

2年 化学基礎	単位数	2単位	実施予定授業数	70時間
---------	-----	-----	---------	------

### 1. 学習の到達目標

学習の到達目標	<p>物質とその変化に関わり、理科の見方・考え方を働かせ、見通しをもって観察、実験を行うことなどを通して、物質とその変化を科学的に探究するために必要な資質・能力を次のとおり育成することを目指す。このことにより2学年のうちから大学入試にも対応できる学力の養成をする。</p> <p>(1) 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ようにする。【知識・技能】</p> <p>(2) 観察、実験などを行い、科学的に探究する力を養う。【思考力・判断力・表現力】</p> <p>(3) 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。【主体的に学習に取り組む態度】</p>
使用教科書・副教材等	<p>教科書 化学基礎 (数研出版)</p> <p>問題集 セミナー化学基礎+化学 (第一学習社)</p> <p>図表 スクエア最新図説化学 (第一学習社)</p> <p>リード Light ノート化学基礎 (数研出版)</p>

### 2. 学習計画および評価方法 指導目標内の凡例 | 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	学習のねらい(評価基準)	回
序章 化学の特徴	<ul style="list-style-type: none"> <li>設定したテーマについて情報を収集して仮説を立て、実験を実施することができる。(A)</li> <li>実験の結果を分析・考察し、その結果をレポートにまとめたり発表したりすることができる。(B)</li> <li>身近な出来事に疑問をもち、化学の探究の進め方に興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
第1編 物質の構成と化学結合		
第1章 物質の構成		
1 純物質と混合物	<ul style="list-style-type: none"> <li>混合物を分離する操作(ろ過、蒸留、分留、昇華法、再結晶、抽出、クロマトグラフィーなど)の方法をあげ、実際にそれらの方法を適切に用いて混合物を分離する計画を立てることができる。(A)</li> <li>純物質と混合物の違いが何であるか、物質を分離する操作がどのようなものであるかを説明することができる。(B)</li> <li>身のまわりの物質が純物質と混合物に分類されることや、混合物がどのような純物質から構成されているかに興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
2 物質とその成分	<ul style="list-style-type: none"> <li>炭素、酸素、リン、硫黄の同素体をあげることができる。また、代表的な成分元素について検出法を理解し、実験を実施することができる。(A)</li> <li>単体と化合物の違いについて説明することができ、いろいろな物質を単体と化合物に分類することができる。(B)</li> <li>元素の概念に興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
3 物質の三態と熱運動	<ul style="list-style-type: none"> <li>物質の状態と熱運動の関係を理解し、物質の三態について熱運動のようすを踏まえて説明することができる。また物理変化と化学変化の違いを理解している。(A)</li> <li>物質を加熱したり冷却したりしたときの温度変化をグラフに表すことができる。(B)</li> <li>日常生活の中の物質の状態変化について興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
章末問題等 演習		2
第2章 物質の構成粒子		
1 原子とその構造	<ul style="list-style-type: none"> <li>原子の構成粒子である陽子・中性子・電子の個数・電荷・質量の関係について理解している。(A)</li> <li>原子について、どのような粒子から構成されているかを説明することができる。またどのような原子が安定であるか、電子配置に基づいて説明できる。(B)</li> <li>原子がいくつかの粒子から構成されていることに気づき、同じ元素でも粒子の構成が異なるものがあることに興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
2 イオン	<ul style="list-style-type: none"> <li>単原子イオンの電子配置を示し、イオン化エネルギーの概念を説明できる。(A)</li> <li>原子の電子配置から、その原子がどのようなイオンになりやすいかを判断できる。またイオンのなりやすさについてイオン化エネルギーや電子親和力の値の大小と関連させて考えることができる。(B)</li> <li>原子とイオンの違いについて疑問をもつ。(C)</li> </ul>	2
3 周期表	<ul style="list-style-type: none"> <li>元素の典型・遷移、金属・非金属、陽性・陰性などの分布および同族元素について理解している。(A)</li> <li>周期表の中に周期律が見いだせること、周期律は価電子の数の周期的な変化によることに気づき、価電子の数と化学的性質の関連について説明できる。(B)</li> </ul>	2.5
	<b>実験</b> 硫黄の同素体・混合物の分離・炎色反応	1
章末問題等 演習		2
第3章 粒子の結合		
1 イオン結合とイオン結晶	<ul style="list-style-type: none"> <li>イオン結晶を構成する陽イオンと陰イオンの種類から、イオン結晶の名称と組成式を書く方法を理解している。またイオンからなる物質の特徴を示すことができる。(A)</li> <li>イオン結晶中のイオンの配置を示した模型およびイオン結晶の性質について説明することができる。(B)</li> </ul>	2
2 共有結合と分子	<ul style="list-style-type: none"> <li>共有結合とはどのような結合であるか説明でき、さまざまな分子を分子式や電子式、構造式で表しその構造を考えることができる。(A)</li> <li>原子間の共有結合を考えることによって分子の構造を予想することができる。(B)</li> <li>身のまわりにある分子からなる物質の成りたちについて興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
3 配位結合	<ul style="list-style-type: none"> <li>配位結合が含まれる錯イオンの成りたちを理解している。(A)</li> <li>塩化アンモニウムの結晶にどのような結合が含まれるかを説明できる。(B)</li> <li>通常の共有結合とはできるしくみの異なる配位結合について興味をもつ。(C)</li> </ul>	0.5

4 分子間にはたらく力	<ul style="list-style-type: none"> <li>・極性を電気陰性度の違いによる電荷のかたよりと分子の形から理解している。また極性分子と無極性分子の性質の差異を実験により確認することができる。(A)</li> <li>・分子の形を予想して、極性分子と無極性分子に分類できる。また分子間力や分子結晶の性質を説明することができる。(B)</li> <li>・分子には極性分子と無極性分子があることに興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
5 高分子化合物	<ul style="list-style-type: none"> <li>・高分子化合物の成りたちや構造を理解している。(A)</li> <li>・付加重合や縮合重合について説明できる。(B)</li> <li>・原子がとてども長くつながった分子である高分子化合物に興味をもつ。(C)</li> </ul>	0.5
6 共有結合の結晶	<ul style="list-style-type: none"> <li>・共有結合の結晶の構造やその性質の関係を理解している。またダイヤモンドや黒鉛中の原子の結合を、分子模型などを使って表せる。(A)</li> <li>・ダイヤモンドと黒鉛の性質の違いを、共有結合の強さ、結晶構造、電子の移動をもとに説明できる。また分子結晶との違いについて説明できる。(B)</li> <li>・共有結合の結晶にはどのような物質があるかに興味をもつ。(C)</li> </ul>	0.5
7 金属結合と金属結晶	<ul style="list-style-type: none"> <li>・金属もイオン結晶や共有結合の結晶と同じように組成式で表されることを理解している。また金属の特徴を示す実験を計画することができる。(A)</li> <li>・金属特有の性質が自由電子によるものであることに気づき、金属結合および金属結晶の性質について説明できる。(B)</li> <li>・金属特有の性質に興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
章末問題等 演習		2
	1 学期中間考査(実数31)	
第2編 物質の変化		
第1章 物質と化学反応式		
1 原子量・分子量・式量	<ul style="list-style-type: none"> <li>・原子量・分子量・式量の定義を示すことができる。また原子の相対質量をもとに、分子や分子をつくらないものの質量を考えることができる。(A)</li> <li>・異なる質量の原子が混在する場合、その平均の質量を表す方法を見いだすことができる。(B)</li> <li>・同じ原子でも異なる質量をもつものがあることに興味をもち、原子1個がいかに小さなものであるかを実感する。(C)</li> </ul>	2
2 物質質量	<ul style="list-style-type: none"> <li>・実際の物質の 1mol 分の量を示したり、物質質量で表したりできる。また同温・同圧の気体の場合、1mol の体積が共通であることを理解する。(A)</li> <li>・mol を用いて、原子や分子などの個数・質量・気体の体積に関する計算ができる。(B)</li> <li>・多数の粒子を数えることは困難なので、まとめて扱うことが便利だということに気づく。また物質質量の概念について興味をもち、粒子の数・質量・気体の体積との関係について説明できる。(C)</li> </ul>	4
3 溶液の濃度	<ul style="list-style-type: none"> <li>・濃度の表し方について、いろいろな方法があることを理解し、目的の濃度の水溶液を調製することができる。(A)</li> <li>・2 種類の濃度の求め方を理解し、その換算ができる。(B)</li> <li>・溶液の濃さの表し方について興味をもつ。(C)</li> </ul>	1.5
4 化学反応式と物質質量	<ul style="list-style-type: none"> <li>・化学反応における物質質量、粒子の数、質量、気体の体積などの量的な関係を、化学反応式から読み取り、その化学反応式を用いて量的な計算をおこなうことができる。また原子説の発見、分子説の発見にいたる物質探究の歴史を学び、化学の基礎法則を理解する。(A)</li> <li>・正しい化学反応式が表すことができ、化学反応式の係数から、物質の量的変化を質量や気体の体積変化でとらえることができる。(B)</li> <li>・多くの化学変化は化学反応式で表されることがわかり、その化学反応式をもとに量的な関係をつかむことができる。(C)</li> </ul>	3
	<b>実験</b> 化学反応の量的関係	
章末問題等 演習		2
第2章 酸と塩基の反応		
1 酸・塩基	<ul style="list-style-type: none"> <li>・酸・塩基の価数、電離度などの考え方があることを理解し、説明できる。また <math>H^+</math> の授受が実際に行われている反応を確かめることができる。(A)</li> <li>・酸・塩基の性質を <math>H^+</math> と <math>OH^-</math> で考える方法と、<math>H^+</math> の授受で考える方法から、酸と塩基を見きわめられる。(B)</li> <li>・酸とは何か、塩基とは何かに関心をもつ。(C)</li> </ul>	1
2 水素イオン濃度とpH	<ul style="list-style-type: none"> <li>・水溶液中の <math>H^+</math> の濃度を pH で表す方法を理解している。また身のまわりの物質の水溶液の pH を知る方法を身につけている。(A)</li> <li>・pH の値から酸性、塩基性の強弱が判断できる。また水素イオン濃度と水酸化物イオン濃度の関係の表を用いて、水酸化物イオン濃度から pH を求めることができる。(B)</li> <li>・水もまた一部が電離しているということに興味をもつ。(C)</li> </ul>	1.5
3 中和反応と塩	<ul style="list-style-type: none"> <li>・中和反応を化学反応式で表すことができ、酸性塩・塩基性塩・正塩などの分類について理解している。(A)</li> <li>・塩の水溶液の酸性・中性・塩基性を判断し、説明することができる。(B)</li> <li>・中和反応が <math>H^+</math> と <math>OH^-</math> の反応であることに気づく。(C)</li> </ul>	1.5
4 中和滴定	<ul style="list-style-type: none"> <li>・未知の酸や塩基の濃度を、既知の塩基や酸を用いた中和滴定により決定することができる。また中和滴定で使用するホールピペット、ビュレット、メスフラスコなどの器具を正しく扱うことができる。(A)</li> <li>・中和の量的関係を数式で表すことができる。また滴定曲線における pH 変化、中和点、使用できる指示薬について理解している。(B)</li> <li>・身近な酸・塩基の水溶液も中和滴定によって濃度が求められることに気づく。(C)</li> </ul>	3.5
	<b>実験</b> pH と身近な物質、中和滴定	2
章末問題等 演習		2
	1 学期期末考査(実数24)	

第3章 酸化還元反応		
1 酸化と還元	<ul style="list-style-type: none"> <li>電子の授受により酸化還元反応が説明できることを理解している。(A)</li> <li>酸化還元反応に必ず電子の移動が伴うことに気づき、酸化数を求めることによって酸化還元反応を区別することができるようになる。(B)</li> <li>酸化と還元が同時に起こることに気づく。(C)</li> </ul>	2
2 酸化剤と還元剤	<ul style="list-style-type: none"> <li>酸化還元反応の量的関係を計算により求めることができる。また酸化還元反応の進行を、色の変化などの視覚的な情報をもとに判断できるようになる。(A)</li> <li>酸化還元反応の化学反応式を、酸化剤・還元剤のはたらきを示す反応式からつくれるようになる。また酸化還元反応における酸化剤と還元剤のはたらきを電子の授受に着目して説明できる。(B)</li> <li>酸化還元反応の複雑な化学反応式も、そのもととなる反応式と電子の授受を考えることによって完成させることができる。(C)</li> </ul>	4
実力テスト(実数6)		
3 金属の酸化還元反応	<ul style="list-style-type: none"> <li>通常酸と反応する金属と、王水や酸化力をもつ酸とのみ反応する金属との違いを理解している。また金属のイオン化傾向を利用して、金属の加工を計画することができる。(A)</li> <li>金属のイオン化は電子を放出する酸化還元反応であることに気づく。また金属固有の性質をイオン化傾向で考えることができるようになる。(B)</li> <li>金属樹ができることに興味をもつ。(C)</li> </ul>	2
4 酸化還元反応の利用	<ul style="list-style-type: none"> <li>簡単な電池をつくることができる。また金属の製錬の方法について理解している。(A)</li> <li>電池や金属の製錬が酸化還元反応を利用したものであることに気づく。また電池の基本的なしくみについて、イオン化傾向や電子の授受に着目して説明できる。(B)</li> <li>身近にある電池の構造や反応のしくみに興味を示す。(C)</li> </ul>	2
[実験] 酸化還元反応		1
章末問題等 演習		2
終章 化学が拓く世界	<ul style="list-style-type: none"> <li>化学基礎で学習した内容と環境問題との結びつきについて理解している。(A)</li> <li>私たちの暮らしを支える技術と化学の結びつきについて説明できる。(B)</li> <li>食品保存や浄水場、化粧品などの暮らしを支える技術と化学の結びつきについて興味をもつ。(C)</li> </ul>	2

評価の方法	<b>【知識・技能】</b> ○定期テスト(90%) ○課題(10%) <b>【思考・判断・表現】</b> ○定期テスト(90%) ○課題・レポートの記述内容(10%) <b>【主体的に学習に取り組む態度】</b> ○授業態度(50%) ○課題・レポートの記述内容(50%)
	<b>【各学期の評価方法】</b> 「知識・技能」「思考・判断・表現」「主体的に取り組む態度」をそれぞれ数値化し、各観点を50% : 30% : 20%の割合で総括し、10段階評定とする。