

学年	高校1年	教科	理科
コース	ICS	科目	化学基礎
時間数	2時間/週		

### 重視したいコンピテンシー

① 問題解決力	演習問題に対して常に批判的な目を向けて問題点を発見し、より質の高い問いを捻出できるように心がける。
② 創造性	化学に関する習得した知識を用い、社会に役立てられるアイデアや、入試問題を想像・作成することができる。
③ 探究心	化学に関する未知の知識に関して、貪欲に掘り出そうと心がけることができる。

3	<ul style="list-style-type: none"> <li>原子の構造と物質量の関係について説明できる。</li> <li>中和/酸化還元滴定の実験を構築することができる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>各探究活動での成果物と入試問題とが繋がり、新しい問題を作成することができる。</li> </ul>	
2	<ul style="list-style-type: none"> <li>物質量の計算・関係が理解できる。</li> <li>身の回りの酸化還元/中和反応が理解できる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>過不足ある化学反応において、どのような量的関係が成り立つのかを推測できる。</li> <li>滴定実験から得られる結果の要因について考察することができる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>科学者が当時どのような影響を生み出したのか、多角的な視点で考えることができる。</li> </ul>
1	<ul style="list-style-type: none"> <li>結合の種類が理解でき説明できる</li> <li>各分野の基礎的事項を知識として習得できる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>化学反応式から量的関係を読み取ることができる。</li> <li>液性とpHの関連を考察できる。</li> <li>滴定実験の内容を理解しながら進めることができる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>各種酸・塩基の定義の例外を発見することができ、その理由を説明できる。</li> <li>molの概念がなかったとき、どう不都合なのかを考えられる。</li> </ul>
	A 知識・技能	B 応用・実践	C 批判・創造

学期	月	単元	単元目標	主な活動
1	4	物質の成分と構成元素	<ul style="list-style-type: none"> <li>●電子の授受により、精製する物質が分かる。</li> <li>●ミクロな視点で原子がどのような構成をしているのか理解でき、周期表との関連性がわかる。</li> <li>●結晶の構造について理解できる。</li> <li>●放射性同位体について理解できる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>●実験（分離・蒸留）</li> <li>●問題演習(セミナー化学基礎)</li> <li>・中間 p4-21 期末 p22-37</li> <li>●探求活動</li> <li>・化学基礎共通テスト大問1で間違えないために</li> </ul>
	5	原子の構成と元素の周期表		
	6	化学結合		
	7	化学結合と結晶		
2	9	物質と濃度	<ul style="list-style-type: none"> <li>●molを用いて各物理量を計算することができる。</li> <li>●化学反応式から量的関係を読み取ることができる。</li> <li>●各種酸・塩基の定義が理解できる。</li> <li>●塩とは何か理解できる。</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>●実験（中和滴定）</li> <li>●問題演習(セミナー化学基礎)</li> <li>・中間 p46-71 期末 p72-91</li> <li>●探求活動</li> <li>・</li> </ul>
	10	化学変化と化学反応式		
	11	酸と塩基・水素イオン濃度		
	12	中和と塩		
3	1	酸化還元反応	<ul style="list-style-type: none"> <li>●身の回りの酸化還元反応について説明できる。</li> <li>●イオン化傾向の仕組みが理解できる。</li> <li>●酸化剤/還元剤が理解できる。</li> <li>●酸化還元滴定の化学反応式が構築できる</li> <li>●主な電池の仕組みが理解できる</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>●実験（酸化還元滴定・電池）</li> <li>●問題演習(セミナー化学基礎)</li> <li>・p92-101</li> <li>●探求活動</li> </ul>
	2	電池		
	3	総合演習		