

Приложение 1 к Приказу №97/1 от 23.04.2021 г.

Анализ Всероссийской проверочной работы

Учитель: Дворникова Оксана Виалетовна

Предмет: Химия

Класс: 8«б»

Дата проведения: 18.03.2021

Время выполнения: 90 минут

Максимальный балл, который можно получить за работу: 36

Описание работы:

1. Первоначальные химические понятия. 1.1 Химия в системе наук. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Физические свойства веществ. Правила безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Понятие о методах познания в химии. 1.2 Атомы и молекулы. Химические элементы. Знаки химических элементов. Относительная атомная масса. Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение. 1.3 Химическая формула. Валентность химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении. 1.4 Физические и химические явления. Химическая реакция. Признаки химических реакций. Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ. Типы химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена). 2 Воздух. Кислород. Водород. 2.1 Воздух – смесь газов. Состав воздуха. Кислород – элемент и простое вещество. Озон – аллотропная модификация кислорода. 2.2 Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах. Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе. 2.3 Водород – элемент и простое вещество. Нахождение в природе, физические и химические свойства (на примере взаимодействия с неметаллами и оксидом меди(II)), применение, способы получения. Понятие о кислотах. 3 Вода. Растворы. 3.1 Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Понятие о насыщенных и ненасыщенных растворах. Массовая доля вещества в растворе. Роль растворов в природе и жизни человека. 3.2 Химические свойства воды (реакции с металлами, кислотными и основными оксидами). Понятие об основаниях и солях. 3.3 Круговорот воды в природе. Загрязнения природных вод. Охрана и очистка природных вод. 4 Важнейшие классы неорганических соединений 4.1 Оксиды: состав, классификация, номенклатура. Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов. 4.2 Основания: состав, классификация, номенклатура, физические и химические свойства, способы получения. 4.3 Кислоты: состав, классификация, номенклатура, физические и химические свойства, способы получения. Ряд активности металлов. ВПР. Химия. 8 класс © 2021 Федеральная служба по надзору в сфере образования и науки 6 4.4 Соли (средние): номенклатура, способы получения, взаимодействие солей с металлами, кислотами, щелочами и солями. 4.5 Генетическая связь между классами неорганических соединений. 5 Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции 5.1 Классификация химических элементов. «Проведение химического эксперимента: ознакомление с образцами металлов и неметаллов». Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы,

галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды. 5.2 Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Виды таблицы «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева». Периоды и группы. Физический смысл порядкового номера элемента. 5.3 Состав и строение атомов. Понятие об изотопах. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева. 5.4 Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам. Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева для развития науки и практики. 5.5 Электроотрицательность химических элементов. Химическая связь: ионная и ковалентная (полярная и неполярная). 5.6 Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления. Окислители и восстановители. 6 Количественные отношения в химии. 6.1 Расчеты по химической формуле. Расчеты массовой доли химического элемента в соединении. 6.2 Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объем газов.

Результаты:

Класс	Кол-во по списку	Кол-во выполнявших	«5»	«4»	«3»	«2»	Успеваемость	Качество
8 «б»	25	22	2	12	6	0	100%	70%

Затруднения вызвали задания: 1. Первоначальные химические понятия. 3 Вода. Растворы. 4 Важнейшие классы неорганических соединений 4.3 Кислоты: состав, классификация, номенклатура, соли, оксиды, основания.

Причины затруднений: Не внимательно читают задания. Не знание химических формул, при написании химического уравнения неправильно расставлены коэффициенты, не правильно решили задачу, также возникли затруднения при нахождении атомной и молекулярной массы,

Вывод: Повторить темы, при которых возникли затруднения. Первоначальные химические понятия. Вода. Растворы. Важнейшие классы неорганических соединений 4.3 Кислоты: соли, оксиды, основания.