Оценочные материалы для проведения промежуточной аттестации по ХИМИИ 11 класс

Итоговая контрольная работа по химии 11 класса составлена в соответствии со структурой демоверсии ЭГЭ по химии. Каждый вариант состоит из двух частей, включающих задания различного уровня сложности. Суть этих различий состоит не только в содержании проверяемого материала, но и в способе формулирования ответа, который во многом определяется формой задания.

Каждый вариант экзаменационной работы построен по единому плану: работа состоит из двух частей, включающих в себя 34 задания.

Часть 1 содержит 28 заданий с кратким ответом, в их числе 20 заданий базового уровня сложности (в варианте они присутствуют под номерами: 1-5, 9-13, 16-21, 25-28) и 8 заданий повышенного уровня сложности (их порядковые номера: 6-8, 14, 15, 22-24, 26). Часть 2 содержит 6 заданий высокого уровня сложности, с развёрнутым ответом. Это задания подномерами 29-34.

Общие сведения о распределении заданий по частям экзаменационной работы и их основных характеристиках представлены в таблице.

Распределение заданий по частям экзаменационной работы

= trong or and trong or a trong o			
Часть работы	Количе- ство заданий	Максимальный первичный балл за выполнение заданий группы	Тип заданий
Часть 1	28	36	Задания с кратким ответом
Часть 2	6	20	Задания с развёрнутым ответом
Итого	35	56	

Система оценивания экзаменационной работы по химии

Часть 1. За правильный ответ на каждое из заданий 1–5, 9–13, 16-21, 25–28 ставится 1 балл. Задание считается выполненным верно, если экзаменуемый дал правильный ответ в виде последовательности цифр или числа с заданной степенью точности.

Задания 6-8, 14, 15, 22, 23 и 24 считаются выполненными верно, если правильно указана последовательность цифр. За полный правильный ответ в заданиях 6-8, 14, 15, 22, 23 и 24 ставится 2 балла; если допущена одна ошибка – 1 балл; за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов

Часть 2. Критерии оценивания заданий с развёрнутым ответом

Задание 29. Максимальный балл 2

Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы 2 Правильно записан один элемент ответа 1

Все элементы ответа записаны неверно 0

Задание 30. Максимальный балл 2

Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы 2 Правильно записан один элемент ответа 1

Все элементы ответа записаны неверно 0

Задание 31. Максимальный балл 4

Правильно записаны 4 уравнения реакций 4

Правильно записаны 3 уравнения реакций 3 Правильно записаны 2 уравнения реакций 2

Правильно записано 1 уравнение реакции 1

Задание 32. Максимальный балл 5

Правильно записаны 5 уравнения реакций 5 Правильно записаны 4 уравнения реакций 4 Правильно записаны 3 уравнения реакций 3 Правильно записаны 2 уравнения реакций 2

Правильно записано 1 ўравнение реакции 1

Задание 33. Максимальный балл 4

Ответ правильный и полный, содержит следующие элементы:

- правильно записаны уравнения реакций, соответствующих условию задания;
- правильно произведены вычисления, в которых используются необходимые физические величины, заданные в условии задания;
- продемонстрирована логически обоснованная взаимосвязь физических величин, на основании которых проводятся расчёты;
- в соответствии с условием задания определена искомая физическая величина

Правильно записаны четыре элемента ответа 4

Правильно записаны три элемента ответа 3

Правильно записаны два элемента ответа 2

Правильно записан один элемент ответа 1

Все элементы ответа записаны неверно 0

Задание 34. Максимальный балл 3

Ответ правильный и полный, содержит следующие элементы:

- правильно произведены вычисления, необходимые для установления молекулярной формулы вещества, и записана молекулярная формула вещества;
- записана структурная формула органического вещества, которая отражает порядок связи и взаимное расположение заместителей и функциональных групп в молекуле в соответствии с условием задания;
- с использованием структурной формулы органического вещества записано уравнение реакции, на которую даётся указание в условии задания

Правильно записаны три элемента ответа 3

Правильно записаны два элемента ответа 2

Правильно записан один элемент ответа 1

Все элементы ответа записаны неверно 0

Таким образом, каждый вариант итоговой контрольной работы включает 34 задания, за верное выполнение которых учащийся максимально может получить 56 балла. Первичный балл переводится в тестовый согласно шкале ФИПИ.

На выполнение работы отводиться 210 минут.

При выполнении работы можно пользоваться периодической системой химических эдементов Д.И.Менделеева, таблицей растворимости солей, кислот и оснований в воде, электрохимическим рядом напряжения металлов, а также непрограммируемым калькулятором.