

教科・科目	学年学科	単位数	教科書	使用教材
理科 化学基礎	3年 国際経済科 情報処理科	2	高校化学基礎 新訂版 (実教出版)	アクセスノート化学基礎 改訂版 (実教出版)
科目の概要と 目標	日常生活との関連を図りながら物質とその変化への关心を高め、観察・実験などを行い、化学的に探究する能力と態度を育てるとともに、化学の基本的な概念や原理・法則を理解させ、科学的な見方や考え方を養う。			
單 元	学習内容		到達度目標	
化学と人間生活	人間生活とのかかわり 化学とその役割		<ul style="list-style-type: none"> <li>日常生活や社会を支える物質の利用とその製造の例を通して、化学に対する興味・关心を高める。</li> <li>日常生活や社会において物質が適切に使用されている例を通して、化学が果たしている役割について理解する。</li> </ul>	
物質の構成	物質の探究 物質の構成粒子		<ul style="list-style-type: none"> <li>物質の分離・精製や元素の確認などの観察、実験を行い、化学的に探究する基礎を身につける。</li> <li>粒子の熱運動と三態変化との関係などについて理解し、物質についての微視的な見方や考え方を養う。</li> <li>物質の構成単位である原子の構造及び電子配置と元素の周期表との関係について理解する。</li> </ul>	
物質と化学結合	イオン結合 共有結合と分子間力 金属結合 粒子の結合と結晶		<ul style="list-style-type: none"> <li>イオンの生成を電子配置と関連づけて理解するとともに、イオン結合がイオン間の静電気的な引力による結合であることや、イオン結合でできた物質の性質を理解する。</li> <li>共有結合を電子配置と関連づけて理解するとともに、共有結合でできた物質の性質を理解する。</li> <li>金属結合は自由電子が介在した結合であることや、金属結合でできた物質の性質を理解する。</li> </ul>	
物質の変化	物質量と化学反応式 酸と塩基 酸化還元反応		<ul style="list-style-type: none"> <li>物質量の概念を導入し、反応に関与する物質の量的関係について観察、実験を行い、化学反応における物質の変化と量的関係を化学反応式で表すことができるこを理解する。</li> <li>酸・塩基の性質や中和反応における量的関係について理解する。</li> <li>酸化還元反応が電子の授受によって説明できることや、それらが日常生活や社会に深くかかわっていることを理解する。</li> </ul>	