

Единый государственный экзамен по ХИМИИ

О.П. Костенко,
проректор ГОУ РК «ИПК РО»
по НМР

Документы, определяющие содержание экзаменационной работы

1. Федеральный компонент государственных стандартов основного общего и среднего (полного) общего образования по химии (Приказ Минобробразования России № 1089 от 05.03.2004 г.).
2. Обязательный минимум содержания среднего (полного) общего образования по химии (Приказ Минобробразования России № 56 от 30.06.1999 г.).

Информация

<http://www.fipi.ru>

Структура экзаменационной работы

- Каждый вариант экзаменационной работы состоит из трех частей и включает 45 заданий. Одинаковые по форме представления и уровню сложности задания сгруппированы в определенной части работы.

Структура экзаменационной работы

- Часть 1 содержит **30** заданий *с выбором ответа. Их обозначение в работе: A1; A2; A3; A4 ... A30.*
- Часть 2 содержит **10** заданий *с кратким ответом. Их обозначение в работе: B1; B2; B3 ... B10.*
- Часть 3 содержит **5** заданий *с развернутым ответом. Их обозначение в работе: C1; C2; C3; C4; C5*

Распределение заданий по частям экзаменационной работы

Части работы	Число заданий	Максимальный первичный балл	% от максимального первичного балла
Часть 1	30	30	45,4%
Часть 2	10	18	27,3%
Часть 3	5	18	27,3%
Всего	45	66	100%

содержательные блоки. часть 1

«Химический элемент»

«Химическая связь и строение вещества»

«Неорганическая химия »

«Органическая химия»

«Химическая реакция»

«Методы познания и применения веществ и химических реакций»

Часть 1. Задания с выбором ответа

В перечне веществ: А) CH_4 ; Б) H_2S ; В) CH_3COOH ; Г) NH_3 ; Д) H_5IO_6 ; Е) K_2HPO_4 кислотами являются

- 1) АБВ;
- 2) БВД;
- 3) БГД;
- 4) ВДЕ

Выполнение заданий части А

- А 9 – А 12 - 59%
- А 16 – 39%
- А 18, А 26, А 28 – 58%

Часть 2. Задания с кратким ОТВЕТОМ

- задания на установление соответствия позиций, представленных в двух множествах.
- задания на выбор нескольких правильных ответов из предложенного перечня ответов (множественный выбор).
- расчетные задачи.

Выполнение заданий части В

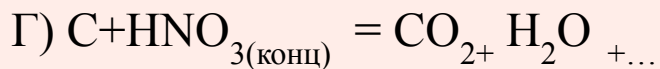
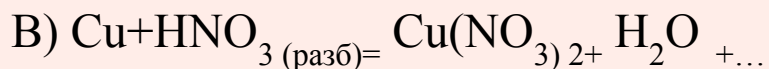
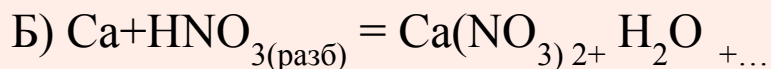
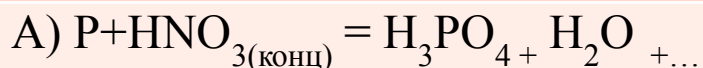
- В 4 – 39%
- В 6 – 20%
- В 8 – 21%

Часть 2. Задания с кратким ОТВЕТОМ

Установите соответствие между схемой реакции и формулой недостающего в ней вещества

Схема реакции

Формула вещества



1) NO

2) NO₂

3) N₂O

4) N₂O₅

5) N₂O₃

Часть 3. Задания с развернутым ответом

- – задания, проверяющие усвоение основополагающих элементов содержания, таких, например, как «окислительно-восстановительные реакции»;
- – задания, проверяющие усвоение знаний о взаимосвязи веществ различных классов (на примерах превращений неорганических и органических веществ);
- – расчетные задачи.

минимальное число баллов

- понимание смысла понятий, относящихся к основным разделам курса химии («Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева», «Строение атома и строение вещества», «Классификация веществ», «Теория химического строения органических соединений», «Химическая реакция», «Методы познания веществ»);

МИНИМАЛЬНОЕ ЧИСЛО БАЛЛОВ

- умение определять принадлежность веществ (по их формулам и названиям) к основным классам неорганических и органических веществ;
- умение определять тип реакции и составлять уравнения, отражающие наиболее важные химические свойства основных классов соединений.

Время выполнения работы

- 1) для каждого задания части 1 – около 2 минут;
- 2) для каждого задания части 2 – 5–7 минут;
- 3) для каждого задания части 3 – до 10 минут.

Общая продолжительность работы составляет 3 часа (180 минут).

Дополнительные материалы и оборудование

периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева;

таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде;

электрохимический ряд напряжений металлов;

непрограммируемый калькулятор.