

	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