

# 小・中・高を通じた新しい化学カリキュラムの構造

新規内容：赤の太字  
 学年移動：青の太字 [←移動元]  
 一部変更：黒の太字  
 変更なし：黒の細字

校種	学年	物質				
		物質の状態	物質の構成	結合の仕組み	化学変化とエネルギー	
小学校	第2学年	<b>目で見てわかる物質の変化</b> ・水に溶ける物、溶けない物 ・紫キャベツ液などの色水の色の変化 ・あぶり出し				
	第3学年	<b>空気と水の性質</b> ・閉じ込めた空気の圧縮 [←小4]    ・閉じ込めた水の圧縮 [←小4]				
		<b>金属・水・空気の温まり方</b> ・温度による体積の変化 [←小4]    ・熱の伝導・対流 [←小4] +放射 [←中3]				
	第4学年	水の状態変化 ・水の気化と体積変化    ・水の凝固と体積変化				
		<b>物の溶け方</b> ・物が水に溶ける量の限度 [←小5]    ・物が水に溶ける量の違い [←小5] ・水溶液の混合による状態変化				
	第5学年			<b>金属と酸素</b> ・空気中で燃焼する金属 [←中2] ・金属の腐食とそれに伴う発熱 [←中2]	<b>植物体の燃焼</b> ・燃焼の仕組み [←小6] ・植物体の蒸し焼き	
第6学年	<b>水溶液の性質</b> ・酸性・アルカリ性・中性 ・気体が溶けている水溶液		<b>気体の発生とその性質</b> ・酸素・二酸化炭素のつくり方と集め方 [←中1] ・気体の種類による性質の違い [←中1]			
中学校	第1学年	<b>物質のすがた</b> ・身の回りの物質とその性質 ・密度				
		<b>水溶液</b> ・物質の溶解    ・溶解度と再結晶				
	<b>状態変化</b> ・物質の融点と沸点 ・状態変化と熱		<b>気体の発生とその性質</b> ・気体の発生 ・気体の性質			
第2学年	<b>物質の成り立ち</b> ・物質の分解 ・元素 [←化学基礎]・原子・分子		化学変化 ・化合 ・酸化と還元 ・化学変化と熱			
	<b>化学変化と物質の質量</b> ・化学変化と質量の関係 ・化学変化の規則性					
第3学年	<b>水溶液とイオン</b> ・水溶液の電気伝導性 ・原子の成り立ちとイオン ・化学変化と電池		<b>酸・アルカリとイオン</b> ・酸・アルカリ ・中和と塩			
高等学校	必修化学	<b>化学と人間生活とのかかわり</b> ・人間生活の中の化学    ・化学とその役割				
		<b>物質の構成粒子</b> ・原子の構造 ・電子配置と周期表		<b>物質と化学結合</b> ・イオンとイオン結合 ・金属と金属結合 ・分子と共有結合		
選択化学	物質の状態とその変化	<b>物質の状態</b> ・物質の状態 ・固体の構造 ・気体の性質		<b>無機物質</b> ・典型元素 ・遷移元素		
		<b>溶液と平衡</b> ・溶解平衡 ・溶液とその性質		<b>無機物質と人間生活</b> ・無機物質と人間生活		
			<b>有機化合物</b> ・炭化水素 ・官能基をもつ化合物 ・芳香族化合物			
			<b>有機化合物と人間生活</b> ・有機化合物と人間生活			
			<b>高分子化合物</b> ・合成高分子化合物 ・天然高分子化合物			
			<b>高分子化合物と人間生活</b> ・高分子化合物と人間生活		<b>化学反応とエネルギー</b> ・化学反応とエネルギー	
				<b>反応速度</b> ・反応速度		
				<b>化学平衡</b> ・化学平衡とその移動 ・電離平衡		