

ЗАДАНИЯ №№ 1-3,4 С ЕДИНЫМ КОНТЕКСТОМ

НОРМАТИВНЫЕ ДОКУМЕНТЫ ГИА-11

Федеральный закон № 273-ФЗ от 29.12.2012 г.
«Об образовании в Российской Федерации»

Приказ Минпросвещения России № 190, Рособрнадзора № 1512 от 07.11.2018
«Об утверждении Порядка проведения государственной итоговой аттестации по образовательным программам среднего общего образования»

Приказ Рособрнадзора от 26.06.2019 № 876
«Об определении минимального количества баллов единого государственного экзамена, подтверждающего освоение образовательной программы среднего общего образования, и минимального количества баллов единого государственного экзамена, необходимого для поступления в образовательные организации высшего образования на обучение по программам бакалавриата и программам специалитета»

Приказ Минпросвещения России № 609, Рособрнадзора № 1559 от 14.11.2019
«Об утверждении единого расписания и продолжительности проведения единого государственного экзамена по каждому учебному предмету, требований к использованию средств обучения и воспитания при его проведении в 2020 году»

ЗАПОЛНЕНИЕ БЛАНКОВ

Бланк ответов № 2.

Бланк является односторонней машиночитаемой формой.
Состоит из 2-х листов.

ВАЖНО!

Оборотная сторона листов бланка ответов № 2 НЕ ЗАПОЛНЯЕТСЯ!

При недостатке места для ответов на одностороннем бланке ответов № 2 (лист 1 и лист 2) участник ЕГЭ должен попросить односторонний дополнительный бланк ответов № 2.

Дополнительный бланк ответов № 2.

Бланк является односторонней машиночитаемой формой.

ВАЖНО!

Оборотная сторона листов дополнительного бланка ответов № 2 НЕ ЗАПОЛНЯЕТСЯ!

Единственный государственный экзамен - 2018
Бланк ответов № 2 **лист 1**

Код региона Код предмета Названия предмета Резерв - 5

Бланк ответов № 2 (лист 2) Лист

Переведите значения кодов "Код региона", "Код предмета", "Название предмета" на БЛАНК РЕГИСТРАЦИИ.
Отнесите на задание с РАЗВЕРНУТЫМ ОТВЕТОМ, пишите аккуратно и разборчиво, соблюдая разметку стрелками.
Не забудьте указать номер задания, на которое вы отвечаете, например, 31.
Укажите задание переписывать на кириллицу.

ВНИМАНИЕ! Все бланки и контрольные измерительные материалы рассматриваются в комплекте

Оборотная сторона бланка НЕ ЗАПОЛНЯЕТСЯ

Единственный государственный экзамен - 2018
Бланк ответов № 2 **лист 2**

Код региона Код предмета Названия предмета Резерв - 6

Дополнительный бланк ответов № 2 Лист

2 720390 001002

Переведите значения кодов "Код региона", "Код предмета", "Название предмета" на БЛАНК РЕГИСТРАЦИИ.
Отнесите на задание с РАЗВЕРНУТЫМ ОТВЕТОМ, пишите аккуратно и разборчиво, соблюдая разметку стрелками.
Не забудьте указать номер задания, на которое вы отвечаете, например, 31.
Укажите задание переписывать на кириллицу.





ВНИМАНИЕ! Все бланки и контрольные измерительные материалы рассматриваются в комплекте

Оборотная сторона бланка НЕ ЗАПОЛНЯЕТСЯ. Попросите дополнительный бланк ответов № 2.

ОБЩИЕ ПОДХОДЫ К ОТБОРУ СОДЕРЖАНИЯ КИМ ЕГЭ ПО ХИМИИ

Уровень предъявления учебного материала в КИМ соотносится с требованиями ФК ГОС 2004 г. (инвариантное ядро содержания действующих ОП по химии).

Выделены четыре крупных блока:

-  Блок 1 «Теоретические основы химии»,
-  Блок 2 «Неорганическая химия»,
-  Блок 3 «Органическая химия»,
-  Блок 4 «Методы познания в химии. Химия и жизнь».

Первый и четвёртый блоки подразделены в свою очередь на несколько содержательных линий.

В каждом из блоков и содержательных линиях выделены элементы содержания курса химии.

СТРУКТУРА КИМ ЕГЭ 2020 ГОДА

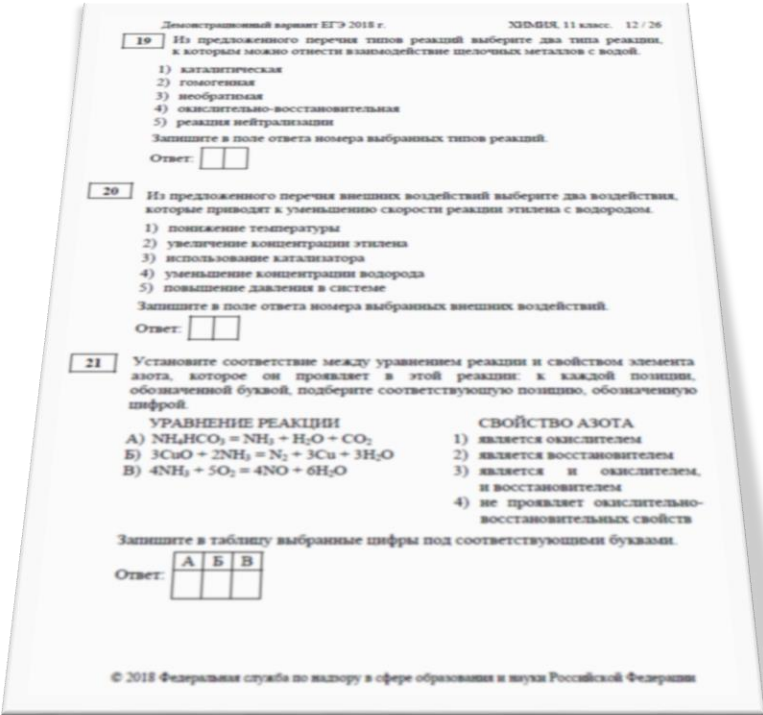
Каждый вариант экзаменационной работы построен по единому плану: работа состоит из двух частей, включающих в себя 35 заданий.

ЧАСТЬ 1

- 29** заданий с кратким ответом, из них
- ✓ 21 задание базового уровня сложности (№№ 1–7, 10–15, 18–21, 26–29);
 - ✓ 8 заданий повышенного уровня сложности (№№ 8, 9, 16, 17, 22–25).

ЧАСТЬ 2

- 6** заданий высокого уровня сложности, с развёрнутым ответом (№№ 30–35).



СИСТЕМА ОЦЕНИВАНИЯ ВЫПОЛНЕНИЯ ЗАДАНИЙ

➡ Задания части 1

Задания 1–6, 11–15, 19–21, 26–29 оцениваются в 1 балл.

Задания 7–10, 16–18, 22–25 оцениваются в 2 балла; допущена одна ошибка – 1 балл; за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов.

➡ Задания части 2 (с развёрнутым ответом)

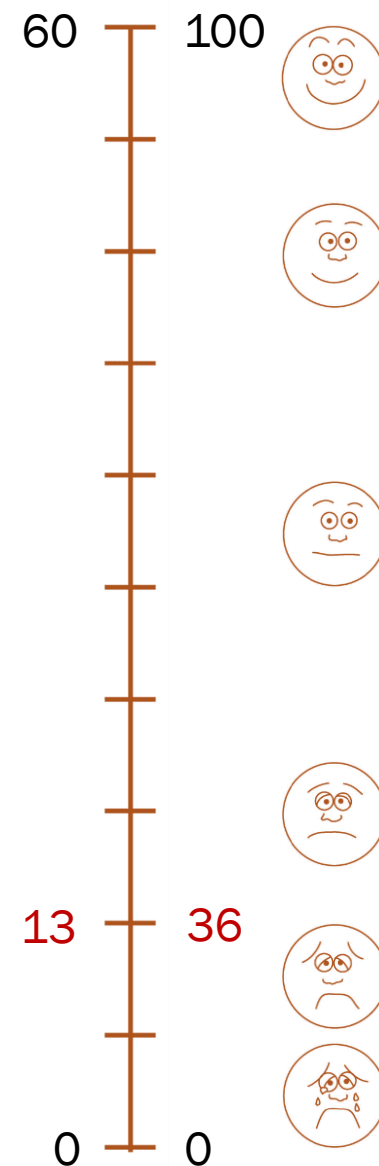
Задания 30 и 31 – по 2 балла; 32 – 4 балла; 33 – 5 баллов; 34 – 4 балла; 35 – 3 балла.

13 = 36

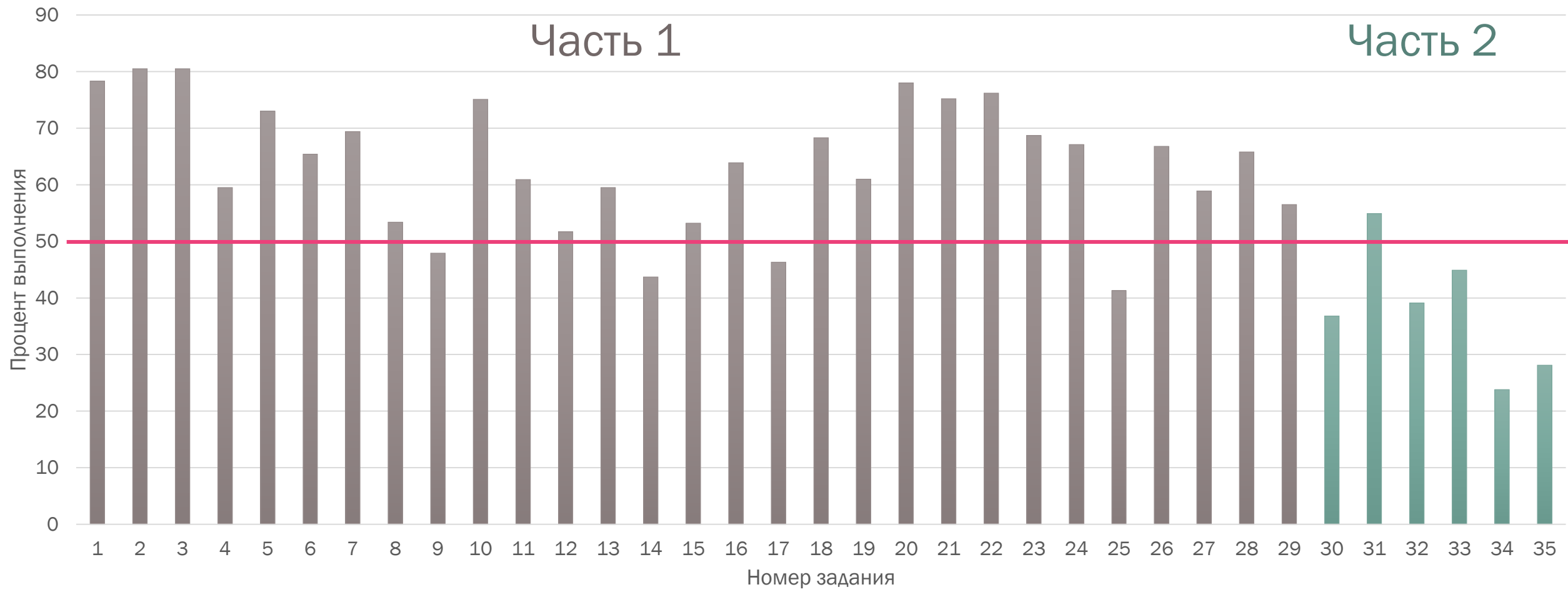
Минимальный (пороговый) балл

60 = 100

Максимальный балл

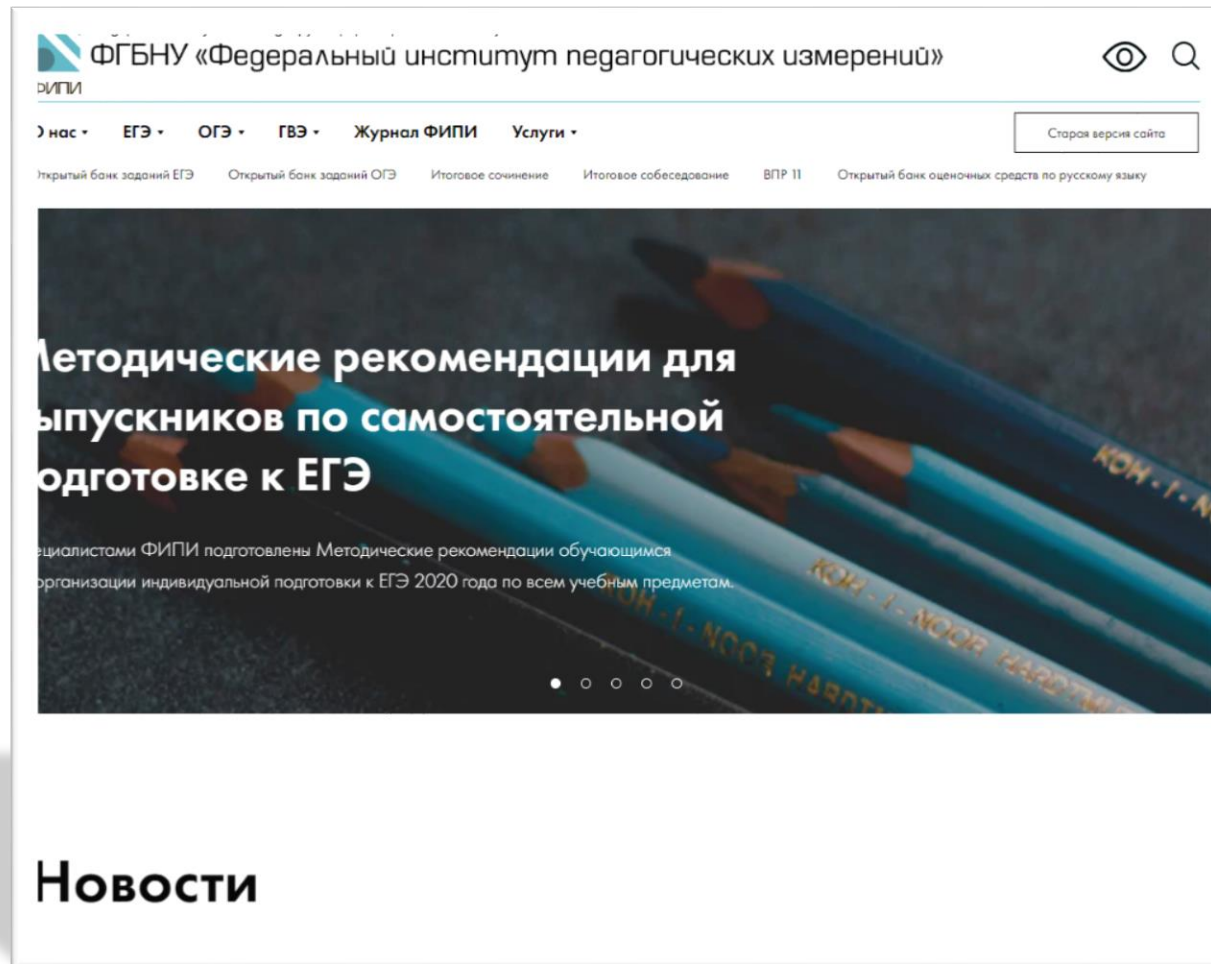


РЕЗУЛЬТАТЫ ВЫПОЛНЕНИЯ ЕГЭ-2019



АКТУАЛЬНАЯ ИНФОРМАЦИЯ НА САЙТЕ ФИПИ:

- открытый банк заданий
- видеоконсультации и индивидуальные рекомендации
- два варианта досрочного периода,
- журнал «Педагогические измерения» и др.



АКТУАЛЬНАЯ ИНФОРМАЦИЯ НА САЙТЕ ФИПИ:

Важная информация на сайте ФИПИ: открытый банк заданий

Можно проверить свой ответ:

Федеральный институт педагогических измерений
ОТКРЫТЫЙ БАНК ТЕСТОВЫХ ЗАДАНИЙ

ЕГЭ | Химия

ПОДБОР ЗАДАНИЙ Кол-во заданий: 1865

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 373

показывать на странице по: 5 10

Внимательно прочитайте текст задания и выберите верный ответ из списка

Два неспаренных электрона на внешнем уровне в основном состоянии имеет атом

Ответ:

☐ бериллия

☐ магния

☐ углерода

☐ хлора

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов. Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1) P 2) Se 3) Si 4) Cr 5) S

Задание №1. Введите ответ в поле ввода

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^4 .
Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

25

Федеральный институт педагогических измерений
ОТКРЫТЫЙ БАНК ТЕСТОВЫХ ЗАДАНИЙ

ЕГЭ | Химия

ПОДБОР ЗАДАНИЙ

Разделы заданий

☒ Теоретические основы химии

☐ Неорганическая химия

☐ Органическая химия

☐ Методы познания химии. Химия и жизнь

Темы заданий (КЭС)

Выбор ▾

Уровень сложности

☒ Базовый ☐ Повышенный ☐ Высокий

Тип ответа

☐ Единичный выбор ☒ Краткий ответ ☐ Множественный выбор ☐ Последовательность ☐ Развернутый ответ

☐ Расстановка терминов ☐ Установить соответствие

Номер задания

Номер группы

Искать задания

☒ Все ☐ Нерешенные ☐ Решенные

★ 1 (4440)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Открытый банк заданий ФИПИ

Каких заданий не бывает на ЕГЭ по химии и почему

1. Для проверки усвоения определенных элементов содержания курса химии достаточно привлечения ограниченного объема фактологического материала.

Так, знание свойств комплексных солей проверяется только на примере гидроксокомплексов цинка и алюминия; амфотерные свойства оксидов и гидроксидов – на примере оксидов ZnO , BeO , Al_2O_3 , Cr_2O_3 , Fe_2O_3 и соответствующих гидроксидов; для заданий 30 привлекается ограниченный круг важнейших окислителей и восстановителей.

2. Для построения заданий 1-ой части работы с выбором ответа не используется материал, который может трактоваться неоднозначно или изложен в разных учебниках по-разному.

Не включаются реакции разложения нитратов некоторых металлов (Li , $Ca...$), гидролиз $AgNO_3$, взаимодействие фосфора с водородом и т.п.

Энтальпии на ЕГЭ-2020 не будет!!!

БЛОК 1. СТРОЕНИЕ АТОМА. ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН. СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА

Задание	Проверяемый элемент содержания	% выполнения 2019/2018
1	Строение электронных оболочек атомов	78/61
2	Закономерности изменения свойств	81/62
3	ЭО. Степень окисления валентность	81/80
4	Химическая связь. Тип кристаллической решётки	60/53

Типичные ошибки:

- Атом и ион (электронные конфигурации) !!!
- Определение числа неспаренных электронов (часто ошибаются в атоме С)
- Элементы, не проявляющие валентности/высшей степени окисления, равной номеру группы
- Водородная связь (часто указывают наличие этой связи между молекулами водорода)

ПРИМЕРЫ ЗАДАНИЙ № 1, 2, 3 – ЗАДАНИЯ С ЕДИНЫМ КОНТЕКСТОМ

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов. Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1) Fe 2) В 3) Li 4) С 5) He

1

78 %

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^2 . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Электронная конфигурация He – $1s^2$

Электронная конфигурация Fe – $3d^64s^2$!!!

При выполнении этого задания рекомендуется записывать на черновике электронные конфигурации атомов для того, чтобы избежать ошибок при ответе на поставленный вопрос.

ПРИМЕРЫ ЗАДАНИЙ

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов. Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1) V 2) Br 3) S 4) As 5) I

2

80,5 %

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их электроотрицательности. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

Ответ	241	214	124	142
% участников	30,4	35,5	12,7	11,1

Расположили в порядке
увеличения ЭО

ПРИМЕРЫ ЗАДАНИЙ

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов. Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1) Mn 2) В 3) F 4) Cl 5) N

3

Определите элементы, проявляющие в соединениях степень окисления +7.
Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

80,5 %

Типичные ошибки: выбирают атом F; не указывают атом Mn

В другом варианте:

Определите элементы, не проявляющие в соединениях высшую валентность, равную номеру группы.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

ПРИМЕРЫ ЗАДАНИЙ

4

59,5 %

Из предложенного перечня выберите два соединения, в которых одна из ковалентных связей образована по донорно-акцепторному механизму.

- 1) NH_4Cl
- 2) CH_3OH
- 3) CH_3CHO
- 4) HNO_3
- 5) CH_3NH_2

Ответ:

Нет донорно-акцепторной связи!

Есть ковалентная связь, образованная по донорно-акцепторному механизму.

Водородная связь образуется между молекулами

- 1) воды
- 2) водорода !!!
- 3) этанола
- 4) этанала
- 5) изобутана

Ответ:

4

59,5 %

Из предложенного перечня выберите два свойства, которые характеризуют вещества с молекулярной кристаллической решеткой.

- 1) высокая электропроводность в кристаллическом состоянии
- 2) высокая твердость
- 3) высокая электропроводность в расплаве
- 4) высокая летучесть
- 5) низкая температура плавления

Запишите в поле ответа номера выбранных свойств.

Ответ:

--	--

ЗАДАНИЯ №№ 1-3,4 С ЕДИНЫМ КОНТЕКСТОМ