

教科	理科	科目	化学	単位	3	対象	第2年B, C, E組
使用教科書 (出版社)	化学 (実教出版)		使用教材 (出版社)	セミナー化学基礎・化学 (第一学習社)			

月	指導内容	具体的な指導目標	評価の観点・方法	予定時数
4月	電池と電気分解	電気分解について陽極で起こる変化、陰極で起こる変化を化学反応式で表すことができる。電気分解で起こる変化を量的関係でとらえられるようになる。	定期考査 授業態度 提出物	9
5月	物質の状態	三態変化を粒子の状態を理解させる。	定期考査 授業態度 提出物	9
6月	気体の性質	状態方程式の基本問題を演習し理解させる。 分圧の様々な問題を解けるようにする。	定期考査 授業態度 提出物	12
7月	溶液の性質	沸点上昇、凝固点降下の問題を演習し理解させる。 浸透圧の現象を理解させ、演習問題を解くことによって更に理解を深めさせる。	定期考査 授業態度 提出物	6
9月	溶液の性質	浸透圧の現象を理解させ、演習問題を解くことによって更に理解を深めさせる。 コロイドの性質や現象を理解させる。	定期考査 授業態度 提出物	9
10月	固体の構造	金属・イオンの結晶構造・配位数・充填率等を理解させる。	定期考査 授業態度 提出物	12
11月	化学反応と熱・光 化学反応の速さ	反応熱の種類と表し方を理解させる。ヘスの法則を理解させ、演習を通して更に理解を深める。 反応速度の考え方が数量的に理解できるようにする。	定期考査 授業態度 提出物	12
12月	化学平衡	化学平衡の考え方が理解でき、計算演習ができるようにする。	定期考査 授業態度 提出物	6
1月	水溶液中の化学平衡	電離平衡の考え方を理解させる。対数を使ったpHの計算ができるように演習を深める。	定期考査 授業態度 提出物	10
2月	無機物質	水素・希ガス・ハロゲンとその化合物についてそれぞれの性質を理解する。実験観察をして理解を深める。	定期考査 授業態度 提出物	12
3月	無機物質	酸素・硫黄、窒素・リン、炭素・ケイ素とその化合物についてそれぞれの性質を理解する。実験観察をして理解を深める。	定期考査 授業態度 提出物	9