

東京都立石神井高等学校 平成31年度 教科（理科）科目（化学基礎） 年間授業計画

教科： 理科 科目： 化学基礎 単位数： 2単位

対象学年組： 第1学年 A組～G組

教科担当者： (A組：笠原)(B組：笠原)(C組：笠原)(D組：笠原)(E組：伊平)(F組：伊平)(G組：笠原)

使用教科書： (第一学習社 改訂 高等学校 化学基礎)

使用教材： (第一学習社 改訂 ネオパルノート化学基礎 ・ 数研出版 フォローアップドリル化学基礎 物質の構成と化学

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
4 月	物質と元素	物質の成分としての元素を理解する。元素観の変遷を知る。主要な元素記号を覚える。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2
	純物質と混合物	純物質と混合物の違いを理解する。混合物では物性が一定ではないことを理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2
	物質の分離・精製	ろ過、蒸留、再結晶などの分離・精製方法を器具の扱いを含めて理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
5 月	物質とその成分	単体と化合物の違いを知る。同素体の具体例を知る。元素の検出反応を知る。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	1
	物質の三態と熱運動	物質の三態と熱運動・分子間力の関係を知る。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	1
	三態の状態変化	三態間の変化を理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2
	原子の構造	原子の構造と構成粒子を理解する。電子殻と電子配置を理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	3

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
6 月	イオンの生成	原子からイオンが生成する仕組みを理解する。	定期考査の成績に、小テストや 実験レポート・提出物などの平常 点を加え、総合的に評価する。	2
	イオンとイオン結合	イオンの表し方を学ぶ。イオン同士の結びつきを理解する。	定期考査の成績に、小テストや 実験レポート・提出物などの平常 点を加え、総合的に評価する。	2
	イオン結晶	イオン結晶の仕組みを理解する。	定期考査の成績に、小テストや 実験レポート・提出物などの平常 点を加え、総合的に評価する。	2

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
7 月	共有結合	共有結合の仕組みを理解する。	定期考査の成績に、小テストや 実験レポート・提出物などの平常 点を加え、総合的に評価する。	3

8 月	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
9 月	金属結合	金属結合の仕組みを理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2
	原子量	元素の原子量・分子量・式量について理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	4

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
10 月	物質質量	物質質量の概念を理解し、計算ができるようになる。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	4
	化学変化	化学反応式を書けるようになる。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
11 月	化学反応の量的関係	物質量と化学反応式の間を関係し、量的関係の計算を行えるようにする。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	4
	酸と塩基	酸と塩基の定義を理解し、具体的な例を知る。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
12 月	水素イオン濃度	酸や塩基の強弱の表し方を，水素イオン濃度とpHを用いて表す。	定期考査の成績に，小テストや 実験レポート・提出物などの平常 点を加え，総合的に評価する。	3

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
1 月	中和と塩	中和反応を理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2
	中和における量関係	中和滴定を理解し、計算ができるようになる。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	4

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
2 月	酸化還元	酸化還元の定義を理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	3
	酸化数と酸化還元	酸化数の増減から酸化還元を理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	3

	指導内容	科目 化学基礎 の具体的な指導目標	評価の観点・方法	配当 時数
	酸化剤と還元剤	酸化剤と還元剤の反応式を理解する。	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	1
	酸化還元の量的関係	酸化還元反応の量的関係について理解する	定期考査の成績に、小テストや実験レポート・提出物などの平常点を加え、総合的に評価する。	2
3 月				