Утверждаю

Директор школы

475c59ef-8d53-4ea9-8c47-a5add20718a7

Подписано цифровой подписью: 475c59ef-8d53-4ea9-8c47-a5add20718a7
Дата: 2023.09.20 20:01:26 +03'00'

Л.Ю.Мортова

Приказ № 174-ос от 01.09.2023 года

Календарно- тематическое планирование

по химии

Класс 7 класс

Учитель Васылык Марина Викторовна

Количество часов: всего 34 часа; в неделю 1 час

Контрольных работ 3

Планирование составлено на основе федеральной рабочей программы по химии, ориентировано на целевые приоритеты духовно-нравственного развития, воспитания и социализации обучающихся, сформулированные в рабочей программе воспитания ГБОУСО «Санаторная школа-интернат г. Калининска», ID 1039529

№ п.п	Тема урока	Планируемая дата	Фактическая дата	ЦОР
	Раздел 1.Химия в центре естествознания (11 ч)			
1	Химия как часть естествознания. Предмет химии.	4.09		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
2	Наблюдение и эксперимент как методы изучения естествознания и химии.	11.09		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
3	Практическая работа №1 «Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила техники безопасности.»	18.09		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
4	Практическая работа №2 «Наблюдение за горящей свечой. Устройство и работа спиртовки.»	25.09		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
5	Моделирование.	02.10		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
6	Химические знаки и формулы.	09.10		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
7	Химия и физика.	16.10		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
8	Агрегатные состояния веществ.	23.10		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
9	Химия и биология.	06.11		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
10	Качественные реакции в химии.	13.11		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
11	Контрольная работа № 1 по теме «Химия в центре естествознания»	20.11		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
	Раздел 2.Математика в химии (9 ч)			
12	Относительная атомная и молекулярная масса.	27.11		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
13	Массовая доля элемента в сложном веществе.	04.12		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
14	Чистые вещества и смеси.	11.12		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
15	Объемная доля газа в смеси.	18.12		Библиотека ЦОК

				https://lib.myschool.edu.ru
16	Массовая доля вещества в растворе.	25.12		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
17	Практическая работа №3 «Приготовление раствора с заданной массовой долей растворенного вещества.»	08.01		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
18	Массовая доля примесей.	15.01		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
19	Решение задач и упражнений по теме «Математика в химии»	22.01		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
20	Контрольная работа №2 «Математика в химии»	29.01		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
	Раздел 3.Явления, происходящие с веществами (11 ч)			
21	Разделение смесей. Способы разделения смесей.	5.02		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
22	Фильтрование.	12.02		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
23	Адсорбция.	19.02		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
24	Дистилляция.	26.02		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
25	Практическая работа №4 «Выращивание кристаллов соли»	04.03		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
26	Практическая работа №5 «Очистка поваренной соли»	11.03		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
27	Химические реакции. Условия протекания химических реакций.	18.03		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
28	Признаки химических реакций.	01.04		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
29	Практическая работа №6 «Изучение процесса коррозии железа»	08.04		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
30	Обобщение и актуализация знаний по теме «Явления происходящие с веществами»	15.04		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
31	Контрольная работа №3 по теме «Явления происходящие с веществами»	22.04		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
	Раздел 4.Рассказы по химии			
32	Ученическая конференция «Выдающиеся русские ученые-химики»	06.05		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
33	Конкурс сообщений учащихся «Мое любимое химическое вещество»	13.05		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru
34	Конкурс ученических проектов, посвященный исследованиям в области	20.05		Библиотека ЦОК https://lib.myschool.edu.ru

	химических реакций.			
	Всего по программе	34		

Итоговая контрольная работа по химии за курс 7 класса

Цель: оценить уровень усвоения учащимися 7класса предметного содержания курса химии по программе основной школы, и выявления элементов содержания, вызывающих наибольшие затруднения.

Вариант 1

Часть А

Задание с одним правильным ответом

1. В каком из вариантов ответов перечислены только простые вещества:
А) вода, углекислый газ, водород
Б) вода, повареная соль, металлический натрий
В) вода, углекислый газ, поваренная соль Г) медь, азот, фосфор

2. Какой из способов разделения веществ можно использовать для разделения смеси мелкого речного песка и поваренной соли:
А) просеивание Б) растворение в воде и фильтрование В) использование магнита Г) растворение смеси в воде, фильтрование и выпаривание

3. Атом – это:
А) простейшая химическая частица Б) мельчайшая химически неделимая частица вещества В) частица, состоящая из протонов и электронов Г) частица молекулы

4. Вещество – это:
А) то, из чего состоят атомы
Б) то, из чего состоят физические тела
В) то, из чего состоят молекулы
Г) определённый вид атомов

5. В 200 граммах 15%-ного раствора содержание повареной соли составляет
А) 7,5 г Б) 24 г В) 30 г Г) 108 г

6. Выберите верное утверждение:
А) Кислоты – это сложные вещества, обладающие кислым вкусом
Б) Соли – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка
В) оксиды – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислорода
Г) основания – это кристаллические вещества, хорошо растворимые в воде

7. Чему равна валентность атома азота в соединениях NO_2, NH_3, N_2O_5
А)2,3,5 Б) 6,3,2 В) 4,3,5 Г) 2,2,4

Вариант 2

Часть А

Задание с одним правильным ответом

1. В каком из вариантов ответов перечислены только сложные вещества:
А) вода, углекислый газ, кислород Б) вода, углекислый газ, железный купорос В) медь, водород, фосфор Г) вода, повареная соль, фосфор

2. Какой из способов разделения веществ можно использовать для разделения смеси мелкого речного песка и деревянных опилок:
А) фильтрование и выпаривание Б) просеивание В) выпаривание и фильтрование Г) растворение смеси в воде и отстаивание

3. Мельчайшая химически неделимая частица вещества –это:
А) электрон Б) протон В) ядро Г) атом

4. Молекула – это:
А) мельчайшая частица вещества, сохраняющая его химические свойства Б) то, из чего состоят физические тела В) определённый вид атомов Г) то, из чего состоят атомы

5. В 400 граммах 25%-ного раствора содержание серной кислоты составляет
А) 160 г Б) 16 г В) 10 г Г)100 г

6. Выберите верное утверждение:
А) кислоты – это сложные вещества, состоящие из атомов водорода и гидроксогруппы
Б) основания – это сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка
В) оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых - кислород
Г)соли – это жидкие вещества, окрашивающие индикатор в красный цвет

7. Чему равна валентность атома серы в соединениях SO_2, SO_3, H_2S
А)4,6,2 Б)2,3,1 В) 1,1,1 Г)2,3,2

8. В каком из вариантов ответов перечислены только

8. В каком из вариантов ответов перечислены только основные оксиды: А) K_2O, Fe_2O_3 , CO_2 Б) CO_2, SiO_2, N_2O_5 В) SO_2, Na_2O , P_2O_5 Г) Na_2O, Fe_2O_3 , Ag_2O 9. Относительная молекулярная масса сульфата меди $CuSO_4$ равна А)53 Б) 160 В) 77 Г) 112 10. Формула карбоната натрия А) Na_2CO_3 Б) Na_2CO_4 В) Na_3CO_3 Г) $NaCO_3$	кислотные оксиды: А) CO_2, SO_2, MnO Б) CO_2, Cl_2O , P_2O_3 В) BaO, CO , N_2O Г) N_2O, Cr_2O_3 , CO_2 9. Относительная молекулярная масса фосфата натрия Na_3PO_4 А) 164 Б) 118 В) 58 Г) 80 10. Формула силиката калия А) $KSiO_3$ Б) K_2SiO_3 В) K_2SiO4 Г) K_3SiO_4

Часть В

Задания с несколькими ответами:

Вариант 1	**Вариант 2**
Выберите три правильных ответа **В1.** Какие из веществ относятся к классу оснований: А) $AgNO_3$ Б) CuOH В) Na_2O Г) Mg(OH)2 Д) $CaCO_3$ Е) H_2SO_3 Ж) SiO_2 З) $Cr(OH)_3$	*Выберите три правильных ответа* В1. Какие из веществ относятся к классу солей: А) KCl Б) Ca(OH)2 В) HCl Г) CaO Д) $MgSiO_3$ Е) H_2SO_3 Ж) SO_2 З) $Fe_2(SO_3)_3$
В2. Установите соответствие: 1) сульфат марганца (II) А) $FeCl_2$ 2) хлорид железа (II) Б) $NaNO_3$ 3) оксид натрия В) $MnSO_4$ 4) гидроксид кальция Г) $Ca(OH)_2$ Д) Na_2S Е) Na_2O Ответы оформите в виде таблицы: 1 | 2 | 3 | 4 | | | |	В2. Установите соответствие: 1) сульфит калия А)H_2SO_3 2) карбонат магния Б) $NaNO_3$ 3) нитрат натрия В) K_2SO_3 4) сульфид железа (III) Г)$MgCO_3$ Д)K_2SiO_3 Е) Fe_2S_3 Ответы оформите в виде таблицы: 1 | 2 | 3 | 4 | | | |

Ответы к заданиям итоговой контрольной работы за курс 7 класса:

Каждое задание оценивается в 1 балл:

Вариант 1	Вариант 2
1. Г	1. Б
2. Г	2. Г
3. Б	3. Г
4. Б	4. А
5. В	5. Г
6. Б	6. В
7. В	7. А
8. Г	8. Б
9. Б	9. А
10.А	10.Б

Каждое задание части В оценивается в 2 балла

Выберите три правильных ответа **В1.** Какие из веществ относятся к классу оснований: А) $AgNO_3$ Б) CuOH В) Na_2O Г) Mg(OH)2 Д) $CaCO_3$ Е) H_2SO_3 Ж) SiO_2 З) $Cr(OH)_3$ **Ответ: БГЗ**	*Выберите три правильных ответа* В1. Какие из веществ относятся к классу солей: А) KCl Б) Ca(OH)2 В) HCl Г) CaO Д) $MgSiO_3$ Е) H_2SO_3 Ж) SO_2 З) $Fe_2(SO_3)_3$ **Ответ: АДЗ**
В2. Установите соответствие:	В2. Установите соответствие:

1) сульфат марганца (II) 2) хлорид железа (II) 3) оксид натрия 4) гидроксид кальция	А) $FeCl_2$ Б) $NaNO_3$ В) $MnSO_4$ Г) $Ca(OH)_2$ Д) Na_2S Е) Na_2O	1) сульфит калия 2) карбонат магния 3) нитрат натрия 4) сульфид железа (III)	А)H_2SO_3 Б) $NaNO_3$ В) K_2SO_3 Г)$MgCO_3$ Д)K_2SiO_3 Е) Fe_2S_3
Ответ: ВАЕГ		Ответ: ДГБЕ	

Критерии оценивания:
15-17 баллов – оценка «5»
12-14 баллов – оценка «4»
7-11 баллов – оценка «3»