

月	単元・学習内容		評価規準（到達目標）		観点別評価			評価方法
4	年 度 始 休 業				ア	イ	ウ	
	11 物質の構成							
	111	混合物と純物質	☐ 純物質、混合物の意味を理解し、物質を分類することに興味を持つ。 ☐ 物質を分離・精製する方法について理解し、最適な方法を選択できる。 ☐ 物質を分離・精製することができる。 ☐ 物質の分離精製について興味を持つ。				○	休業明け考査など
	112	物質とその成分	☐ 元素を元素記号で表すことができる。 ☐ 純物質を単体、化合物に分類することに興味を持つ。 ☐ 元素と単体の区別をすることができる。 ☐ 代表的な成分元素の検出法を理解し、実験結果から成分元素を求めることができる。 ☐ 元素について興味を持つ。		○		○	定期考査、休業明け考査など
5	113	物質の三態と熱運動	☐ 物質の三態、および、その変化と、熱運動の関係について理解している。 ☐ 物質の状態変化について興味を持つ。		○	○	○	定期考査、授業中の取り組みなど
	12 物質の構成粒子							
	121	原子とその構造	☐ 原子の構成粒子である陽子・中性子・電子の個数・電荷・質量の関係について理解している。 ☐ 原子の構成について興味を持つ		○	○	○	定期考査、授業中の取り組みなど
6	前 期 中 間 考 査				○	○		
	122	イオン	☐ イオンの化学式が正しく書け、化学式で書かれたイオンの名称がわかる。 ☐ 単原子イオンの電子配置を示すことができる。 ☐ 原子の電子配置から、その原子がどのようなイオンになりやすいかを判断できる。 ☐ イオン化エネルギーの概念を理解できる。		○		○	定期考査、休業明け考査
					○	○		定期考査
					○	○		定期考査
						○		定期考査
					○			定期考査

7	123	元素の周期表	☐ 原子とイオンの違いなど、イオンに興味を持つ ☐ 周期表上の元素の配列について興味を持つ			○	授業の取り組み、休業明け考查など
	13	粒子の結合				○	休業明け考查など
	131	イオン結合とイオンからなる物質	☐ イオン結晶を構成する陽イオンと陰イオンの種類から、イオン結晶の名称と組成式を書くことが出来る。 ☐ イオン結晶や身のまわりにあるイオン結晶の性質に興味を持つ。	○	○	○	定期考查
	132	分子と共有結合	☐ さまざまな分子を分子式、電子式、構造式で表すことが出来る。 ☐ 極性を電気陰性度による電荷の偏りと分子の形から理解できる。 ☐ 分子の形から極性分子と無極性分子に分類できる。 ☐ 分子とその性質、極性について興味を持つ。	○	○	○	授業の取り組み、休業明け考查など
						○	定期考查
8	夏 季 休 業						
9	前 期 期 末 考 査			○	○		
10	133	共有結合の結晶	☐ 共有結合の結晶の構造や粒子間にはたらく力とその性質の関係を理解している。 ☐ 共有結合の結晶の構造や性質に興味を持つ。	○		○	定期考查 授業中の取り組みなど
	134	金属結合と金属結晶	☐ 金属の性質を理解している。 ☐ 構成元素の種類などから結晶の種類を判断できる。 ☐ 金属とその性質について興味を持つ。	○		○	定期考查
	21	物質質量と化学反応式				○	定期考查
	211	原子量・分子量・式量	☐ 原子量・分子量・式量の定義を表すことが出来る。	○			定期考查

11	212 物質質量	☐ 元素の相対質量と存在比から原子量を求めることが出来る。 ☐ 原子量と分子量・式量の関係を理解し分子量・式量を求めることが出来る。 ☐ 原子量・分子量・式量について興味を持つ。 ☐ 物質量の定義を表すことが出来る。 ☐ 物質量の概念について興味を持つ。 ☐ 粒子数・質量・気体の体積と物質量に関する計算が出来る。	○	○	○	定期考査 定期考査 授業中の取り組みなど 定期考査 授業中の取り組みなど 定期考査
	後 期 中 間 考 査		○	○		
12	214 化学反応式と物質質量	☐ 化学反応式が表す量的関係について理解する。 ☐ 化学反応式の係数から、物質の量的変化を質量や気体の体積変化で捉えることが出来る。 ☐ 物質の量的関係について実験によって理論と実際を比較検討できる。 ☐ 化学反応の量的関係について興味を持つ。 ☐ 物質探究の歴史や科学の基礎法則について興味を持つ。	○	○	○	定期考査 定期考査 実験 実験プリント 授業中の取り組みなど 休み明け考査など
1	冬 季 休 業					
	213 溶液の濃度	☐ 濃度の表し方について、いろいろな方法があることを理解している。 ☐ 2種類の濃度の求め方を理解し求めることが出来る。 ☐ 溶液の濃さの表し方について興味を持つ	○	○	○	定期考査 定期考査 授業中の取り組みなど
	22 酸と塩基の反応					
	221 酸・塩基	☐ 酸・塩基とその性質、価数、電離度などの考え方を理解する。 ☐ ブレンステッド・ローリーの定義による酸・塩基を判断できる。 ☐ 酸・塩基について興味を持つ。	○	○	○	定期考査 定期考査 授業の取り組み、休業明け考査など
	222 水の電離と水溶液のpH	☐ 水溶液中の水素イオン濃度をpHで表す方法を理解している。	○			定期考査

2		☐ 水素イオン濃度、水酸化物イオン濃度の関係からpHを求めることができる。 ☐ pHについて興味を持つ。	○	○	定期考査 定期考査
後 期 期 末 考 査			○	○	
3	31 酸化還元反応 311 酸化と還元	☐ 酸化還元について興味を持つ。		○	授業中の取り組みなど