

教科	理科	科目（単位数）	化学（3）	学年	2	類型	理系
学習目標	①原子の構造，電子配置と周期律の関係及び，化学結合，化学反応の量的関係，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を理解する。②化学変化に伴うエネルギーの出入り，反応速度および化学平衡を探究し，化学反応に関する概念や法則を理解する。③気体，液体，固体の性質を探究し，物質の状態変化，状態間の平衡，溶解平衡および溶液の性質について理解する。						
期間	単元（学習内容）		学習の到達目標			自己評価	
年度初～ 1学期 中間考査	2編 化学反応とエネルギー 2章 電池と電気分解		①電池の原理と反応について理解する。②電気分解の原理と金属のイオン化傾向，ファラデーの法則について理解・習得する。			取組 A B C D 理解 A B C D 関心 A B C D	
1学期中間 ～期末考査	1編 物質の状態 1章 物質の状態 2章 気体の性質 3章 溶液の性質 4章 固体の構造		①熱運動と分子間力・気液平衡・蒸気圧曲線・状態図等の考え方について基本的な知識を習得する。②気体の各法則や理想気体と実在気体の意味を理解する。③溶液の法則について意味を理解・習得する。④各結晶の構造と種類について理解・習得する。			取組 A B C D 理解 A B C D 関心 A B C D	
1学期期末 ～2学期 中間考査	2編 化学反応とエネルギー 1章 化学反応と熱・光 3編 化学反応の速さと平衡 1章 化学反応の速さ		①熱化学方程式とヘスの法則について理解・習得する。②化学反応速度の意味と表現方法，濃度・温度・触媒・固体表面積等の影響を理解・習得する。			取組 A B C D 理解 A B C D 関心 A B C D	
2学期中間 ～期末考査	3編 化学反応の速さと平衡 2章 化学平衡 3編 無機物質 第1章 非金属元素		①化学平衡の意味，ルシャトリエの原理について理解・習得する。②典型元素の単体と化合物の性質や反応を周期表と関連付けて理解する。			取組 A B C D 理解 A B C D 関心 A B C D	
2学期期末 ～3学期 学年末考査	第3編 無機物質 第2章 金属元素（Ⅰ） 第3章 金属元素（Ⅱ）		典型元素と遷移元素の単体と化合物の性質や反応を周期表と関連付けて理解する。			取組 A B C D 理解 A B C D 関心 A B C D	
3学期 学年末考査 ～年度末	無機化学まとめ		脂肪族炭化水素や官能基をもつ脂肪族化合物の性質や反応を構造と関連付けて理解する。			取組 A B C D 理解 A B C D 関心 A B C D	
使用教材 （教科書・副教材）	「改訂 新編 化学」東京書籍 「センサー 化学 改訂版」啓林館 「四訂版 サイエンスビュー 化学総合資料」実教出版						
学習方法	授業と演習						
評価方法	①定期考査 ②提出物 ③授業での活動の取り組み						