

学 習 指 導 要 領		教 材 内 容	中学校理科での既習事項
大項目	中 項 目		
物 質 の 構 成 と 変 化		<ul style="list-style-type: none"> ・物質の精製 ・単体と化合物 (2) 物質の構成単位 <ul style="list-style-type: none"> ・原子 ・分子イオンと原子の構造 ・原子記号と化学式 (分子式・組成式) 	<ul style="list-style-type: none"> ・物質の構成粒子は原子であること ・元素と元素記号 ・化合物と化学式 ・モデルによるイオンのなりたち
	物 質 の 成 分 元 素	(1) 元素特有の反応 <ul style="list-style-type: none"> ・沈でん反応と呈色反応 ・炎色反応 ・気体の発生 (2) 身近かな物質の成分元素の検出	<ul style="list-style-type: none"> ・沈でん反応 ・気体発生の方法と気体の性質 ・石灰水による二酸化炭素の検出(小5)
	物 質 量	(1) 物質量の基本単位 <ul style="list-style-type: none"> ・原子量、分子量、化学式量 (2) モ ル <ul style="list-style-type: none"> ・モルとアボガドロ数 ・モル濃度 	<ul style="list-style-type: none"> ・理科 I で初めて学習する事項である ・重量パーセントによる濃度
	化 学 変 化 と その 量 的 関 係	(1) 化学変化 <ul style="list-style-type: none"> ・物理変化と化学変化 ・身近かな物質の化学変化 ・化学変化と熱現象 (2) 化学反応式 <ul style="list-style-type: none"> ・化学反応式の表わし方 ・化学反応式とモル量 (3) 化学変化における量的関係の法則 <ul style="list-style-type: none"> ・質量保存の法則 	<ul style="list-style-type: none"> ・物質の状態変化 ・燃 焼 ・金属の酸化と還元 ・物質の化合、分解 ・中和熱 ・化学反応と発熱吸熱 ・化学反応と化学反応式 ・化学反応の前後における質