Годовая промежуточная аттестация по химии.
10 класс

Пояснительная записка

Комплект билетов для 10 класса (4 часа в неделю) состоит из 17 билетов, каждый из которых включает два теоретических и один практический вопрос. Теоретические вопросы включают дидактические единицы раздела «Неорганическая химия», «Органическая химия» федерального компонента стандарта базового уровня за исключением материала, выделенного в стандарте курсивом. Практическая часть (третий вопрос билетов) проверят умения школьников решать расчетные задачи и реакции ОВР.

При проведении устного экзамена по химии учащимся предоставляется право использовать при необходимости:

– справочные таблицы по химии:

1. Таблица химических элементов Д.И. Менделеева
2. Таблица растворимости химических элементов

– непрограммируемый калькулятор для вычислений при решении задач.

Для подготовки ответа на вопросы билета учащимся предоставляется не менее 30 минут. Ответ оценивается исходя из максимума в 5 баллов за каждый вопрос и вывода затем среднего балла за экзамен, при необходимости округления в пользу ученика.

Оценивание ответов, учащихся на теоретические вопросы представляет собой поэлементный анализ ответа на основе требований к знаниям и умениям той программы, по которой они обучались, а также структурных элементов некоторых видов знаний и умений.

Решение расчетной задачи считается полностью правильным, если верно записаны формулы, выражающие физические законы, применение которых необходимо для решения задачи выбранным способом; проведены необходимые математические преобразования и расчеты, приводящие к правильному числовому ответу, и представлен ответ.

Удовлетворительным может считаться решение, в котором записаны только исходные формулы, необходимые для решения, и таким образом экзаменуемый демонстрирует понимание представленной в задаче физической модели. При этом допускается наличие ошибок в математических преобразованиях или неверной записи одной из исходных формул.

Билет 1

1. Атомы, молекулы, вещества

2. Строение атома

3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов

Билет 2

1. Агрегатные состояния

2. Химическая связи

3. $\mathbf{K^{+}_{2}S^{-2} + 2K^{+}Mn^{+7}O^{-2}_{4} = 2K^{+}_{2}Mn^{+6}O^{-2}_{4} + S^{0}}$

Билет 3

1. Газовые законы

2. Классификация химических реакций

3. $\mathbf{5\ K_2S + 2\ KMnO_4 + 8\ H_2SO_4 = 5\ S + 2\ MnSO_4 + 6\ K_2SO_4 + 8\ H_2O}$

Билет 4

1. Гидролиз солей

2. Комплексные соединения

3. $\mathbf{3\ K_2S + 2\ KMnO_4 + 4\ H_2O = 2\ MnO_2\downarrow + 3\ S\downarrow + 8\ KOH,}$

Билет 5

1. Предмет и значение органической химии

2. Причины многообразия органических соединений

3. Электронное строение и химические связи атома углерода

Билет 6

1. Структурная теория органических соединений

2. Структурная изомерия

3. Пространственная изомерия

Билет 7

1. Особенности и классификация органических реакций

2. Номенклатура органических соединений

3. Основные классы органических соединений. Гомологические ряды

Билет 8

1. Алканы. строение, номенклатура, изомерия, физические свойства

2. Химические свойства алканов

3. Получение и применение алканов

Билет 9

1. Алкены. строение, номенклатура, изомерия, физические свойства

2. Химические свойства алкенов

3. Получение и применение алкенов

Билет 10

1. Алкины. строение, номенклатура, изомерия, физические свойства

2. Химические свойства алкинов

3. Получение и применение алкинов

Билет 11

1. Ароматические углеводороды. Строение бензольного кольца, номенклатура, изомерия, физические свойства аренов

2. Химические свойства бензола и его гомологов

3. Получение и применение аренов

Билет 12

1. Природные источники углеводородов. Нефть, газ, уголь. Первичная переработка углеводородного сырья

2. Глубокая переработка нефти. Крекинг, риформинг

3.В лабораторной установке из 120 л ацетилена (н.у.) получили 60 г бензола. Найдите практический выход бензола.

Билет 13

1. Галогенопроизводные углеводородов. Строение, номенклатура, изомерия

2. Галогенопроизводные углеводородов. Физические и химические свойства

3. $5CH2=CH2 + 12KMnO4 + 18H2SO4 \rightarrow 6K2SO4 + 12MnSO4 + 10CO2 + 28H2O$

Билет 14

1. Спирты. строение, номенклатура, изомерия, физические свойства

2. Химические свойства спиртов

3. Какой объем водорода (н.у.) получится при взаимодействии 2 моль металлического натрия с 96%-ным (по массе) раствором этанола в воде (V = 100 мл, плотность d = 0,8 г/мл).

Билет 15

1. Альдегиды. строение, номенклатура, изомерия, физические свойства

2. Химические свойства альдегидов

3. Получение и применение альдегидов

Билет 16

1. Кетоны. строение, номенклатура, изомерия, физические свойства

2. Химические свойства кетонов

3. Получение и применение кетонов

Билет 17

1. Карбоновые кислоты. строение, номенклатура, изомерия, физические свойства

2. Химические свойства карбоновых кислот

3. Получение и применение карбоновых кислот

ЭП

C=RU, O=ГБОУ СОШ № 5 г. Сызрани,
CN=Сорокина Марина Александровна,
E=school5_szr@samara.edu.ru
00ccf5c80ab3ba9cf8
2025.12.12 15:56:30+04'00'