

高等学校 令和4年度（2学年用） 教科 理科 科目 化学

教科：理科 科目：化学 単位数：4 単位

対象学年組：第2学年 理系選択者

教科担当者：

使用教科書：（「高等学校 改訂 化学」第一学習社）

教科 理科 の目標：

【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】

科目 化学 の目標：

【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】

	単元の具体的な指導目標	指導項目・内容	評価規準	知	思	態	配当 時数
1 学 期	A 単元 物質の状態と変化	電池と電気分解 化学結合と結晶、固体の構造 物質の三態と熱運動、気体、液体 間の状態変化	定期考査・小テスト・実験レポートやノートな どの提出物および授業の取り組み状況を総合的に 判断する。	○	○	○	13
	B 単元 物質の状態と変化	気体の性質、気体の状態方程式、 混合気体の性質 溶解と溶解度、気体の溶解度 溶液の性質、	定期考査・小テスト・実験レポートやノートな どの提出物および授業の取り組み状況を総合的に 判断する。	○	○	○	13
2 学 期	物質の状態と変化・熱、 反応の速さと平衡	コロイド 化学反応と熱・光、 化学反応の速さ、 可逆反応と化学平衡 平衡状態の変化 □	定期考査・小テスト・実験レポートやノートな どの提出物および授業の取り組み状況を総合的に 判断する。	○	○	○	13
	反応の速さと平衡 有機化合物	平衡状態の変化 有機化合物の特徴と構造 炭化水素	定期考査・小テスト・実験レポートやノートな どの提出物および授業の取り組み状況を総合的に 判断する。	○	○	○	13
3 学 期	有機化合物 高分子化合物	炭化水素 有機化合物の元素分析 酸素を含む有機化合物 天然高分子化合物	定期考査・小テスト・実験レポートやノートな どの提出物および授業の取り組み状況を総合的に 判断する。	○	○	○	13