

Важное из вебинара ФИПИ от 19.02.2026

Д.Ю. Добротин:

1) Рассматривается перспектива проведению эксперимента в ЕГЭ: в будущем планируется, но точно не в этом году. Возможные варианты реализации: 1) допуск к экзамену; 2) эксперимент (реальное задание в КИМ); 3) более сложные задания с дополнительными баллами для учеников.

2) Изменений в 34 задаче не будет: просто появятся другие вариации.

3) В 33 задаче могут встретиться новые типы: те самые "новые типы 33 задач", которые были прописаны в спецификации в этом году. Это расчеты по уравнению реакции.

С.В. Стаханова:

1) Уточнение в формулировке для 29 задания (задание на составление ОВР): конкретизировали *сколько именно веществ* вступает в реакцию

1 вариант: «выберите вещество-окислитель и вещество-восстановитель, между которыми в

соответствующей среде протекает с образованием...» – в реакции должно быть 3 вещества (**окислитель**, **восстановитель** и **среда**)

Например: $2\text{KMnO}_4 + 3\text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 5\text{MnO}_2 + 2\text{KCl} + 4\text{HCl}$

2 вариант: «выберите два вещества» – в реакции должно быть именно 2 вещества!

Например: $2\text{FeSO}_4 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

Также на реакцию теперь чаще указывают не через признак, а через классы образующихся соединений.

И вряд ли в этом задании дадут реакции диспропорционирования.

2) Уточнили признак реакции при образовании простого вещества йода: изменение цвета раствора/образование простого вещества/твердого простого вещества/нерастворимого в воде простого вещества.

Выпадение осадка считается не очень хорошей формулировкой в данном случае.

3) В реакциях окисления H_2S и сульфидов конц.азотной кислотой возможно образование серы, а не серной кислоты и сульфатов: такое может встретиться в 31 задании (обращаем внимание на контекст задания).



Важное из вебинара ФИПИ от 19.02.2026

4) В реакции $\text{Ag}_2\text{S} + \text{HNO}_3(\text{конц.})$ возможно написание в продуктах и Ag_2SO_4 , и AgNO_3 . Оба варианта возможны.

5) Возможны 2 варианта записи фосфорной кислоты в ионном уравнении: так как это не совсем слабая кислота, а кислота средней силы.

! В случае H_3PO_4 возможны записи как $\text{H}^+ + \text{H}_2\text{PO}_4^-$, так и H_3PO_4

6) В заданиях где образуется $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ чаще встречается формулировка - "образуется слабое основание/слабый электролит". Верны обе записи: $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ и $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

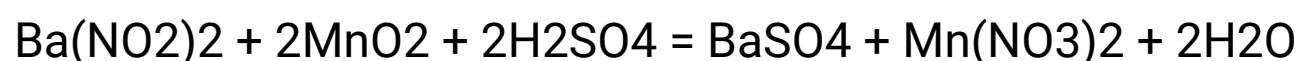
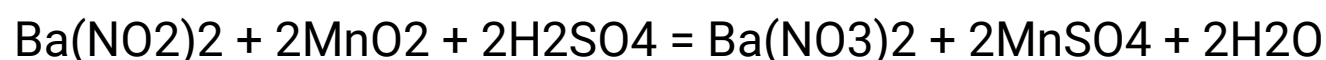
7) В 30 задании может встретиться необратимый гидролиз солей - как частный случай РИО.

8) В 30 задании не будет реакций, в которых в полном ионном уравнении ничего не сокращается. Если придумали такую реакцию, подумайте ещё.

9) Допустимы обе записи гидросульфатов в ионных уравнениях: можно писать и как HSO_4^- , и как $\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$

10) Если продукты реакции вступают в РИО с реагентами или другими продуктами, надо это учитывать.

Неверно:



или



11) По заданию 17 (на классификацию реакций):

- взаимодействие аммиака с кислотой - не является типичным примером реакцией нейтрализации (в заданиях не будет);

- получение аммиака из водорода и азота на катализаторе – гетерогенная реакция (так как протекает на поверхности твёрдого катализатора);

- из эндотермических реакций - «исключений» точно могут спросить $\text{N}_2 + \text{O}_2 = \text{NO}$ (больше исключений обещали в ЕГЭ не давать, типа $\text{H}_2 + \text{I}_2 = \text{HI}$, $\text{CO}_2 + \text{C} = \text{CO}$)



Важное из вебинара ФИПИ от 19.02.2026

12) По заданию 21 (гидролиз):

- из кислых солей могут быть только гидрокарбонаты натрия или калия
- не спросят про среду растворов гидросульфатов, гидросульфитов, дигидрофосфатов
- органики в этом задании не будет, только неорг вещества

13) Для написания продуктов реакции разложения натратов Mg, Sr, Ca, Pb смотрите на контекст задания.

14) Соли сульфиты с азотной кислотой: может быть и РИО, и ОВР.

15) В 26 задании не будет заданий на молярную концентрацию.

16) Не будет аммиачных комплексов меди.

17) Высшая валентность кислорода – III (в CO).

18) Соли хлориды могут быть восстановителями в реакции $\text{NaCl} + \text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$, но обычно восстановитель только HCl с сильными окислителями.

Н.В. Свириденкова:

1) Галогенирование алкенов с замещением по альфа-атому углерода на ЕГЭ не используется при составлении заданий

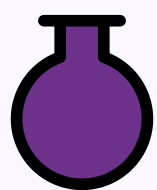
2) Гидратации малых циклов циклоалканов не спросят

3) Не встретится нарушение правила Морковника в присутствии пероксидов

4) Хлорирование алканов - процесс неселективный. Замещение идет во все возможные положения (будет много продуктов), так что для селективного галогенирования нужно использовать бромирование.

5) Реакции гидратации диенов не будет.

6) Алкилирование бензола алкенами – реакция замещения, но в 17 задании это не спросят



Важное из вебинара ФИПИ от 19.02.2026

- 7) Ацетиленид серебра в заданиях описывается как белый осадок (но сереет постепенно)
- 8) Алкилирование бензола и его гомологами спиртами БУДЕТ
- 9) Окисление ацетилена перманганатом или дихроматом идёт только с образованием CO_2
- 10) Фенол окисляется перманганатами/дихроматами, но уравнение реакции не спросят
- 11) Окисление органических веществ дихроматом встретится только в кислой среде
- 12) Альдегиды реагируют с водой. Альдегиды и кетоны реагируют со спиртами, это может спрашиваться в первой части, но записывать реакции не встретится
- 13) Гидролиз галогенпроизводных водой на ЕГЭ не спрашивается, так как процесс затруднённый
- 14) Ангидридов, амидов, галогенангидридов, нитрилов НЕ БУДЕТ
- 15) В реакции фенола с азотной кислотой может образоваться моонитропроизводное фенола
- 16) Фенол даёт фиолетовое окрашивание со всеми солями железа $3+$ (даже с бромидом железа $3+$)
- 17) Альдегиды окисляются бромной водой до карбоновых кислот. Эта реакция является качественной на альдегидную группу
- 18) Уравнения реакции образования ацеталей и полуацеталей не попросят написать, но проверят в тестовой части взаимодействие спиртом с альдегидами
- 19) Степень окисления азота в нитрогруппе $+3$
- 20) Важно уметь записывать спиртовое брожение глюкозы, причем глюкозу лучше писать молекулярно $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$. Молочнокислое и маслянокислое брожение не спрашивается



Важное из вебинара ФИПИ от 19.02.2026

- 21) Анилин реагирует с азотной и серной кислотой с образованием солей
- 22) Фенол напрямую не образует эфиров с карбоновыми кислотами
- 23) Нельзя обозначать ионную связь валентным штрихом
- 24) Реакция фенола со спиртами возможна (образование орто- или пара-этилфенола) - алкилирование фенола
- 25) Реакций с реактивом Гриньяра не будет
- 26) Список дисахаридов, которые нужно знать к ЕГЭ: сахароза, мальтоза, лактоза
- 27) В 32 задании можно не записывать условия проведения реакций (над стрелочками)
- 28) В 32 задании не будет циклов, содержащих более 6 атомов углерода
- 29) В 32 задании будут разветвлённые цепочки (т.е. стрелочки в разные стороны)
- 30) В 33 задании можно не записывать отдельно структурную формулу искомого вещества, достаточно записать её в реакции
- 31) В 33 задаче корректно использовать термин "соль" применительно к алкоголятам
- 32) Примеры новых типов 33 задач:
 - А) Смешанный тип: массовые доли + расчеты по реакцииВнимательно: в формуле количество атомов углерода, водорода и кислорода обозначено одной и той же буквой «х», а значит их одинаковое число

Пример 3

Вещество А состава $C_xH_xO_xK_y$ содержит 33,0 % кислорода по массе. Известно, что 4,85 г вещества А можно получить при взаимодействии кислородсодержащего органического вещества Б с раствором, содержащим 5,0 г гидрокарбоната калия, причем эти вещества взаимодействуют в молярном соотношении 1:2.

На основании данных условия задачи:

- 1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искоемых физических величин) и установите молекулярную формулу вещества А;
- 2) составьте структурную формулу вещества А, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции получения вещества А из вещества Б (используйте структурные формулы органических веществ).



Важное из вебинара ФИПИ от 19.02.2026

Б) Смешанный тип: массовые доли + продукты сгорания

Пример 4

При сгорании 5,92 г вещества А, содержащего 43,24 % кислорода по массе, получено 4,24 г карбоната натрия и 1,792 л углекислого газа (н.у.). Вещество А образуется при нагревании вещества Б с водным раствором гидроксида натрия, причем вторым продуктом реакции является этанол.

На основании данных условия задачи:

- 1) проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу вещества А;
- 2) составьте структурную формулу вещества А, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 3) напишите уравнение реакции получения вещества А из вещества Б (используйте структурные формулы органических веществ).