



«ИИ и не только при
подготовке к ОГЭ:
вопросы 7,12,17»

Почтаренко Татьяна Игоревна,
учитель химии МАОУ гимназии №
44 им. Тальского г.Краснодар

Нормативно-правовые документы

1. Порядок проведения ГИА по образовательным программам основного общего образования (приказ Министерства просвещения РФ и Рособрнадзор от 4 апреля 2023 года № 232/551).
2. Приказ Министерства просвещения РФ от 11 ноября 2024 года № 788/2090.
3. Кодификатор проверяемых требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования и элементов содержания для проведения основного государственного экзамена по химии, утвержденным федеральным государственным бюджетным научным учреждением «Федеральный институт педагогических измерений».
4. Спецификация контрольных измерительных материалов для проведения в 2025 году ОГЭ по химии, утвержденным федеральным государственным бюджетным научным учреждением «Федеральный институт педагогических измерений».
5. Демонстрационные варианты КИМ ОГЭ 2025 года по химии, утверждены федеральным государственным бюджетным научным учреждением «Федеральный институт педагогических измерений».
6. Методические рекомендации по подготовке и проведению государственной итоговой аттестации по образовательным программам основного общего образования в 2025 году (письмо Рособрнадзора от 22 января 2025 года № 04-15).

Экзаменационная работа по химии состоит из двух частей (3 часа – 180 минут)

Часть 1 содержит 19 заданий с кратким ответом, подразумевающих самостоятельное формулирование и запись ответа в виде числа или последовательности цифр Рекомендуемое время – 60 минут

Часть 2 содержит 4 задания: 3 задания этой части подразумевают запись развернутого ответа, одно задание предполагает выполнение реального химического эксперимента и оформление его результатов Рекомендуемое время – 90 минут

Вопрос 12

Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) AgNO_3 (p-p) и LiCl (p-p)
- Б) FeCl_3 (p-p) и KOH (p-p)
- В) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (p-p) и $\text{Ba}(\text{OH})_2$ (p-p)

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ:

- 1) видимые признаки реакции отсутствуют
- 2) образование бурого осадка
- 3) растворение осадка
- 4) образование белого осадка

Вопрос 12

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

- А) MgSO_4 и BaCl_2
- Б) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и HNO_3
- В) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ и KOH

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) выпадение голубого осадка
- 2) выпадение бурого осадка
- 3) выпадение белого осадка
- 4) растворение осадка

Вопрос 12

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

А) Na_2S и HCl (p-p)

Б) Na_2S и CuSO_4

В) Na_2SO_4 и BaCl_2

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) выпадение белого осадка
- 2) выпадение чёрного осадка
- 3) выпадение голубого осадка
- 4) выделение газа

Вопрос 17

Установите соответствие между двумя веществами, взятыми в виде водных растворов, и реактивом, с помощью которого можно различить эти два вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А) NaBr и KNO_3
- Б) BaCl_2 и MgCl_2
- В) AlCl_3 и FeCl_2

РЕАКТИВ

- 1) HCl
- 2) NaOH
- 3) AgNO_3
- 4) NaNO_3

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А Б В

Ответ 322

Вопрос 17

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между двумя веществами, взятыми в виде водных растворов, и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А) H_2SO_4 и KOH
- Б) K_2CO_3 и Na_2SiO_3
- В) HNO_3 и HBr

РЕАКТИВ

- 1) метилоранж
- 2) HCl
- 3) Cu
- 4) KOH

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А Б В

Ответ 123

Вопрос 17

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ВЕЩЕСТВА

- А) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ и AlCl_3
- Б) Na_2SO_4 и Na_2CO_3
- В) K_3PO_4 и KOH

РЕАКТИВ

- 1) HCl (p-p)
- 2) KNO_3
- 3) Au
- 4) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А Б В

Ответ 414

Разработка раздаточного материала при подготовке к вопросам 12 и 17



Разработка раздаточного материала при подготовке к вопросу 12 и 17



Разработка раздаточного материала при подготовке к вопросам 12 и 17



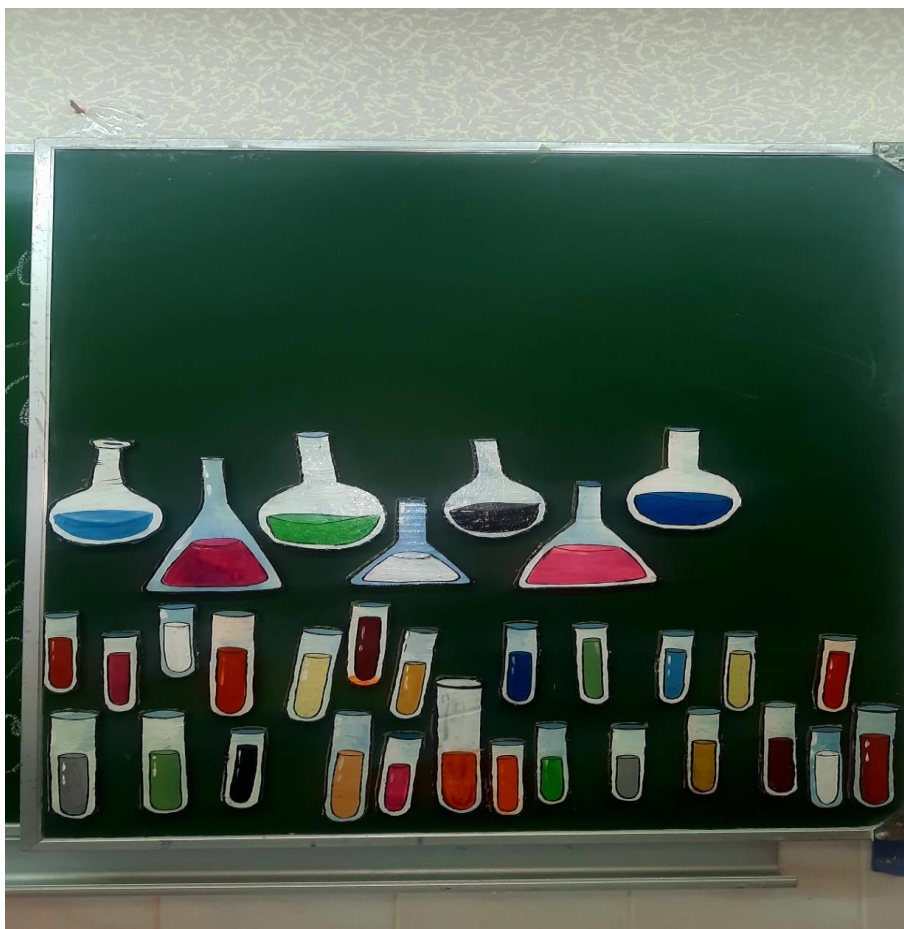
Разработка раздаточного материала при подготовке к вопросам 12 и 17



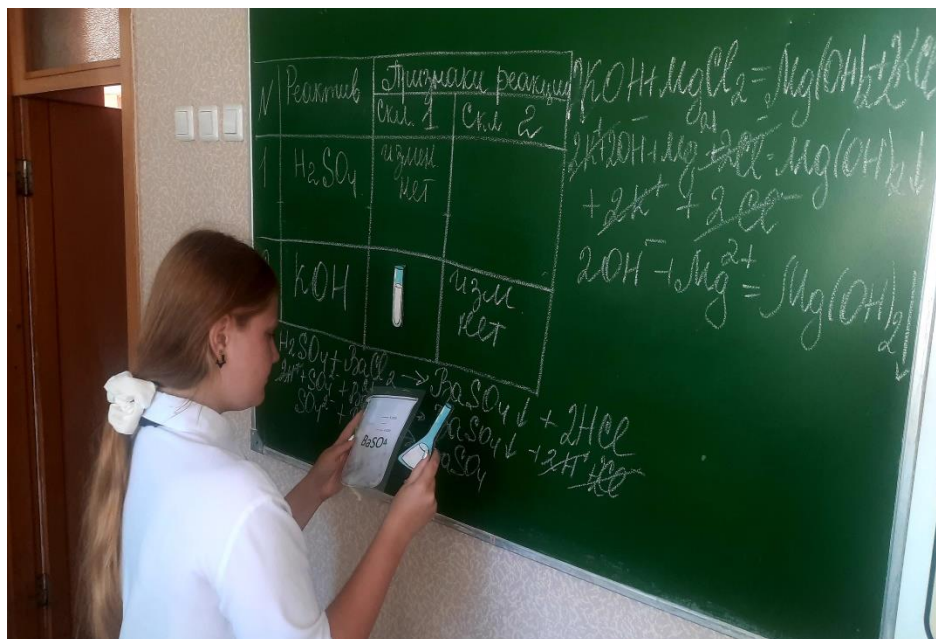
Разработка раздаточного материала при подготовке к вопросам 12 и 17



Разработка раздаточного материала при подготовке к вопросам 12 и 17



Разработка раздаточного материала при подготовке к вопросам 12 и 17



Разработка раздаточного материала при
подготовке к вопросам 12 и 17



Вопрос 7

Впишите правильный ответ.

Из предложенного перечня веществ выберите соль и кислотный оксид.

- 1) CaCl_2
- 2) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 3) CO_2
- 4) HClO_4
- 5) NaOH

Запишите в поле ответа сначала номер соли, а затем номер кислотного оксида.

Ответ:13

Вопрос 7

Впишите правильный ответ.

Из предложенного перечня веществ выберите два основных оксида.

- 1) ZnO
- 2) MgO
- 3) Al_2O_3
- 4) Li_2O
- 5) N_2O

Запишите номера выбранных ответов.

Ответ: 24

Вопрос 7

Впишите правильный ответ.

Из предложенного перечня веществ выберите основной оксид и основание.

- 1) Al_2O_3
- 2) CO
- 3) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 4) BaO
- 5) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Запишите в поле ответа сначала номер основного оксида, а затем номер основания.

Ответ:45





Количество материалов и цена

- Магнитная лента на липучке – 380 р 5 м
- Пленка для ламинатора А3 – 940 р 100 шт
- Ламинатор 2400
- Комплект наглядностей 1 - 120р (на сайте)
- Комплект наглядностей 2 - 150р (на сайте)

Итого: 3990р.

- Коробка от телевизора – бесплатно
- Время, желание и фантазия ученицы 9го класса-
БЕСЦЕННО

НАГЛЯДНОСТИ В ПОМОЩЬ



Игра _Химический шкаф_.pdf



Набор_наглядностей на доску _Качественные реакции в неорганике_.pdf