

2026年度 北見藤高等学校シラバス

〔教科〕 〔科目〕	理科【理科演習】	3年	2 単位	教科書	高等学校化学基礎 (第一学習社)	副教材等	ネオバルノート化学基礎 (第一学習社)	履修対象・ 使用教室 等	3年フロンティア (理科演習 選択)	
教科・ 科目 の 目標	物質とその変化に関わり、理科の見方・考え方を働かせ、見通しをもって観察、実験を行うことなどを通して、物質とその変化を科学的に探究するために必要な資質・能力を次のとおり育成することを目指す。 (1) 日常生活や社会との関連を図りながら、物質とその変化について理解するとともに、科学的に探究するために必要な観察、実験などに関する基本的な技能を身に付けるようにする。 (2) 観察、実験などを行い、科学的に探究する力を養う。 (3) 物質とその変化に主体的に関わり、科学的に探究しようとする態度を養う。									
評価 の 観点	知識・技能			思考・判断・表現			主体的に学習に取り組む態度			
	日常生活や社会との関連を図りながら、物質とその変化についての基本的な概念や原理・法則などを理解しているとともに、科学的に探究するために必要な観察、実験などに関する基本操作や記録などの基本的な技能を身に付けている。			物質とその変化から問題を見だし、見通しをもって観察、実験などを行い、得られた結果を分析して解釈し、表現するなど、科学的に探究している。			物質とその変化に主体的に関わり、見通しをもったり振り返ったりするなど、科学的に探究しようとしている。			
評価 方法	＊単元などの授業内容のまとまりごとに「評価の観点」に基づいた観点別評価を行い、〔A:「十分満足できる」状況 B:「概ね満足できる」状況 C:「努力を要する」状況〕とする。 ＊単元などの観点別評価に基づいて、学習全体の総合的な評価を行ったものを「5段階の評定」とする。									
評価 資料 ・ 評価 比重 (100点換算)	評価資料等		予定回数・内容等			知識・技能	思考・判断・表現	主体的に学習に取り組む態度		
	ミニテスト		25～30回 (内容のまとまりごとに実施)			20	-	-		
	単元テスト		6回 (単元ごとに実施)			50	50	-		
	課題		8回 (ネオバルノートまたは配布プリントの取り組み状況)			-	-	30		
	実験レポート		4回 (実験・実習に取り組み、実験レポートを提出)			30	50	20		
	リフレクションシート		6回 (単元ごとに振り返りを記入)			-	-	50		
(観点別配分%)		(3観点の比重を%で示しています)								
月進行 (計画)	【単元名】 学習項目名		配当 時間 (計画)	学習内容・目標 (到達点) など			主な評価資料		評価の重み付け〔●○〕	
									知・技 思・判・表 態度	
4 5	【第Ⅱ章 第1節 物質量と化学反応式】 1 原子量・分子量と式量 2 物質量 3 溶解と濃度 4 化学変化と化学反応式 5 化学反応の量的関係 6 化学変化における諸法則		15	・有効数字の考えを用いて測定値を扱い、その計算方法について理解する。 ・原子量を用いて分子量、式量を求められるようにする。 ・物質量と質量・気体の体積・粒子の個数との関係を理解する。 ・質量パーセント濃度とモル濃度について理解する。 ・化学反応を化学反応式を用いて表せるようにする。 ・化学反応式の係数が表している量的関係を理解する。			小テスト	○		
	単元テスト	○					○			
	課題							○		
	実験レポート	○					○	○		
	確認シート							○		
6 7 8	【第Ⅱ章 第2節 酸と塩基の反応】 1 酸と塩基 2 水素イオン濃度 3 中和と塩 4 中和滴定		15	・酸と塩基の定義とその性質について理解する。 ・電離度の違いから酸・塩基の強弱を理解する。 ・酸性や塩基性の強さの尺度であるpHを求められるようにする。 ・酸と塩基が中和するときの変化を化学反応式で表す。 ・塩の分類とその水溶液の液性について理解する。 ・中和滴定実験から、酸や塩基の濃度を求められるようにする。			小テスト	○		
	単元テスト	○					○			
	課題							○		
	ロイロノート提出							○		
	確認シート									
9 10	【第Ⅱ章 第3節 酸化還元反応】 1 酸化と還元 2 酸化剤と還元剤の反応 3 酸化還元の量的関係 4 金属のイオン化傾向 5 電池 6 金属の製錬 7 電気分解		16	・酸化と還元が電子の授受によって統一的に説明できることを理解する。 ・酸化数の変化から酸化・還元を判断できるようにする。 ・酸化剤や還元剤のはたらきをイオン反応式で表せるようにする。 ・金属のイオン化傾向を酸化のされやすさと関連付けて理解する。 ・電池のしくみを化学反応の観点から理解する。 ・鉄、銅、アルミニウムの製錬について理解する。 ・電気分解における各電極での反応について理解する。			小テスト	○		
	単元テスト	○					○			
	課題							○		
	ロイロノート提出							○		
	確認シート									
11	○ 溶液の濃度 ○ 固体の溶解度		8	・純溶媒と不揮発性の物質を溶かした希薄溶液の蒸気圧を比べて、その違いについて理解する。 ・蒸気圧降下から沸点上昇を考える。 ・モル沸点上昇について理解する。・溶液と純溶媒の凝固点の違いについて理解する。 ・モル凝固点降下について理解する。・沸点上昇度・凝固点降下度から溶質の分子量を求める方法を理解する。			小テスト	○		
	単元テスト	○					○			
	課題							○		
	実験レポート	○					○	○		
	確認シート							○		
12	まとめ		8	・4～12月の内容のまとめを行う。共通テスト化学基礎レベルの問題の演習を行う。			ミニテスト	○		
	単元テスト	○					○			
	課題							○		
	実験レポート	○					○	○		
	ロイロノート提出							○		
1	演習		8	・共通テスト化学基礎問題の演習を行う。			小テスト	○		
	単元テスト	○					○			
	課題							○		
	実験レポート	○					○	○		
	確認シート							○		

学習の アドバイス	(1) この演習では、高1・2での内容とイメージとを結びつけながら理解することが大切ですので、授業には集中して臨んでください。 (2) 授業の内容がわからないときは、早めに質問したり、友達と話し合ったりしながら解決しましょう。 (3) サイエンスに特有の考え方を身に付ける必要があるため、予習よりも復習を大切に、毎時間授業後に復習するようにしてください。 (4) 化学はサイエンスであり、身近な事象を取り扱っているため、常に「なぜだろう」と考えながら取り組む姿勢が大切です。
--------------	--