

小学校・中学校・高等学校理科の領域別項目 **化学**

枠囲み 部分が新規追加, 下線 部分が学年移動, 点線 部分が選択から必修に

学年	粒子の存在	粒子の結合	粒子の保存性	粒子のもつエネルギー
小学校	第3学年		<p><b>物と重さ</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・形と重さ</li> <li>・体積と重さ</li> </ul>	
	第4学年	<p><b>空気と水の性質</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・空気の圧縮</li> <li>・水の圧縮</li> </ul>		<p><b>金属, 水, 空気と温度</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・温度と体積の変化</li> <li>・温まり方の違い</li> <li>・水の三態変化</li> </ul>
	第5学年		<p><b>物の溶け方</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・物が水に溶ける量の限度</li> <li>・物が水に溶ける量の変化</li> <li>・重さの保存</li> </ul>	
	第6学年	<p><b>燃焼の仕組み</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・燃焼の仕組み</li> </ul>	<p><b>水溶液の性質</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・酸性, アルカリ性, 中性</li> <li>・気体が溶けている水溶液</li> <li>・金属を変化させる水溶液</li> </ul>	
	第1学年	<p><b>物質のすかた</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・身の回りの物質とその性質 (プラスチックを含む)</li> <li>・気体の発生と性質</li> </ul>	<p><b>水溶液</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・物質の溶解</li> <li>・溶解度と再結晶</li> </ul>	<p><b>状態変化</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・状態変化と熱</li> <li>・物質の融点と沸点</li> </ul>
	第2学年	<p><b>物質の成り立ち</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・物質の分解</li> <li>・原子・分子</li> </ul>	<p><b>化学変化</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・化合</li> <li>・酸化と還元 (現行中3から)</li> <li>・化学変化と熱 (現行中3から)</li> </ul>	<p><b>化学変化と物質の質量</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・化学変化と質量の保存</li> <li>・質量変化の規則性</li> </ul>
中学校	第3学年	<p><b>水溶液とイオン</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・水溶液の電気伝導性</li> <li>・原子の成り立ちとイオン</li> <li>・化学変化と電池</li> </ul>	<p><b>酸・アルカリとイオン</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・酸・アルカリ (現行中4から)</li> <li>・中和と塩 (現行中4から)</li> </ul>	
	第3学年	<p><b>エネルギー</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・様々なエネルギーとその変換 (熱の伝わり方, エネルギー変換の効率を含む)</li> <li>・エネルギー資源 (放射線を含む)</li> </ul> <p><b>科学技術の発展</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・科学技術の発展</li> </ul> <p><b>自然環境の保全と科学技術の利用</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>・自然環境の保全と科学技術の利用&lt;第2分野と共通&gt;</li> </ul>		
	化学基礎	<p><b>【1】化学と人間生活</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ア 化学と人間生活とのかわり</li> <li>イ 物質の探究</li> <li>ウ 化学と人間生活に関する探究活動</li> </ul>	<p><b>【2】物質の構成</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ア 物質の構成粒子</li> <li>イ 物質と化学結合</li> <li>ウ 物質の構成に関する探究活動</li> </ul>	<p><b>【3】物質の変化</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ア 物質量と化学反応式</li> <li>イ 化学反応</li> <li>ウ 物質の変化に関する探究活動</li> </ul>
高等学校	化学	<p><b>【3】無機物質の性質と利用</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ア 無機物質</li> <li>イ 無機物質と人間生活</li> <li>ウ 無機物質の性質と利用に関する探究活動</li> </ul>	<p><b>【1】物質の状態と平衡</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ア 物質の状態とその変化</li> <li>イ 溶液と平衡</li> <li>ウ 物質の状態と平衡に関する探究活動</li> </ul>	<p><b>【2】物質の変化と平衡</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ア 化学反応とエネルギー</li> <li>イ 化学反応と化学平衡</li> <li>ウ 物質の変化と平衡に関する探究活動</li> </ul>
	化学	<p><b>【4】有機化合物の性質と利用</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ア 有機化合物</li> <li>イ 有機化合物と人間生活</li> <li>ウ 有機化合物の性質と利用に関する探究活動</li> </ul>		
化学	<p><b>【5】高分子化合物の性質と利用</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ア 高分子化合物</li> <li>イ 高分子化合物と人間生活</li> <li>ウ 高分子化合物の性質と利用に関する探究活動</li> </ul>			