

月	考查等	実施内容
4	基礎学力力考查	○物質の構成 ・物質の成分・物質の構成元素・純物質、混合物、単体、化合物・物質の三態
5	中間考查	○原子の構造 ・原子の構造・元素の周期律 ☆ガラス細工
6		☆尿素、ケイ皮酸の融点測定 ○化学結合 ・イオン結合、共有結合、金属結合・ファンデルワールス力と極性、配位結合
7	期末考查	・結晶の構造と分類 ☆酸塩基指示薬の吸光度分析
8		☆NO ₂ の比色分析（夏季休業中）
9	課題実力考查	○物質の変化 ・原子量、分子量と式量 ・物質質量
10	中間考查	・溶液の濃度 ・単位格子と密度 ○化学反応式
11	模試試験	・化学反応と平衡状態 ・化学反応式
12	期末考查	・化学反応式と量的関係
1		○酸・塩基 ・酸と塩基の性質
2		・水素イオン濃度と pH ・中和と塩
3	学年末考查	・中和滴定（実験：食酢の中和滴定）
備考	<p>目標</p> <p>I 自然現象や生活の中での化学現象を理解する。</p> <p>物質の成り立ちと物質の利用を理解する。</p> <p>化学反応の量的関係を理解する。</p> <p>化学反応による物質の生成や分解を理解する。</p>	<p>評価の観点</p> <p>定期考查の得点により、学習内容の理解度および定着度を評価する。さらに、授業や実験の態度・実験レポート及び記述問題に対する取り組み等も加味し、総合的に評価する。</p>

☆はサイエンス入門での実施