語
	3 基礎力テスト (1回10分・月1回)		4 基礎力テスト (1回10分・月1回)		3 基礎力テスト (1回10分・月1回)
	4 知識・技能 ○辞書を引く		5 表現 ○手紙を書こう		4 表現 ○話し合い

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
公民	公共	2	1	全科	必修	新公共 第一学習社

### 1. 学習の到達目標

人間と社会の在り方についての見方・考え方を働かせ、現代の諸課題を追究したり解決したりする活動を通して、広い視野に立ち、グローバル化する国際社会に主体的に生きる平和で民主的な国家及び社会の有為な形成者に必要な公民としての資質・能力を育成することを目指す。

### 2. 学習の評価

評価の観点	知識・技能	思考・判断・表現	主体的に学習に取り組む態度
評価の規準	現代の諸課題を捉え考察し、選択・判断するための手掛けりとなる概念や理論について理解しているとともに、諸資料から、倫理的主体などとして活動するために必要となる情報を適切かつ効果的に調べまとめてている。	現実社会の諸課題の解決に向けて、選択・判断の手掛けりとなる考え方や公共的な空間における基本的原理を活用して、事実をもとに多面的・多角的に考察し公正に判断したり、合意形成や社会参画を視野に入れながら構想したことと議論したりしている。	国家及び社会の形成者として、よりよい社会の現実を視野に、現代の諸課題を主体的に解決しようとしている。
評価の方法	出席状況、授業態度、学習の取り組み状況、課題・宿題・ノートなどの提出物の状況、定期考査、小テストなどを総合的に判断して評価します。		

### 3. 教科からのメッセージ

社会に参画する主体として自立していくために、単に暗記させるだけでなく、社会に対する視野を広げ、社会と自分とのつながりについて考える力や想像力を培っていきます。

## 1年 公共 年間指導計画表

単位数（2単位） 使用教科書 『新公共』 第一学習社

	目 標	人間と社会の在り方についての見方・考え方を働きかせ、現代の諸課題を追究したり解決したりする活動を通して、広い視野に立ち、グローバル化する国際社会に主体的に生きる平和で民主的な国家及び社会の有為な形成者に必要な公民としての資質・能力を育成する。	
月	大 項 目	中 項 目	時数
4	【第1編】公共の扉 第1章 公共的な空間をつくる私たち	1. 社会に生きる私たち 2. 個人の尊厳と自主・自律 3. 多様性と共通性 4. 伝統文化とのかかわり 5. 自立した主体をめざして	4
5	第2章 公共的な空間における人間としての在り方生き方 第3章 公共的な空間における基本的原理	1. 人間と社会のあり方についての見方・考え方、 実社会の事例から考える～環境保護、生命倫理 1. 人間の尊厳と平等、個人の尊厳 2. 民主主義と法の支配 3. 自由・権利と責任・義務 4. 日本国憲法に生きる基本的原理	6
6	【第2編】自立した主体としてよりよい社会の形成に参画する私たち 第1章 法的な主体となる私たち 主題1 法や規範の意義と役割	1. 私たちの生活と法 2. 法と基本的人権 3. 自由に生きる権利と法・規範 4. 平等に生きる権利と法・規範 5. 安全で豊かに生きる権利と法・規範 6. 法をよりよいものにするための権利	9
	主題2 契約と消費者の権利・責任	1. さまざまな契約と法 2. 消費者の権利と責任	
	主題3 司法参加の意義	1. 裁判所と司法 2. 国民の司法参加	
7	第2章 政治的な主体となる私たち 主題4 政治参加と公正な世論形成	1. 私たちと選挙 2. 選挙の現状と課題 3. 世論の形成と政治参加 4. 国会と立法 5. 内閣と行政 6. 地方自治と住民福祉	6
9	主題5 国際社会と国家主権 主題6 日本の安全保障と防衛	1. 国家と国際法 2. 国境と領土問題 3. 国際連合の役割と課題 1. 平和主義と安全保障 2. 日本の安全保障体制の変容 3. 核兵器の廃絶と国際平和	6
10	主題7 国際社会の変化と日本の役割 第3章 経済的な主体となる私たち 主題8 雇用と労働問題	1. 今日の国際社会 2. 人種・民族問題と地域紛争 3. 国際社会における日本の役割 1. 私たちと経済 2. 労働者と権利 3. 労働環境と課題	6
11	主題9 社会の変化と職業観	1. 日本経済のこれまでとこれから 2. 技術革新の進展 3. 現代の企業 4. 中小企業の現状と役割 5. 日本の農林水産業	5
12	主題10 市場経済の機能と限界	1. 市場経済と経済運営 2. 市場のしくみ 3. 経済発展と環境保全 4. 国民所得と私たちの生活 5. 経済成長と国民の福祉	5
1	主題11 金融のはたらき	1. 金融の意義と役割 2. 金融のいま	5

	主題 12 財政の役割と社会保障	1. 財政のしくみと租税 2. 日本の財政の課題 3. 社会保障と国民福祉 4. これからの社会保障	
2	主題 13 経済のグローバル化	1. 國際分業と貿易 2. 國際収支と國際經濟体制 3. 外國為替相場の働き 4. グローバル化する經濟 5. 地域的經濟統合 6. 國際社會における貧困や格差 7. 地球環境問題 8. 資源・エネルギー問題 9. 國際社會のこれから	8
3	【第3編】持続可能な社会づくりの主体となる私たち	1. 排出権取引を考える 2. ベストミックスを考える～資源・エネルギー問題 3. ゲノム編集を考える～生命倫理 4. インターネットによる投票を考える～情報 5. フェアトレードを考える～國際社會の課題	6

【 6 6 】

対象教科・科目	単位数	学年・学級
数学 I	3	第 1 学年

## 1 学習の到達目標等

学習の到達目標	<p>数学的な見方・考え方を働かせ、数学的活動を通して、数学的に考える資質・能力を次のとおり育成することを目指す。</p> <p>(1) 数と式、図形と計量、二次関数及びデータの分析についての基本的な概念や原理・法則を体系的に理解するとともに、事象を数学化したり、数学的に解釈したり、数学的に表現・処理したりする技能を身に付けるようにする。</p> <p>(2) 命題の条件や結論に着目し、数や式を多面的にみたり目的に応じて適切に変形したりする力、図形の構成要素間の関係に着目し、図形の性質や計量について論理的に考察し表現する力、関数関係に着目し、事象を的確に表現してその特徴を表、式、グラフを相互に関連付けて考察する力、社会の事象などから設定した問題について、データの散らばりや変量間の関係などに着目し、適切な手法を選択して分析を行い、問題を解決したり、解決の過程や結果を批判的に考察し判断したりする力を養う。</p> <p>(3) 数学のよさを認識し数学を活用しようとする態度、粘り強く考え数学的論拠に基づいて判断しようとする態度、問題解決の過程を振り返って考察を深めたり、評価・改善したりしようとする態度や創造性の基礎を養う。</p>
使用教科書・副教材等	東京書籍「数学 I Essence」、傍用問題集、参考書

## 2 学習計画及び評価方法等

※評価の観点：a(知識・技能), b(思考・判断・表現), c(主体的に学習に取り組む態度)

学習内容	時数	月	学習のねらい	評価の観点		
				a	b	c
1章 数と式	[35]					
1節 式の計算	(15)					
1 文字を使った式	1	4	中学校で文字を使った式をどのように利用したか確認し、文字を使った式について学ぶことの意義を認識する。	○		
2 単項式と多項式	2		単項式、単項式の次数、係数、多項式、項、定数項、同類項、多項式の次数、 $n$ 次式など、式についての用語の意味を理解し、多項式を整理するなかで、式についての見方を豊かにする。	○		
3 多項式の加法・減法	2		多項式の加法・減法の仕組みを理解し、それらの計算ができる。	○		
4 多項式の乗法	3	5	指数法則、単項式の乗法について理解し、さらに分配法則を用いて整式を展開することができる。	○		
5 乗法公式	3		乗法公式について理解し、乗法公式が利用できる。また、式の一部を1つの文字に置き換えて考えるなど、見通しをもって整式を展開することができる。	○	○	○
6 因数分解	3		分配法則や乗法公式を逆に用いて因数分解することについて理解し、因数分解の公式が利用できる。また、式の一部を1つの文字に置き換えて考えるなど、見通しをもって因数分解することができる。	○	○	
Training	1					
2節 実数	(6)					
1 実数	2		自然数、整数、有理数、無理数の意味を理解して、それらを区別できる。さらに、実数について理解するとともに、数を拡張することに興味をもつ。	○	○	○

学習内容	時数	月	学習のねらい	評価の観点		
				a	b	c
2 根号を含む式の計算	3	6	根号を含む式の基本的な計算をすることができる。また、分母の有理化について理解し、それを活用する能力を伸ばす。	○		
Training	1					
3 節 方程式と不等式	(13)					
1 1次方程式	1		1次方程式について理解し、1次方程式を解くことができる。	○	○	
2 不等式	2		不等号の意味を理解し、数量の大小関係を不等式で表すことができる。	○		
3 不等式の性質	2		不等式を調べることによって、不等式の性質を理解する。	○	○	○
4 不等式の解き方	3		不等式の性質を用いて不等式を変形し、解くことができる。	○	○	
5 不等式の利用	2		1次不等式を利用して、文章題を解決することができる。		○	○
6 2次方程式とその解き方	2	7	2次方程式について理解し、平方根の考え方、因数分解、解の公式を用いて2次方程式を解くことができる。	○		
Training	1					
課題学習	(1)				○	○
2章 2次関数	[23]					
1 節 2次関数とグラフ	(13)					
1 関数	1		関数の概念の理解を確実にし、また、1次関数のグラフをかくことができる。	○		
2 2次関数とそのグラフ	8	9	具体的な事象から、2次関数の概念を理解して、2次関数のグラフの特徴を学ぶ。また、2次関数 $y = ax^2 + bx + c$ を $y = a(x - p)^2 + q$ の形に変形し、軸と頂点を求めてそのグラフをかくことができる。	○	○	○
3 2次関数の決定	3		2次関数のグラフについて、与えられた条件からその2次関数を定められる。	○		
Training	1					
2 節 2次関数の値の変化	(9)					
1 2次関数の最大値・最小値	3	10	2次関数の最大値・最小値についてグラフを利用して理解し、それらの値を求めることができる。また、それを利用して身近な問題を解決することができる。	○	○	○
2 2次関数のグラフと2次方程式	2		2次関数のグラフと2次方程式の解の関係を理解し、グラフとx軸の共有点のx座標を求めることができる。また、式の見方を豊かにするとともに、グラフを活用することのよさを認識する。	○	○	
3 2次関数のグラフと2次不等式	3		2次関数のグラフとx軸の共有点の位置関係から2次不等式の解の意味を理解し、グラフを利用して2次不等式を解くことができる。	○	○	○
Training	1					
課題学習	(1)				○	○

学習内容	時数	月	学習のねらい	評価の観点		
				a	b	c
3章 三角比	[27]					
1節 鋭角の三角比	(12)					
1 鋭角の三角比	4	11	<p><math>\tan</math>, <math>\sin</math>, <math>\cos</math> の意味を理解し、直角三角形の辺の長さからその値を求めることができる。また、<math>30^\circ</math>, <math>45^\circ</math>, <math>60^\circ</math>の三角比の値を求めることができる。</p>	○	○	○
2 三角比の利用	4		<p>三角比を利用して具体的な場面の問題を解くことにより、三角比の有用性を認識する。</p>	○	○	○
2 三角比の相互関係	3		<p>三角比の相互関係について理解し、1つの三角比の値から他の2つの三角比の値を求めることができる。また、<math>90^\circ - \theta</math>の三角比の値を求めることができる。</p>	○	○	○
Training	1	12				
2節 三角比の応用	(14)					
1 正弦定理	2		<p>正弦定理を理解し、図形の計量の際に有効に活用することができる。</p>	○		
2 余弦定理	2		<p>余弦定理を理解し、図形の計量の際に有効に活用することができる。</p>	○	○	○
3 三角形の面積	1		<p>与えられた辺の長さと角の大きさから、三角形の面積を求めることができる。</p>	○		
4 三角比と座標	2		<p>座標を用いて定めることで<math>0^\circ</math>から<math>180^\circ</math>までの角に対するものに拡張された三角比を理解し、その値を求めることができる。</p>	○		
5 三角比の相互関係	3	1	<p>角が鈍角の場合も三角比の相互関係が成り立つことを理解する。また、<math>180^\circ - \theta</math>の三角比の値を求めることができる。</p>	○		
6 鈍角の三角比と計量	3		<p>角が鈍角の場合も正弦定理、余弦定理、三角形の面積の公式が成り立つことを理解し、図形の計量の際に有効に活用することができる。また、三角比を空間図形の計量に活用することができる。</p>	○	○	○
Training	1					
課題学習	(1)				○	○
4章 集合と論証	[8]					
1節 集合と論証	(8)					
1 集合	2		<p>部分集合、全体集合、補集合、共通部分、和集合などの集合の表し方、用語、記号を、図を用いて理解し、記号を使って表すことができる。</p>	○	○	○
2 命題と集合	3	2	<p>命題の真偽と反例を考えることができる。また、必要条件、十分条件、必要十分条件の意味を知り、さらに図表示による包含関係と関連づけて理解する。</p>	○	○	
3 命題と証明	2		<p>命題の逆、裏、対偶について理解し、対偶を利用して証明法や背理法による証明法を学び、論理的な思考力を養う。</p>	○	○	○
Training	1	2				
5章 データの分析	[12]					
1節 データの分析	(11)					
1 データの整理と分析	3		<p>統計的探求プロセスを意識した統計的問題解決の活動について理解する。また、データを整理して図や表に表すことや、データの代表値を求めることができる。</p>	○		

学習内容	時数	月	学習のねらい	評価の観点		
				a	b	c
2 データの散らばり	3	3	データの散らばり具合を表す四分位数や箱ひげ図について理解する。また、これらとは異なる散らばり具合の表し方である分散や標準偏差について理解し、その値を求めることができる。	○	○	
3 相関関係	3		相関関係について理解する。また、相関関係の強弱を表す相関係数について理解し、相関の強さが表せることの有用性を認識する。	○	○	○
4 データにもとづく考え方	1		仮説検定の考え方を理解するとともに、不確実な事象の起こりやすさに着目し、主張の妥当性について、実験などを通して判断したり、批判的に考察したりすることができる。	○	○	○
Training	1					
課題学習	(1)				○	○

### 3 評価の観点、内容及び評価方法

	評価の観点及び内容	評価方法
知識及び技能	<ul style="list-style-type: none"> <li>・数と式、図形と計量、2次関数及びデータの分析についての基本的な概念や原理・法則を体系的に理解している。</li> <li>・事象を数学化したり、数学的に解釈したり、数学的に表現・処理したりすることに関する技能を身に付けている。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>・定期考査</li> <li>・小テスト</li> <li>・授業中に使用する演習プリント</li> <li>・質問に対する発表の内容</li> <li>・演習ノート、レポート</li> </ul>
思考力、判断力、表現力等	<ul style="list-style-type: none"> <li>・命題の条件や結論に着目し、数や式を多面的にみたり目的に応じて適切に変形したりする力、図形の構成要素間の関係に着目し、図形の性質や計量について論理的に考察し表現する力、関数関係に着目し、事象を的確に表現してその特徴を表す、式、グラフを相互に関連付けて考察する力、社会の事象などから設定した問題について、データの散らばりや変量間の関係などに着目し、適切な手法を選択して分析を行い、問題を解決したり、解決の過程や結果を批判的に考察し判断したりする力を身に付けている。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>・定期考査における応用問題（文章問題）の解答</li> <li>・授業中に使用するプリント</li> <li>・質問に対する発表の内容</li> <li>・演習ノート、レポート</li> </ul>
学びに向かう力、人間性等	<ul style="list-style-type: none"> <li>・数学のよさを認識し数学を活用しようしたり、粘り強く考え数学的論拠に基づき判断しようとしたりしている。</li> <li>・問題解決の過程を振り返って考察を深めたり、評価・改善したりしようとしている</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>・学習活動への参加の仕方や態度</li> <li>・授業中に使用する演習プリント</li> <li>・授業のノートのまとめ</li> <li>・演習ノート</li> </ul>

# 理科

化学基礎	単位数	2 単位
	学科・学年・学級	セラミック科、デザイン科 第1学年

## 1 学習の到達目標等

学習の到達目標	<p>1. 化学が物質を対象とする科学であることや化学が人間生活に果たしている役割を理解できる。</p> <p>2. 原子の構造、電子配置と周期律の関係及び、化学結合のしくみについて理解できる。</p> <p>3. 化学反応式により化学変化を表現し、酸と塩基の反応及び酸化還元反応の基本的な概念や法則が理解できるとともに日常生活や社会と関連付けて考察できる。</p> <p>4. 上記の目標を達成するために探究活動を行い、学習内容を深めるとともに、化学的に探究する能力を高める。</p>
使用教科書・副教材等	実教出版「高校化学基礎」(化基 705) 実教出版『高校化学基礎カラーノート』

## 2 学習計画及び評価方法等

### (1) 学習計画

発展的学習内容（◎発展）；必要に応じて扱う

各節の授業時間(h)は発展的内容を含まない。

・評価の観点のポイント(節ごとに記してある)

学期	学習内容	月	学習のねらい	備 考 1 学習活動の特記事項	参考範囲	評価の観点のポイント		
						む主體的に取り組	思考・判断・表現	知識・技能
第1学期	<p>序編 化学と人間生活</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・物質について学ぶ「化学」(0.25h)</li> <li>・文明は金属とともに(1h) 製鍊 銅</li> <li>〔観察実験 1〕 「銅を取り出そう」 鉄 アルミニウム</li> <li>・セラミックス(0.5h) ガラス 陶磁器</li> <li>ファインセラミックス</li> <li>・プラスチック(0.5h) 熱可塑性樹脂 熱硬化性樹脂 機能性樹脂</li> <li>・繊維(1h) 合成繊維 ナイロン</li> <li>アクリル繊維 ポリエステル</li> <li>〔観察実験 2〕 「ペットボトルから繊維をつくろう」 ・プラスチックのリサイクルと環境に負荷の少ないプラスチックの開発(0.5 h) ・食料の確保(0.25h) 化学肥料 農薬</li> </ul>		<ul style="list-style-type: none"> <li>・物質について学ぶ学問としての化学</li> <li>・製鍊；金属を利用するための技術</li> <li>・銅と青銅、鉄と鋼、アルミニウム、</li> <li>・銅の利用と合金(工業的製法)</li> <li>・〔観察実験 1〕 クジャク石から銅を取り出す</li> <li>・鉄の利用と合金(工業的製法)</li> <li>・アルミニウムの利用と合金(工業的製法), リサイクル</li> <li>・非金属天然無機物の高温処理生成物</li> <li>・成形性があり熱に強いが、強い力や急熱急冷に弱い(ガラスの製法)</li> <li>・粘土を高温で焼いたもの</li> <li>・高度に精製した原料から得られるセラミックス</li> <li>・各種の優れた性質をもつ(エレクトロニクス, 医療分野)</li> <li>・石油を原料とする人工物質</li> <li>・加熱で軟らかくして成形</li> <li>・成形後加熱しても軟らかくならない</li> <li>・イオン交換樹脂、高吸水性樹脂、フッ素樹脂など</li> <li>・世界初の化学繊維レーヨン</li> <li>・石油から作られる繊維</li> <li>・絹の主成分タンパク質の構造に着目したナイロン(ナイロンの工業的製法、実験室的製法)</li> <li>・羊毛の特徴をもつアクリル繊維</li> <li>・ペットボトルの原料でもあるポリエステル</li> <li>・〔観察実験 2〕 ペットボトルからポリエステル繊維を取り出す</li> <li>・マテリアルおよびケミカルリサイクル、生分解性プラスチック</li> <li>・天然資源、化学肥料の合成</li> <li>・殺虫剤、除草剤、生物の体内で分解される農薬など</li> </ul>	<p>【コラム】地下資源が枯渇する!?</p>	参考範囲	<input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/>	<input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/>	<input type="radio"/> <input type="radio"/> <input type="radio"/>

第 1 学 期	<ul style="list-style-type: none"> <li>・食品の保存(0.25h)           <ul style="list-style-type: none"> <li>従来の保存法</li> <li>食品添加物等</li> </ul> </li> <li>・洗剤(1h)           <ul style="list-style-type: none"> <li>洗浄のしくみ</li> <li>洗剤の適量</li> </ul> </li> </ul> <p>〔観察実験 3〕 「洗剤の適切な使用量を調べよう」 洗剤と環境 合成物質の使用量 化学技術と環境</p> <p>・地球環境と物質の利用(0.25h)</p> <p>〔探究 1〕(1h) 「金属の製錬について調べる」 〔探究 2〕(1h) 「プラスチックを識別する」</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>・塩漬け、砂糖漬け、干物、発酵</li> <li>・防腐剤、調味料、発色剤、着色料、着香料、酸化防止剤、真空パック、窒素充填、光遮断アルミ蒸着フィルム</li> <li>・セッケンと合成洗剤</li> <li>・界面活性剤、親水基と疎水基、ミセル</li> <li>・ミセルの形成と洗剤濃度</li> <li>・〔観察実験 3〕を通じた洗剤濃度の影響</li> </ul> <p>・微生物による分解、人体への取り込み</p> <p>・環境リスク、合成物質の有害性と摂取量</p> <p>・洗剤における酵素利用、詰め替え容器等全般的配慮</p> <p>・生命環境全体へのリスク評価</p> <p>・〔探究 1〕酸化銅(II)のメタノールによる還元を通じて製錬について理解を深める</p> <p>・〔探究 2〕身のまわりのプラスチックの性質を比較することで識別する技能を身につける</p>	<p>【コラム】水道水と塩素</p> <p>《編末確認テスト》</p>		
	1編 物質の構成				
	1章 物質の成分と構成元素				
	・物質の成分 (3.5h)				
	純物質と混合物				
	混合物の分離と精製				
	〔観察実験 4〕 「赤ワインを蒸留しよう」		問 1		
	〔観察実験 5〕 「色素を分離しよう」		問 2		
第 1 学 期 末 考 査	・物質の構成元素(2h)	<ul style="list-style-type: none"> <li>・純物質・混合物の性質(融点、沸点、密度)</li> <li>・分離と精製、ろ過、蒸留・分留、昇華、再結晶、抽出、ペーパークロマトグラフィー</li> <li>・〔観察実験 4〕を通じた蒸留の理解</li> </ul>	【コラム】溶解度と溶解度曲線		
	元素	<ul style="list-style-type: none"> <li>・〔観察実験 5〕を通じたペーパークロマトグラフィーの理解</li> </ul>	【コラム】薄層クロマトグラフィー		
	单体と化合物	<ul style="list-style-type: none"> <li>・成分としての元素、元素記号、元素の周期表</li> <li>・单体と化合物、同素体の意味と具体例、单体と元素</li> <li>・炎色反応と沈殿による検出</li> <li>・〔観察実験 6〕を通じた炎色反応の理解</li> </ul>	問 3、問 4		
	元素の確認		問 5		
	〔観察実験 6〕 「炎色反応を調べよう」				
	・物質の三態(2h)		問 6、問 7		
	物質の三態と状態間の変化	<ul style="list-style-type: none"> <li>・物質の三態と状態変化、融解と凝固、蒸発と凝縮、昇華、物理変化と化学変化</li> <li>・拡散、熱運動と三態、気体分子の熱運動</li> <li>・絶対温度(ケルビン;K)、絶対零度</li> <li>・〔観察実験 7〕を通じた熱運動と拡散の関係についての理解</li> </ul>	【コラム】元素記号の変遷		
	粒子の熱運動		《章末確認テスト》		
	〔観察実験 7〕 「熱運動による拡散を観察しよう」				
	〔探究 3〕(1h) 「しょう油に含まれる食塩を取り出す」	<ul style="list-style-type: none"> <li>・〔探究 3〕しょう油の加熱蒸発、ろ過等の操作で食塩を取り出すことで物質の分離の理解を深める</li> </ul>			

2章 原子の構造と元素の周期表	・原子の構造 (2h) 原子	・基本的な最小粒子, 原子の大きさ ・原子の構造(原子核, 陽子, 中性子, 電子), 原子番号, 質量数 ・同位体(アイソトープ)と存在比, 放射性同位体とその利用 ・[観察実験 8] を通じた放射性同位体の利用の理解	【偉人の履歴書 1】 「ジョン・ドルトン」 問 1	第2学期中間考查	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	同位体 [観察実験 8] 「放射性同位体の利用について調べよう」 ・電子配置と周期表(2h) 原子の電子配置	・電子殻(K, L, M...)と最大収容電子数, 電子配置, 最外殻電子, 値電子, 希ガス原子とその電子配置, 閉殻, 単原子分子, 原子番号と電子配置 ・元素の周期律と周期表(周期と族), 典型元素と遷移元素, アルカリ金属, アルカリ土類, ハロゲン, 希(貴)ガス, 金属元素と非金属元素, 陽性・陰性, 典型元素の利用	【コラム】放射性元素の発見 【コラム】 $^{14}\text{C}$ による年代測定 【偉人の履歴書 2】 「マリー・キュリー」 問 3		<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	元素の周期表	・[観察実験 9] を通じたアルカリ金属としてのナトリウムの性質の理解 ・[探究 4] 同族元素間の特徴を用いて, 周期表上ではさまたれた元素の性質を推測	【コラム】メンデレエフと元素の周期表 【偉人の履歴書 3】 「ドミトリ・メンデレエフ」 《章末確認テスト》		<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	[観察実験 9] 「アルカリ金属の性質を調べよう」 [探究 4] (1h) 「元素Xの性質を推測する」				<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	

#### 《課題》

[観察実験] [探究] ならびにそれに関わる提出物

\*その他 必要に応じて授業ノートの提出・点検を行う。

第2学期	3章 化学結合	・陽イオン, 陰イオン, 電解質, 非電解質 ・陽イオンとしてのナトリウムイオン, 陰イオンとしての塩化物イオン, 値数	問 1	第2学期中間考查	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	・イオンとイオン結合(4h) イオンの形成		問 2		<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
	イオンの分類 イオン化エネルギー イオン結合とイオン結晶	・イオン式, 单原子イオンと多原子イオン, イオンの名称 ・イオン化エネルギーと周期性, 電子親和力 ・静電気的引力(クーロン力), イオン結合, イオン結晶, 組成式, 組成式の書き方と読み方 ・イオン結晶の性質と利用, べき開 ・[観察実験 10] を通じた塩化ナトリウムの性質の理解			<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
	イオン結晶の性質 [観察実験 10] 「塩化ナトリウム水溶液の電気伝導性を調べよう」		問 3		<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	・分子と共有結合(6h) 分子 分子の形成	・分子の分類(单原子, 二原子, 多原子), 分子式 ・共有結合による分子の形成, 電子式, 電子対と不対電子, 単結合(共有電子対), 分子の電子式, 非共有電子対, 二重結合, 三重結合, 構造式, 原子価 ・構造式と分子の形, 分子からなる物質, 高分子化合物(ポリエチレン, PET)			<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	分子の形	・配位結合と共有結合, $\text{NH}_4^+$ , $\text{H}_3\text{O}^+$ ・共有電子対と電気陰性度, 結合の極性, 分子の極性(極性分子, 無極性分子), 水への溶解	問 4		<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
	配位結合 電気陰性度と分子の極性	・[観察実験 11] を通じて液体の混じりやすさと分子の極性の有無を考える			<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
	[観察実験 11] 「極性のある物質と極性のない物質の性質を調べよう」 分子結晶						

	<p>◎分子からなる物質の融点と沸点</p> <p>◎水素結合とファンデルワールス力 共有結合の結晶 分子からなる物質の用途 ・金属と金属結合(1h) 金属結合</p> <p>〔観察実験 12〕 「金属の性質を調べよう」</p> <p>◎金属結晶の構造 ・化学結合と物質の分類(0.5h)</p> <p>〔探究 5〕 (1h) 「分子模型を組み立てる」</p> <p>〔探究 6〕 (1h) 「物質の性質からの化学結合を推定する」</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>分子間力, 分子結晶, 分子結晶の融点と沸点</li> <li>分子の質量と沸点と融点</li> <li>分子の極性と沸点と融点</li> <li>水素結合, ファンデルワールス力, 氷の結晶構造</li> <li>共有結合の結晶, ダイヤモンドと黒鉛, ケイ素と二酸化ケイ素</li> <li>有機化合物と無機物質</li> <li>自由電子と金属結合, 金属結晶, 組成式, 金属の性質(金属光沢, 热・電気伝導性, 延性・展性), 金属とその利用</li> <li>〔観察実験 12〕を通じた金属の性質理解</li> <li>結晶格子と単位格子, 体心立方格子, 面心立方格子, 六方最密構造, 充填率, 配位数</li> <li>化学結合(イオン, 金属, 共有)と分子間力による結晶の分類と性質</li> <li>〔探究 5〕分子模型を組み立てることを通じて, 分子の構造や結合についての認識を深める。さらに, ダイヤモンド, 黒鉛, フラーレン等大きな分子も組み立ててみる。</li> <li>〔探究 6〕ヨウ化カリウム, 亜鉛, ろうの性質を調べ, 化学結合との関係を推定する</li> </ul>	<p>《章末確認テスト》</p>	第2学期期末考査	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
第3学期	<p>2編 物質の変化</p> <p>1章 物質量と化学反応式 ・原子量・分子量・式量(2h) 原子の相対質量</p> <p>原子量・分子量・式量</p> <p>・物質量(2h) 物質量</p> <p>・溶液の濃度(2h) 溶液の濃度</p> <p>・化学反応式とその量的関係(3h) 化学反応式</p> <p>化学反応式の表す量的関係 〔観察実験 13〕 「発生する気体の体積を測定しよう」 〔探究 7〕 (1h) 「気体の分子量を測定する」 〔探究 8〕 (1h) 「化学反応における物質の量的関係を調べる」</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>相対質量の考え方, <math>^{12}\text{C}</math> を基準とする原子の相対質量</li> <li>原子の相対質量に同位体の存在比を考慮した原子量, 分子量(構成原子の原子量の総和), 式量(組成式で表される物質の構成原子の原子量の総和)</li> <li>アボガドロ数(<math>^{12}\text{C}</math> 12g 中の原子数), 物質量(アボガドロ数個の粒子の集団を単位とする物質の量の表し方; 単位はモル), 1モル(mol), アボガドロ定数(1molあたりの粒子数), モル質量(1molあたりの質量), 気体 1mol の体積(アボガドロの法則, <math>0^\circ\text{C}</math>, <math>1.013 \times 10^5 \text{ Pa}</math> の状態で 22.4L)</li> <li>溶質, 溶媒, 溶液, 質量パーセント濃度, モル濃度</li> <li>化学反応式の書き方(反応物, 生成物, 係数), イオン反応式</li> <li>係数の比(分子数, 物質量, 体積)</li> <li>〔観察実験 13〕を通じた化学反応の量的関係の理解</li> <li>〔探究 7〕を通じた, 反応物の質量と発生気体の体積との関係の理解</li> <li>〔探究 8〕炭酸カルシウムと塩酸の反応により発生した二酸化炭素の体積を測定することで, 量的関係を調べる</li> </ul>	<p>問 1 【コラム】どうして <math>^{12}\text{C}</math> が原子の相対質量の基準なのか</p> <p>問 2, 例題 1, 問 3 【偉人の履歴書 4】 「アメデオ・アボガドロ」</p> <p>問 4, 例題 2, 問 5 例題 3, 問 6</p> <p>問 7, 例題 4, 問 8, 例題 5, 問 9</p> <p>例題 6, 問 10, 問 11 例題 7, 問 12 【コラム】原子説から分子説へ 【偉人の履歴書 5】 「アントワーヌ・ラボアジエ」</p> <p>《章末確認テスト》</p>	学年末考査	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	《課題》 〔観察実験〕〔探究〕ならびにそれに関わる提出物 *その他 必要に応じて授業ノートの提出・点検を行う。							<input type="radio"/>



第3学期	3章 酸化還元反応	・酸素の授受と酸化還元, 酸化された, 還元された ・〔観察実験 18〕 空気中, 二酸化炭素中でのマグネシウムの燃焼について比較考察  ・水素の授受と酸化還元, 酸化された, 還元された ・銅と酸素・塩素との反応により酸化還元を電子の授受で説明 ・酸化数の定義と決め方, 酸化数の変化と酸化・還元  ・酸化剤と還元剤の定義と代表例の反応式 ・電子を含むイオン反応式のつくり方  ・半反応式から $e^-$ を消去し電荷を 0 にする  ・酸化還元滴定, 酸化剤が受け取った電子の物質量=還元剤が放出した電子の物質量  ・イオン化傾向(水溶液中で電子を放出して陽イオンになろうとする性質), 金属樹, イオン化列 ・水との反応, 酸との反応, 酸化力をもつ酸との反応, 王水, 空気との反応, イオン化列と反応性, 不動態  ・〔観察実験 19〕 を通じて金属のイオン化傾向の違いを理解  ・正極, 負極, 起電力 ・いろいろな実用電池, 一次電池, 二次電池, 放電と充電, 燃料電池 ・ボルタ電池と分極, ダニエル電池と活物質, 一次電池(マンガン乾電池, アリカリマンガン乾電池), 二次電池(鉛蓄電池, リチウムイオン電池, ニッケル・水素電池), 燃料電池 ・〔観察実験 20〕 を通じて充電・放電の理解を深める  ・鉄の製錬, 銅の製造, アルミニウムの製造 ・電気分解, 陽極と陰極, 塩化銅(II)水溶液の電気分解, 水の電気分解と燃料電池, 水酸化ナトリウム水溶液と希硫酸の電気分解, 銅の電解精錬, アルミニウムの溶融塩電解, 水酸化ナトリウムの製法 ・「陰極または陽極で変化する物質の量は, 流した電気量に比例する」, ファラデー定数 $9.65 \times 10^4 C/mol$ , 電気量 [C] = 電流 [A] × 時間 [s]	問 1 例題 1, 問 2  例題 2, 問 3, 問 4 【コラム】身のまわりの酸化剤・還元剤 問 5  例題 3  問 6  【コラム】トタンとブリキの違い  ◎【コラム】電池と電気分解の違い  例題 4  《章末確認テスト》	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
	《課題》			
	〔観察実験〕〔探究〕ならびにそれに関わる提出物			
	*その他 必要に応じて授業ノートの提出・点検を行う。			

## (2) 評価の観点・内容及び評価方法 ○学習指導要領に基づく総括的評価基準 ・具体的な評価の観点・内容

評価の観点及び内容		評価方法
関心・意欲・態度	<p>○自然の事物・現象に关心や探究心を持ち、意欲的にそれらを探究しようとするとともに、科学的态度を身につけている。</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・講義式、実験式いずれの授業においても集中力を保つ。</li> <li>・授業で得た結果を基に発展的な興味をもって自主的活動を行う。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>・課題</li> <li>・観察実験レポート</li> <li>・授業態度</li> <li>・チェックテスト</li> </ul>
思考・判断・表現	<p>○自然の事物・現象の中に問題を見いだし、探究する過程を通して、事象を科学的に考察し、導き出した考えを的確に表現している。</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・授業内容について科学的な捉え方ができる。</li> <li>・授業の成果をいかして社会や生活との関連を考えられる。</li> <li>・発展的な内容についても思考を展開することができる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>・定期考查</li> <li>・課題</li> <li>・観察実験レポート</li> <li>・授業態度</li> <li>・チェックテスト</li> </ul>
観察・実験の技能	<p>○観察、実験を行い、基本操作を習得するとともに、それらの過程や結果を的確に記録、整理し、自然の事物・現象を科学的に探究する技能を身につけている。</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・操作の意味をよく理解し、実技のレベルが的確である。</li> <li>・実験結果に対する考察が充分であり、その内容を適切に伝達できる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>・観察実験レポート</li> <li>・授業態度</li> <li>・定期考查</li> </ul>
知識・理解	<p>○自然の事物・現象について、基本的な概念や原理・法則を理解し、知識を身につけている。</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・学んだ内容が関連付けて整理され定着している。</li> <li>・知識を用いて発展的な応用ができる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>・定期考查</li> <li>・課題</li> <li>・観察実験レポート</li> <li>・チェックテスト</li> </ul>

## 佐賀県立有田工業高等学校

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
保健体育	保健	1	1	全科	必修	現代保健体育 大修館

### 1. 学習の到達目標

個人および社会生活における健康・安全について理解を深めるようにし、生涯を通じて自らの健康を適切に管理し、改善していくための資質や能力をそだてることを目標とする。

### 2. 学習の評価

評価の観点	知識・技能	思考・判断・表現	主体的に学習に取り組む態度
評価の規準	個人生活及び社会生活における健康・安全について、課題の解決に役立つ基礎的な事項を理解し、課題の解決に向けた学習活動に主体的に取り組もうとしている。	個人生活や社会生活における健康・安全について、課題の解決を目指して考え、判断している。	個人生活や社会生活における健康・安全に関心をもち、意欲的に学習に取り組もうとしている。
評価の方法	出席状況、授業態度、学習の取り組み状況、課題・ノートなどの提出物の状況、定期考査などを総合的に判断して評価する。		

### 3. 教科からのメッセージ

健康は生涯を通じた人間の生活にとっての重要な土台となります。しかし、人々のすべてが理想的な健康状態を保つのは難しいことです。個人の努力だけではなく、社会の一員として健康の問題を考え健康的な生活習慣を身につけたり、健康に好ましい環境をつくるための知識と能力を高めたり、また生涯スポーツに向けて運動技能を高めたりして、それらを実践することが大切です。

年間指導計画 科目名 保健体育（保健） 1単位 1学年

学期	月	学習項目 (単元・考查など)	おもな学習内容
1	4	【現代社会と健康】 1. 健康の考え方と成り立ち 2. 私たちの健康のすがた	・健康の考え方やその保持増進の方法は、個人の適切な意思決定や行動選択が重要となっていることを理解できるようにする。
	5	3. 生活習慣病の予防と回復 4. がんの原因と予防	・健康を保持増進するとともに、生活習慣病を予防するためには、食事、運動、休養及び睡眠の調和のとれた生活の実践できるようになる。
	6	5. がんの治療と回復 6. 運動と健康 7. 食事と健康	・喫煙、飲酒による健康影響を理解し、適切な意思決定や行動選択が必要であることを理解できるようにする。
	7	8. 休養・睡眠と健康 9. 喫煙と健康 10. 飲酒と健康 11. 薬物乱用と健康	・薬物乱用は心身の健康などに深刻な影響を与えることから行つてはならないことを理解できるようにする。
	9	12. 精神疾患の特徴 13. 精神疾患の予防 14. 精神疾患からの回復	・人間の欲求と適応機制には様々な種類があること及び精神と身体には密接な関連があることを理解できるようにする。
	10	15. 現代の感染症 16. 感染症の予防	・精神の健康を保持増進するためには、欲求やストレスに適切に対処するとともに、自己実現を図るよう努力していくことが重要であることを理解できるようにする。
	11	17. 性感染症・エイズとその予防 18. 健康に関する意思決定・行動選択	・感染症の予防には適切な対策が必要であることを理解する。また、性に関わる感染症の問題について理解できるようにする。
	12	19. 健康に関する環境づくり	
2	1	1. 事故の現状と発生要因 2. 安全な社会の形成	・車両の特性の理解、安全な運転や歩行など適切な行動、自他の生命を尊重する態度及び交通環境の整備などが重要であることを理解する。また、責任や補償問題が生じることを理解できるようする。
	2	3. 交通における安全 4. 応急手当の意義とその基本	
	3	5. 日常な応急手当 6. 心肺蘇生法	・障害や疾病に際しては、心肺蘇生法などの応急手当を行うことが重要であることや正しい手順や方法があることを理解できるようする。

## 佐賀県立有田工業高等学校

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
保健体育	体育	2	1	全科	必修	なし

### 1. 学習の到達目標

運動の合理的、計画的な実践を通して、知識を深めるとともに技能を高め、運動の楽しさや喜びを深く味わうことができるようになり、自己の状況に応じて体力の向上を図る能力を育て、公正、協力、責任、参画などに対する意欲を高め、健康・安全を確保して、生涯にわたって豊かなスポーツライフを継続する資質や能力を育てる。

### 2. 学習の評価

評価の観点	知識・技能	思考・判断・表現	主体的に学習に取り組む態度
評価の規準	自己の能力と運動の特性に応じた課題の解決を目指して運動を行うとともに、運動の技能を高めようとしている。また、自己の体力や生活に応じて体力を高めているための運動の合理的な行い方を身に付けようとしている。	自己やグループの能力と運動の特性に応じた課題の解決を目指して、活動の仕方を考え、工夫している。	運動の楽しさや喜びを深く味わうことができるよう、公正、協力、責任などの態度を身に付けようとしている。
評価の方法	出席状況、授業態度、学習の取り組み状況、課題・プリントなどの提出物の状況、小テストなどを総合的に判断して評価します。		

### 3. 教科からのメッセージ

体育の授業では、体つくり運動、体育理論、選択制（希望種目）授業を行っており、学期ごとに種目を変えています。また、新体力テストの実施も行っています。

単に一過性の楽しさの追求だけでなく、技能を習得したり、高めたりする喜びや、運動の特性に応じた楽しさや喜びを味わい、生涯にわたって運動に親しむ資質を養うことが大切です。

年間指導計画 科目名 保健体育（体育） 2単位 1学年

学期	月	学習項目 (単元・考查など)	おもな学習内容
1 学期	4	体育理論	・自分の体に关心を持ち、自分の体力や生活に応じた課題を持つて運動を行い、体ほぐしをしたり、体力を高めたりとともに、これらの運動を生活の中で実戦することができるようにする。
	5	体つくり運動 (スポーツテスト含む)	・体つくり運動に対する関心や意欲を高めるとともに、互いに協力して運動ができるようにする。
	6	体育理論	・自分の能力に応じて運動の技能を高め、競技したり、記録を高めたりすることができるようとする。
	7	選択Ⅰ 陸上競技 ダンス 器械運動	・互いに協力して練習や競技ができるようになるとともに、健康・安全に留意して練習や競技ができるようとする。 ・リズムのとり方や動き方、相手との対応のしかたなど自由に工夫できるようとする。 ・まとまりのある動きを工夫して踊ったり作品にまとめ発表しあったりできるようとする。
	9	体育理論	・チームの課題や自分の能力に応じて運動の技能を高め、作戦を生かした攻防を展開してゲームができるようとする。
	10	選択Ⅱ バレーボール ソフトボール 武道（剣道、柔道）	・生涯にわたって親しめるように、各競技の特性や効果的な練習法、正しい審判法、ゲームの運営などについて理解する。 ・基本動作や得意技を身に付け、相手の動きに対応した攻防を展開して練習や試合ができるようとする。 ・武道の特性や伝統的な行動の仕方を理解する。
2 学期	11	体育理論	
	12	選択Ⅲ バレーボール ソフトボール 武道（剣道、柔道）	同上
3 学期	1	体育理論	・チームの課題や自分の能力に応じて運動の技能を高め、作戦を生かした攻防を展開してゲームができるようとする。
	2	球技Ⅳ バスケットボール サッカー	・生涯にわたって親しめるように、各競技の特性や効果的な練習法、正しい審判法、ゲームの運営などについて理解する。
	3		

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
外国語	英語コミュニケーション I	2	1	全科	必修	All aboard! English Communication I

### 1. 学習の到達目標

英語学習の特質を踏まえ、聞くこと、読むこと、話すこと（やりとり）、話すこと（発表）、書くことの五つの領域の指導を通して五つの領域の資質・能力を一体的に育成するとともに、その過程を通して外国語の背景にある文化に対する理解を深め、聞き手、読み手、話し手、書き手に配慮しながら、主体的、自律的に外国語を用いてコミュニケーションを図ろうとする態度を養う。

### 2. 学習の評価

評価の観点	知識・技能	思考・判断・表現	主体的に学習に取り組む態度
評価の規準	・外国語の音声や語彙、表現、文法、言語の働きなどについて理解を深めているか。 ・外国語の音声や語彙、表現、文法、言語の働きなどの知識を、聞くこと、読むこと、話すこと、書くことによる実際のコミュニケーションにおいて、目的や場面、状況などに応じて適切に活用できる技能を身につけているか。	コミュニケーションを行う目的や場面、状況などに応じて、日常的な話題や社会的な話題について、外国語で情報や考えなどの概要や要点、詳細、話し手や書き手の意図などを的確に理解したり、これらを活用して適切に表現したり伝えあつたりしているか。	外国語の背景にある文化に対する理解を深め、聞き手、読み手、話し手、書き手に配慮しながら、主体的、自律的に外国語を用いてコミュニケーションを図ろうとしているか。
評価の方法	授業態度、学習への取り組み、提出物、小テスト、章末テスト、定期考查、基礎力テスト等をもとに、総合的に評価します。		

### 3. 教科からのメッセージ

英語は外国語の一つに過ぎませんが、今では世界中で使われることが最も多い、また、ほかの言語に比べ簡単に学ぶことができるため、国際語のひとつに考えられています。人と人をつなぐのは、まず言葉です。お互いに言葉が通じるのは、すばらしいことです。英語という世界共通の言葉を学ぶことによって、自分の思いを世界中の多くの人々に伝えることができるだけでなく、多くの人々の考えを知ることができるからです。「英語コミュニケーション I」では、やさしい英語を使って意思の疎通ができる基礎的な力を養います。ぜひ、お互いの意思を伝え合う喜びや感動を味わってください。

**年間指導計画**

学 期	月	項目	指導内容	配当 時間
I	4	Pre-Lesson1 My Name Is Ito Neko Pre-Lesson2 I Like Junk Food	動詞の基本的な用法の復習 【文法・語法】Be 動詞 一般動詞	4
		Lesson 1 Breakfast around the World	好きな食べ物について、英語で述べるこ とができる。 【文法・語法】過去形	5
	5	Lesson 2 Australia's Cute Quokkas	好きな動物について、英語で述べること ができる。 【文法・語法】進行形	6
	6	Lesson 3 A Train Driver in Sanriku	ある場所への行き方とそこでできること について、英語で述べることができる。 【文法・語法】助動詞	7
	7	Lesson 4 A Miracle Mirror	行ってみたい場所について、英語で述べ ることができる。 【文法・語法】to 不詞	4
II	9	Lesson 5 Learning from the Sea	将来の夢について、英語で述べることが できる。 【文法・語法】動名詞	7
	10	Lesson 6 A Funny Picture from the Edo Period	好きな絵について、英語で述べることが できる。 【文法・語法】受け身	7
	11	Lesson 7 A Diary of Hope	関心のある人物について、英語で説明す ることができる。 【文法・語法】比較表現	7
	12	Lesson 8 A Door to a New Life	人の生活を豊かにするロボットについて 考え、英語で提案することができる。 【文法・語法】現在完了形	5
III	1	Lesson 9 Fighting Plastic Pollution	環境を守るためにできることについて、 英語で述べることができる。 【文法・語法】分詞の形容詞的用法	7
	2	Lesson 10 Pigs from across the Sea	海外の文化や社会に対する理解を深める 活動について、英語で述べることができ る。	4
	3		【文法・語法】関係代名詞	3

# 家庭基礎 年間計画

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
家庭	家庭基礎	2	1	セラミック科 デザイン科	必修	家庭基礎 第一学習社

## 1. 学習の到達目標

家庭基礎では、人の一生を生涯発達の視点でとらえ、家族・家庭の意義、家族、子ども、高齢者、そして社会との関わりについて理解します。自立した生活にむけて基礎的な知識と技術を習得するとともに、家庭生活の充実向上をはかる力と実践的な態度を身に付けることが目標です。

## 2. 学習の評価

評価の観点	知識・技能	思考・判断・表現	主体的に学習に取り組む態度
評価の規準	生活を主体的に営むためには必要な基礎的な知識と、それに掛かる技能を身につけている。	家庭や地域の生活について課題を見いだし、その解決を目指して思考を深め、適切に判断し工夫し創造する能力を身に付けている。	さまざまな人と協働し、よりよい社会の構築に向けて、地域社会に参画しようとともに、自分や家庭、地域の生活の充実向上を図ろうとする実践的な態度を身につけている。
評価の方法	授業態度、作品や課題・レポートなどの提出物の状況、定期考査などを総合的に判断して評価します。		

## 3. 教科からのメッセージ

家庭科の学習を通じて学んでほしいこと、それは、生きていく上で必要なことを誰かに頼らなくてもすむような自立性を身に付けてほしいということです。経験の積み重ねによって技術は向上していきます。学校で学習した内容を、実際の生活の場で実践し、定着させることが大切です。また、日頃から今社会の中で問題になっている様々なことに目を向けるなど、家庭を取り巻く環境に関心を持ち、自分自身の生活に置き換えて考える姿勢を持ちましょう。

# 家庭基礎 年間計画

	学習項目		評価方法
4月	1章 これから生き方と家族 第1節 生涯の生活設計	1. 青年期を生きる (人生すごろく)	ワークシート
5月	第2節 家族・家庭と社会 とのかかわり	1. 家族・家庭・世帯 家族に関する法律	学習ノート
6月	2章 次世代をはぐくむ 第1節 子どもの発達	1. 命のはじまり	
		2. 乳幼児の心身の発達 (おりがみ・絵本)	作品提出
	第2節 子どもの生活	1. 親と子のかかわり	
		2. 乳幼児の生活と安全	学習ノート
7月	第3節 子育て支援と福祉	1. 地域社会と子育て支援	
		2. 未来を担う子どもの権利	
	3章 充実した生涯へ	1. 超高齢社会を生きる	学習ノート
	4章 ともに生きる	1. 社会保障制度	定期考査
9月	5章 食生活をつくる 第1節 人の一生と食事 第2節 栄養と食品 安全	1. 私たちと食事	レポート提出
		2. 健康に配慮した食生活	
		3. 食品の安全と衛生	
10月	第4節 食生活をデザインする	1. 栄養バランスのよい食事	学習ノート
11月	献立・調理	2. 食品群と摂取量のめやす	
		3. 献立作成の手順	学習ノート
		4. 調理の基本 (調理実習)	実習態度・作品
12月	6章 衣生活をつくる 第1節 人の一生と被服	1. 私たちと衣生活	
		2. 被服の機能ー保健衛生上の機能	学習ノート 定期考査
1月	第2節 被服材料と管理	1. 被服の素材 (被服実習)	作品提出
		2. 洗濯方法と表示	学習ノート
	7章 住生活をつくる 第1節 人の一生と住まい	1. 私たちと住まい	
2月	第2節 住生活の計画と選択	1. 快適で安全な住まい	学習ノート
3月	8章 経済生活をつくる 第1節 私たちの暮らしと経済 第2節 消費者問題を考える	1. 人生とお金 契約とは	定期考査
		1. 多様化する支払い方法と リスク防止	

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
工業	工業技術基礎	2	1	デザイン	必修	工業技術基礎 実教出版

### 1. 学習の到達目標

デザインに関わる制作内容は平面制作から立体制作に至るまで多岐にわたり、それぞれに基礎的な技術が必要となってくる。素描により観察力を身につける。  
また様々な材料体験を行い、立体物への造形力に結びつける。

### 2. 学習の評価

評価の観点	思考・判断	知識・技能	学びに向かう人間性
評価の規準	工業の技術に関する諸問題の適切な解決を目指し、広い視野から自ら考え、基礎的な知識と技術を活用して適切に判断し、成果を的確に表現することができる。	工業の技術に関する基礎的な技術を身に付け、安全や環境に配慮し、合理的に計画し、適切に処理することができる。工業の各分野に関する基礎的な知識を身に付け、工業の意義や役割を理解している。	工業(デザイン)に関する基礎的技術について関心を持ち、その改善・向上を目指して意欲的に取り組むとともに、創造的、実践的な態度を身に付けようとしている。
評価の方法	出席状況、授業態度、学習の取り組み状況、提出物の状況、提出課題などを総合的に判断して評価します。		

### 3. 教科からのメッセージ

この科目においては、『描く・作る』技術の基礎を習得する。また制作に当たっては学習指導要領で「環境に配慮した技術」が加えられており、材料の有効利用についても学び、2・3年次のプロダクトデザインへ繋げていく。

## 1年 工業技術基礎 年間指導計画表

単位数（2単位） 工業技術基礎：(実教出版)

目標	デザイン技術に関する基礎的な知識と技術を習得させ、実際に応用する能力と態度を育てる。		
月	大項目	中項目	時数
4	基本形態の素描	<ul style="list-style-type: none"> <li>・基本形態（立方体）を描く</li> <li>・立方体の素描</li> </ul>	6
A パ ート	素材体験① 木材による彫刻演習	<ul style="list-style-type: none"> <li>・オブジェ等の立体物を木材で制作</li> </ul>	1 2
B パ ート	素材体験② ウレタンによる成形演習	<ul style="list-style-type: none"> <li>・幾何学形態をベースにした立体物をウレタンで制作</li> </ul>	1 2
C パ ート	素材体験③ 紙による成形演習	<ul style="list-style-type: none"> <li>・立体物を紙で制作</li> </ul>	1 2
12 1 2	基本形態の素描	<p>基本形態をなす身の回り品の素描</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・球体（石膏）</li> <li>・紙箱</li> <li>・コップなど</li> </ul>	2 8

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
工業	実習	4	1	デザイン	必修	情報デザイン 実教出版

### 1. 学習の到達目標

工業の各分野（デザイン）に関する基礎的な技術を実際の作業を通して総合的に習得し、技術革新に主体的に対応できる能力と態度を育てることをねらいとしています。そこで本科の1年次では、基礎デザインの実習を行うものとし、それに必要な用具や道具の正しい使い方を習得し、さらに必要不可欠な色彩や構成の学習を加えた幾何構成等のビジュアルデザイン実習とします。

### 2. 学習の評価

評価の観点	知識・技能	思考・判断	学びに向かう人間性
評価の規準	道具の正しい使い方を理解し、特性を活かした表現ができる。課題の条件を理解し、講評等を通して得た知識を生かすことができる。	課題の提示から提出まで制作過程を計画的な判断のもと取り組み、表現することができる。意図に適した表現方法を選ぶことができる。	課題の趣旨に関心を持ち、早く丁寧な作業ができるよう主体的に取り組もうとする。また、合評では他者の表現の意図を理解する姿勢を持つとする。
評価の方法	出席状況、授業態度、学習の取り組み状況、課題などの提出物の状況、公募作品の出品状況やその実績などを総合的に判断して評価します。		

### 3. 教科からのメッセージ

デザイナーの卵としての意識を持って、実習（1年）では、ポスターカラーなどの用具や、面相筆や鳥口などの道具を正しく使用して表現できるように学習します。それらの技術の習得に始まり、表現に必要な色彩や構成の基礎知識などについて学んでいきます。また、デザインは、ある情報をより多くの人に正しく理解してもらえるように表現できなくてはなりません。そのような客觀性を持った表現方法なども含めて、視覚デザインの基礎について学習していきます。

## 1年 実習 年間指導計画表

単位数（4単位） 教科書：情報デザイン（実教出版）

目標	デザインを学ぶ上で避けては通れない基本的技術と知識を身につける。また演習作品の制作を通して構成力や色彩感覚を身につける。		
月	大項目	中項目	時数
4 5	構成1 構成2 合評会	ストライプの練習 同心円の練習	20
6 7	構成3 合評会 構成4 合評会	線による構成 矩形による構成	30
9 10	構成5 合評会	円による構成	12
10 11	構成6 合評会	角柱による構成	28
12	構成7 合評会	ポスターの制作（B2） (国際陶磁展ポスター制作)	18
1 2	構成8 進級課題 合評会	進級課題（B3） (ものづくり大会冊子表紙原画制作)	32

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
工業	製図	2	1	デザイン	必修	デザイン製図実教出版

### 1. 学習の到達目標

製図は製品を作る上では必要な「言葉」です。平面、立体を問わず、正確な作図法を理解することは、デザインの勉強をする上でも必要な技能です。多角形や円の図法は、平面構成をする上で必要であり、三面図（平面図・立面図・側面図）は、立体（プロダクトデザイン）を学習する上で必要です。この技能が身に付いているかどうかで作品制作の幅が広がります。空間認識力が身につくように、基礎的な作図法から一つ一つ丁寧に学習することを目標にしています。

### 2. 学習の評価

評価の観点	知識・技能	思考・判断・表現	主体的に学習に取り組む態度
評価の規準	基礎製図及びインテリア製図における基本的な規格、作図法等を知り、図面を正確に理解する能力を身に付けています。また、製図に関する定規、コンパスなどの正しい使用法を身に付けています。	製図の過程で工夫し、作成した図面（平面図、三面図）を読み取る能力とわかりやすい表示技術を身に付けています。	製図（平面図法、立体図法）に関心を持ち、その基本的な知識と技術の修得に意欲的に取り組む態度を身に付けています。
評価の方法	出席状況、授業態度、学習の取り組み状況、課題・宿題・ノートなどの提出物の状況、定期考査、小テストなどを総合的に判断して評価します。		

### 3. 教科からのメッセージ

予習・復習が大切な教科です。その日に学習したことは、言葉では表現できないので必ず復習するようにしましょう。ワークシートを使ったり、作図の横に作図法を解説するコメントを書いてたりして、丁寧な授業をしています。理解できない生徒は表情でわかりますので、再度説明をして皆が製図の楽しさを感じてもらえるように努力します。

作図法のきっかけがつかめれば、まるでパズルを解くような楽しさを感じてもらえると思います。肩を張らずに授業を受けて、「ものづくり」の楽しさを感じてください。

月	大項目	中項目	時数
4	第1章 総論 第1節 デザイン製図について	1. デザイン製図の目標 2. デザイン製図の対象分野 3. デザイン製図の種類と役割	2
	第2節 デザイン製図用具と使い方	1. 製図用紙 2. 表示用器材 3. 製図器・定規類 4. 製図用具の使い方	1
5	第2章 製図の基礎 第1節 立体の形成	1. 立体の構成要素 2. 立体の基本形	13
6	第2節 立体図法	1. 立体の表示 2. 投影法の基礎 3. 第三角法	
7	第2章 製図の基礎 第1節 製図の規約	1. 製図の条件 2. 尺度及び線と文字 3. 寸法記入法	6
9	第2節図法2	1. 立体図法 i. 投影図法の基礎	16
10		ii. 第三角法 iii. 斜投影図法	
11		iv. 等角投影図法	14
12		v. 透視図	
1	第3章 製図の実際	1. レンダリング	6
2		2. 食器・家具製図	12
3			

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
工業	工業情報数理	2	1	デザイン	必修	精選工業情報数理 (実教出版)

## 1. 学習の到達目標

近年、デザインの制作および制作工程において、コンピュータを使った情報表現は必要不可欠なものとなっています。視覚伝達デザインの分野においても、コンピュータを使っての編集が主流であり、デジタル化されている部分がほとんどです。さらにインターネット媒体の発達で、ホームページが紙媒体やテレビ、ラジオを凌駕する時代になりました。また、コンピュータグラフィックス等の表現に加えて音声や動画などのデジタル表現が求められています。

そこで、これらの表現に必要なコンピュータの知識およびデータの制作・管理方法、グラフィックソフトを使うための基本的な知識と操作方法、タイピングなど、情報技術に関する基礎的な知識を習得するとともに、年々進化している ICT 技術にも対応できる柔軟なデジタルスキル、リテラシーを身につけてください。

## 2. 学習の評価

評価の観点及び内容		評価方法
知識及び技能	CGなどデジタルメディアにおける基本的知識と技術を正確に理解する能力を身に付けている	授業態度 質疑応答 定期考査 提出物（ノート等） ※総合的に判断して評価
思考力、判断力、表現力	CGなどデジタルメディアを活かして表現できるような思考・判断、表現できる能力を身に付けている。	授業態度 質疑応答 定期考査 提出物（ノート等） ※総合的に判断して評価
学びに向かう力、人間性	CGなどデジタルメディアに関心を持ち、その基本的な知識と技術の習得に意欲的に取り組む態度を身に付ける。	授業態度 質疑応答 提出物（ノート等） 提出期限 ※総合的に判断して評価

## 3. 教科からのメッセージ

コンピュータやネットワークを使用するための知識や技術なので、外国語由来の言葉やエピソードが多いことが特徴です。それらの意味や語句を覚えることは大変ですが、コンピュータグラフィックスをはじめとするデジタルデザインの世界では避けて通れません。技術をきちんと身につけるためにも必要な知識です。実習で面相筆や鳥口を使い、多彩な色彩のポスターで表現できるようになるのと同じように、工業情報数理で学習したことを活かして、デジタル社会の規範を守りながら様々なソフトウェアを使いこなせるようになります。

## 1年 工業情報数理 年間指導計画表

単位数（2単位） 教科書：精選工業情報数理（実教出版）

目標	情報に関する基礎的な知識と技術を習得させ、コンピュータを実際に活用できる能力と態度を育てる。		
月	大項目	中項目	時数
4	産業社会と情報技術	1節 情報と生活 2節 情報化社会の光と影 3節 コンピュータの特徴 4節 情報化の進展と産業社会 5節 情報化社会のモラルと管理 6節 情報セキュリティの管理	20
5			
6			
7	コンピュータの基本操作とソフトウェア	1節 コンピュータの基本操作 2節 ソフトウェアの基礎	4
8	CGデザインの基礎	1 CGとは	26
9	(②を使用)	2 表現の基礎 3 2次元CGと写真撮影	
10		4 3次元CGの制作 5 技術の基礎	
11		6 知的財産権	
12	ハードウェア	1節 処理装置と周辺機器 2節 データの表し方	4
1	ネットワーク	1節 コンピュータネットワーク 2節 ネットワークの通信技術	4
2	コンピュータの基本操作とソフトウェア	3節 アプリケーションソフトウェア ア 日本語ワードプロセッサソフトウェア イ 表計算ソフトウェア ウ プрезентーション支援ソフトウェア エ 図形処理ソフトウェア	12
3			

※副教材も使用します

①情報デザイン（実教出版）

②入門CGデザイン（CG-ARTS協会）

教科	科目	単位数	学年	学科	区分	使用教科書
工業	デザイン実践	2	1	デザイン	必修	デザイン実践（実教）

### 1. 学習の到達目標

デザイン実践に関する基礎的な知識と技術を習得させ、実際に創造し応用する能力と実践的・体験的な学習活動から、社会や生活における諸問題をデザインによって解決することが目標である。一年時では、学習指導要領における第1章工業におけるデザイン、第2章デザインの創造活動容を学習する。教科書の160ページまでを学習し、以降は2年時に取り扱うものとする。

### 2. 学習の評価

評価の観点	知識・技能	思考・判断・表現	主体的
評価の規準	デザインに関する知識や技術を実践的・体験的な学習活動を通して、客観的なプレゼンテーションができ、またそれらが有機的に反映された自己のデザイン表現ができる。	デザインに関する知識や技術が実際にどう活用されているかを多角的に捉え、デザインが社会に対して担う必要性や責任、重要性などを、学習した内容から客観的に判断できる。	デザインを取り巻く技術について関心を持ち、日常生活の中にある事象を、デザインの観点で主体的に分析する意欲と、自分の創造につなげる態度を持つとする。
評価の方法	出席状況、授業態度、学習の取り組み状況（ノート）、提出物の状況、提出課題および定期テストなどを総合的に判断して評価します。		

### 3. 教科からのメッセージ

デザイン技術はデザインを学ぶうえで、知識として身につける重要な科目です。デザインの基本的な考え方、デザイン企画やマーケティングの実際的な内容を学習します。また、座学で学習した内容の確認としての演習を取り入れることもあります。

## 1年 デザイン実践 年間指導計画表

単位数（2単位） 教科書：デザイン実践（実教出版株式会社）

目標	デザイン技術に関する基礎的な知識と技術を習得させ、実際に創造し応用する能力と態度を育てる。		
月	大項目	中項目	時数
4	第1章 工業におけるデザイン	第1節 工業とデザイン 第2節 デザインの領域	6
5	第2章 デザインと創造活動	第1節 造形活動とデザイン 第2節 デザインと創造 第3節 観察と表示	
6	第2章 デザインと創造活動	第4節 形態と構成の原理 第5節 平面構成	6
7		第6節 立体構成	10
9	第2章 デザインと創造活動	第7節 色彩	24
10			
11			
12			
1	第2章 デザインと創造活動	第8節 人間要素	10
2			
3			