

実施回	授業計画	予習・復習・キーワード	担当
1 ()	<p>・物質とは何だろう-1</p> <p>①物質の分類が説明できる。</p> <p>②物質の構造が説明できる。</p> <p>③物質を構成している基本的な元素が説明できる。</p> <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p2 - 10 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：単体、同素体、イオン</p>	山内
2 ()	<p>・物質とは何だろう-2</p> <p>①元素の周期表が説明できる。</p> <p>②原子量、分子量、モルが説明できる。</p> <p>③化学結合について説明できる。</p> <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p11 - 15 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：元素の分類、原子量、分子量、モル、化学結合</p>	山内
3 ()	<p>・物質とは何だろう-3</p> <p>①塩化ナトリウムの結晶をイオン結合で説明できる。</p> <p>②金属結合が説明できる。</p> <p>③水素結合、ファンデルワールス結合の特徴を説明できる。</p> <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p16 - 24 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：化学結合、イオン結合、金属結合、水素結合</p>	山内
4 ()	<p>・気体について</p> <p>①気体のルールについて説明できる。</p> <p>②空気はなにからできているかが説明できる</p> <p>③気体の医療と生活への応用が説明できる。</p> <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p26 - 40 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：アボガドロの法則、空気の成分、オキシダント、オゾン</p>	山内
5 ()	<p>・水溶液について-1</p> <p>①砂糖水を例にとり、溶質・溶媒・溶液を説明できる。</p> <p>②質量%濃度が計算できる。</p> <p>③質量対容量%濃度を計算できる。</p> <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p42- 52 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：溶質、溶媒、パーセント濃度、質量%濃度、質量対容量%濃度、</p>	山内
6 ()	<p>・水溶液について-2</p> <p>①百万分率(ppm)が説明できる。</p> <p>②モル濃度(mol/l)が説明できる。</p> <p>③巻末問題</p> <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p42-52 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：百万分率(ppm)、モル濃度(mol/l)</p>	山内
7 ()	<p>・酸と塩基(アルカリ)について</p> <p>①酸と水素イオン、塩基と水酸化物イオンが説明できる。</p> <p>②酸と塩基の強弱(電離度)が説明できる。</p> <p>③水素イオン指数(pH)が説明できる。</p> <p>④身近な物質のpHが説明できる。</p> <p>⑤緩衝作用について説明できる。</p> <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p67- 78 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：酸、塩基(アルカリ)、水素イオン、水酸化物イオン、電離度、強酸・強塩基、弱酸・弱塩基、水素イオン指数(pH)、中和反応、緩衝作用</p>	山内

8 ()	<ul style="list-style-type: none"> ・希釈水溶液とコロイドについて ①物質の三態を説明できる。 ②蒸気圧降下、沸点上昇、凝固点降下について説明できる。 ③浸透圧について説明できる。 ④コロイド溶液について説明できる。 <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p 53-66 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：蒸気圧降下、沸点上昇、凝固点降下、浸透圧、コロイド</p>	山内
9 ()	<ul style="list-style-type: none"> ・酸化とは、還元とは ①酸化、還元の定義が説明できる ②金属のイオン化傾向について説明できる。 <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p 80 - 86 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：酸化、還元、酸化剤、還元剤、イオン化傾向</p>	山内
10 ()	<ul style="list-style-type: none"> ・化学反応では原子の組み換えが起こっている ①化学反応、活性化エネルギーを説明できる ②化学平衡について説明できる。 ③歯の無機成分が酸によって溶ける現象を説明できる。 <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p 88 - 96 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：化学反応、化学平衡</p>	山内
11 (11/19)	<ul style="list-style-type: none"> ・有機化合物について-1 ①有機物と無機物の違いが説明できる。 ②飽和炭化水素について説明できる。 ③不飽和炭化水素について説明できる。 <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p102-114 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：アルカン、アルケン</p>	山内
12 ()	<ul style="list-style-type: none"> ・有機化合物について-2 ①アルコールとその性質について説明できる。 ②アルコールの誘導体とその性質について説明できる。 ③高分子化合物について説明できる。 <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p114-128 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：エタノール、合成ゴム</p>	山内
13 ()	<ul style="list-style-type: none"> ・ヒトをつくっているものは何だろう-1 ①水のヒトのからだにおける役割を説明できる ②糖質について説明できる。 <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p130-144 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：無機元素、単糖類</p>	山内
14 ()	<ul style="list-style-type: none"> ・ヒトをつくっているものは何だろう-2 ①アミノ酸と蛋白質について説明できる ②脂質について説明できる。 ③核酸について説明できる。 <p>確認課題</p>	<p>予習：教科書 p143-164 を読むこと</p> <p>復習：教科書、配布プリントにより確認試験に備える</p> <p>キーワード：アミノ酸、蛋白質、脂質、核酸</p>	山内
15 ()	<ul style="list-style-type: none"> ・講義のまとめ 	<p>復習：教科書全範囲、全配布プリントと全確認テストを整理し本試験に備える</p>	山内