

Предмет - Химия
Класс – 11 класс
Учебный год – 2025-2026
Учитель – Пономарева Т.Н.
Вид аттестации – контрольная работа
Время выполнения 40 мин

№ задания	Форма задания	Тема предметного содержания	Кол-во баллов	Критерии оценивания
1	Тестовое задание с множественным выбором	1.1.1 Современные представления о строении атома. Строение электронных оболочек атомов элементов первых четырех периодов: s-, p- и d-элементы. Электронная конфигурация атома. Основное и возбужденное состояние атомов 1.1.2 Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам;	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
4	Тестовое задание с множественным выбором ответов	1.3.1 Ковалентная химическая связь, ее разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь. 1.3.2 Электроотрицательность. Степень окисления и валентность химических элементов;	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
6	Тестовое задание с множественным выбором ответов	2.2. Характерные химические свойства простых веществ – металлов: щелочных, щелочноземельных, алюминия; переходных металлов (меди, цинка, хрома, железа) 2.3. Характерные химические свойства простых веществ – неметаллов: водорода, галогенов, кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния. 2.4 Характерные химические свойства оксидов: основных амфотерных, кислотных 2.5. Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов 2.6 Характерные химические свойства кислот 2.7 Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основных; комплексных (на примере соединений алюминия и цинка) 4.1.4 Качественные реакции на неорганические вещества и ионы 4.1.5 Качественные реакции органических соединений	2	-Ответ верный и полный– 2 балл; -Допущена одна ошибка -1 балл; - Д о п у щ е н а более одной ошибки -0 баллов.
17	Тестовое задание на	1.4.1 Классификация химических реакций в неорганической и	1	-Ответ верный

	соответствие	органической химии 1.4.2 Тепловой эффект химической реакции. Термохимические уравнения 1.4.3 Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов 1.4.5 Электролитическая диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты 1.4.6 Реакции ионного обмена		и полный – 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
20	Тестовое задание на соответствие	1.4.9 Электролиз расплавов и растворов (солей, щелочей, кислот) 1.4.7 Гидролиз солей. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная 4.1.3 Определение характера среды водных растворов веществ. Индикаторы	2	-Ответ верный и полный – 2 балл; -Допущена одна ошибка -1 балл; -Допущена более одной ошибки -0 баллов.
22-23	1)Тестовое задание на соответствие 2)Расчетные задачи на химическое равновесие»	1.4.4 Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие. Смещение химического равновесия под действием различных факторов	3	- О т в е т правильный и полный – 3 балла; - П р а в и л ь н о записаны два элемента ответа – 2 балл - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа – 1 балл -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
29	Составление окислительно-восстановительной реакции, расстановка коэффициентов методом электронного баланса. Определение окислителя и восстановителя.	1.4.8. Реакции окислительно-восстановительные.	2	- О т в е т правильный и полный – 2 балла; - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа – 1 балл -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
34	Задание с развернутым ответом. Решение задачи	4.3 Расчеты по химическим формулам и уравнениям	4	- О т в е т правильный и полный – 4 балла; - П р а в и л ь н о записаны три первых

				элемента ответа – 3 балла - П р а в и л ь н о записаны два элемента ответа – 1 балла - Правильно записан один элемент ответа -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
	Итого		16	

Шкала:

«5» - 14-16 баллов

«4» - 9-13 баллов

«3» - 6-8 баллов

«2» - 0-5 баллов

Материал для повторения, источник: учебник. Химия. Углубленный уровень. 11 класс: учебник /В.В. Еремин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин.- М.: Дрофа, 2020 г