

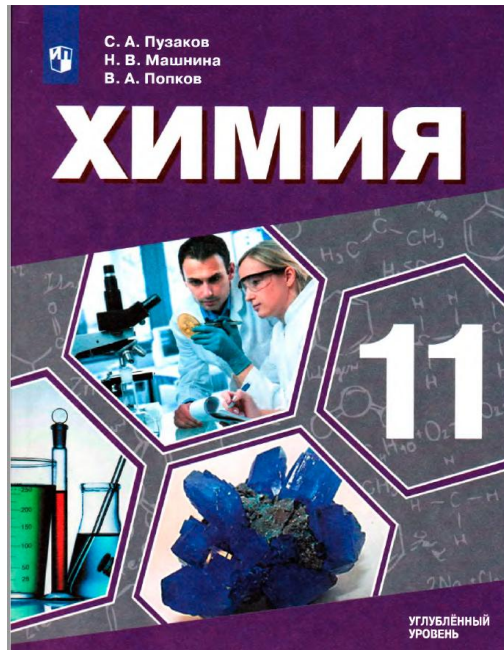
Подготовка учащихся к ЕГЭ по химии в рамках профильного обучения

Скоробогатова Светлана Геннадьевна,
заместитель директора по УР,
учитель химии средней школы №28 имени А.А. Суркова.

Этапы подготовки к ЕГЭ

1. Формирование интереса к предмету и мотивации его изучения, прочных базовых знаний, умений самостоятельно работать с литературой, с тестами различных типов;
2. Углубленная подготовка в профильном классе, которая включает самостоятельный лабораторный эксперимент;
3. Профильная ориентация учащихся, формирование профильных классов обучающихся;
4. Непосредственная подготовка к экзамену, которая содержит знания нормативных документов; информационную поддержку; изучение материала по темам ЕГЭ;
5. Углубление знаний, умений по особо сложным разделам химии;
6. Тренировка в формате и по материалам ЕГЭ.

УМК, используемые на профильном уровне



УПРАЖНЕНИЯ

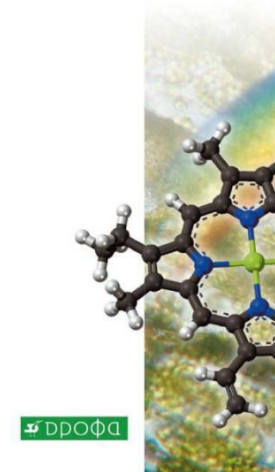
1. Сколько всего электронов имеет атом фосфора? Сколько электронов находится на внутренних уровнях (не участвует в образовании химической связи)? Есть ли у атома фосфора на внешнем уровне спаренные электроны? Если есть, то сколько пар? Сколько у атома фосфора в основном состоянии неспаренных электронов?
2. Напишите электронные конфигурации двух разных атомов в основном состоянии, у которых имеется 18 внутренних электронов, а на внешнем уровне находится только один неспаренный электрон.
3. Какие элементы имеют электронные конфигурации:
1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$; 4) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$;
2) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$; 5) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$;
3) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$;

ГРУППОВАЯ РАБОТА

Ответьте на вопрос и подготовьтесь к его обсуждению в классе. Почему нейтрон был открыт (1932) значительно позже электрона (1897) и протона (1911)? Необходимые дополнительные сведения найдите в различных источниках информации, включая интернет-ресурсы.

ЗАДАНИЯ В ТЕСТОВОЙ ФОРМЕ

1. Электронная конфигурация $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ соответствует каждому из двух ионов
1) Cl^- и K^+ 2) S^{2-} и O^{2-} 3) F^- и Na^+ 4) Ca^{2+} и Mg^{2+}
2. Формула высшего оксида элемента (Э) с конфигурацией $ns^2 np^5$
1) $ЭO_2$ 2) $ЭO_3$ 3) $Э_2O_5$ 4) $Э_2O_7$
3. Последовательность, в которой элементы перечислены в порядке уменьшения атомных радиусов



Интернет-платформы, используемые на уроках

СДАМ ГИА: РЕШУ ЕГЭ
Образовательный портал для подготовки к экзаменам

подписки комплекты курсы олимпиады вебинары тесты видеоучебник тетради разработки блог

VIDEouroki.ru

Поиск по сайту... Сведения об образовательной организации

Светлана

8868 место

Светлана

Химия Биология Магазин

Курс ЕГЭ База заданий 10 класс

9 класс Варианты ЕГЭ Неорганика Органика Задача 34

СтатГрад Публикации Вопрос-ответ

sch763307

Войти

Календарь на 2023-2024 год

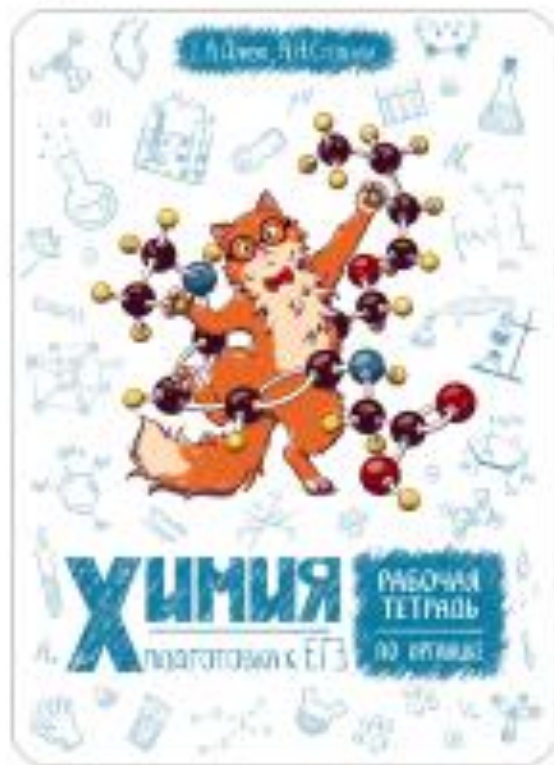
Объявления Наши проекты Публикации Книги Администратору Олимпиады Курсы Архив РЭ ВСОШ Контакты

#	19.09.2023 вторник	Итоговая диагностическая работа по математике за 10 класс проекта «Математическая вертикаль ПЛЮС». Резервный день. 2023 г. Математика Математическая вертикаль
#	01.08.2023 вторник	Анкета образовательной организации
#	21.02.2023 вторник	Курсы повышения квалификации 2023 г.
#	10.01.2023 вторник	«Сириус» приглашает школьников на первый цикл 2023 года проекта «Уроки настоящего»
#	07.12.2022 среда	Видеолекции по физике для подготовки к муниципальному и региональному этапам ВСОШ Физика Олимпиада
#	07.10.2022 пятница	ДЛЯ РЕПЕТИТОРОВ. Как присоединиться к проекту СтатГрад.

Разбор демоверсии

ТЕСТОВ

Органика. Рабочая тетрадь с теорией



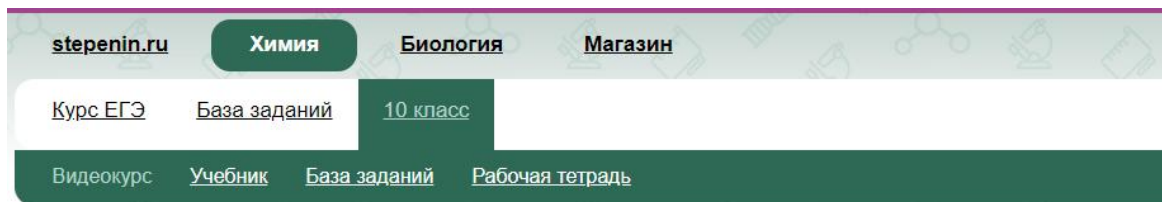
30 + 10 вариантов.



Двухтомник к ЕГЭ



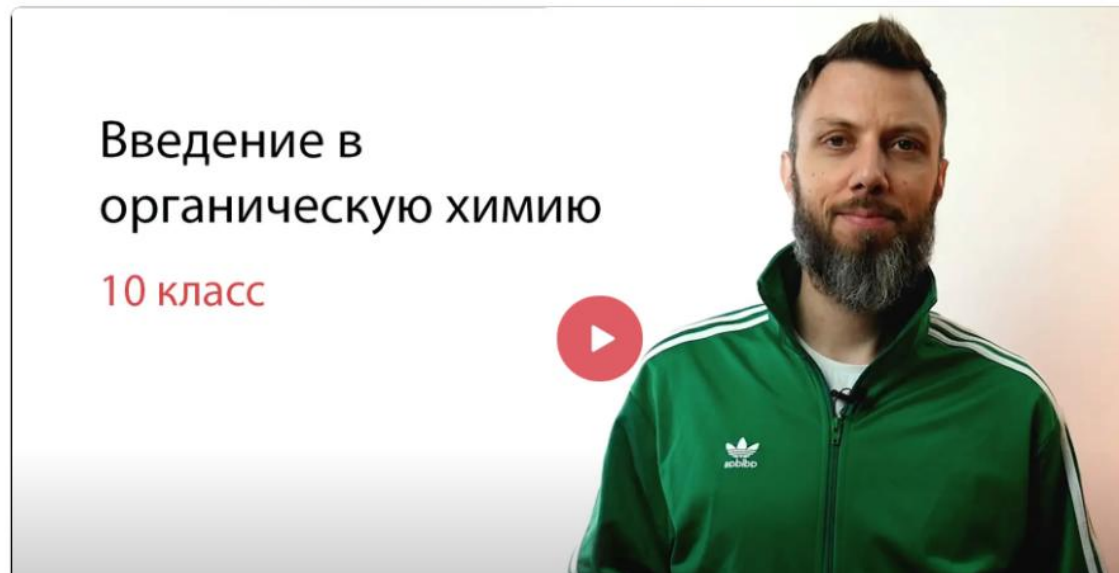
Организация повторения курса органической химии



Органическая химия. Бесплатный видеокурс

Здесь опубликован краткий видеокурс по органической химии для 10 класса с элементами подготовки к ЕГЭ по химии участвуйте в обсуждении органики [в нашей группе ВК](#).

Другие тесты и цепочки по органике для 10 класса и подготовки к ЕГЭ [в этом разделе](#) (более 700 заданий).



5 видео [Алкены](#)

08:44 [Строение, номенклатура, изомерия](#)

05:36 [Способы получения](#)

14:53 [Химические свойства](#)

14:31 [Решение цепочек превращений, часть 1](#)

13:32 [Решение цепочек превращений, часть 2](#)

[Пройти тест](#) 56 вопросов

Отвечено: 56 из 56

Правильно: 55

Неправильно: 1

3 видео [Алкины](#)

08:43 [Строение, номенклатура, изомерия](#)

03:53 [Способы получения](#)

15:10 [Химические свойства](#)

[Пройти тест](#) 46 вопросов

Отвечено: 46 из 46

Правильно: 43

Неправильно: 3

Сайт Андрея Степенина для подготовки к ЕГЭ

stepenin.ru **Химия** Биология Магазин

Курс ЕГЭ База заданий 10 класс

9 класс **Варианты ЕГЭ** Неорганика **Органика** Задача 34

Варианты ЕГЭ 2024 1744 задания 519 видео

Неорганическая и общая химия 1793 задания

Органическая химия 982 задания 161 видео

Доронькин. Тематический тренинг 605 зад



Задача 34 84 задания 64 видео

Задания ОГЭ. 9 класс 2097 заданий 20 видео

Углеводороды

Алканы. Тест 44 задания  

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25

Алканы. Цепочки 10 заданий  

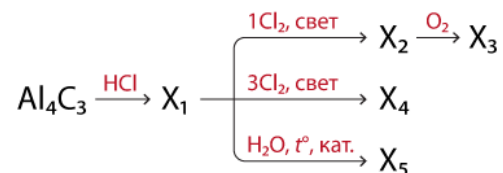
1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Химия. База заданий > Органика

Алканы. Цепочки

6 вопрос · ID 50821

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ. Вещества X₁ - X₅ содержат углерод.

Подумай над ответом, а потом сравни его с правильным

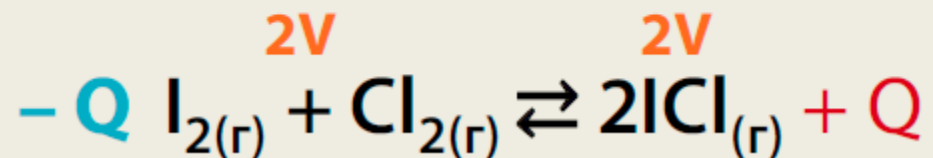
Сравнить ответ



Объяснение понятно? В ролике ошибка?

Основные рекомендации для отработки вопросов по химическому равновесию

Установите соответствие между воздействием и направлением, в которое оно смещает равновесие обратимой химической реакции



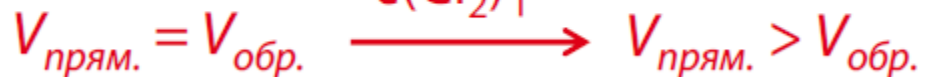
Вопрос 22

- А) повышение давления
- Б) нагревание
- В) добавление катализатора
- Г) увеличение концентрации хлора

- 1) в сторону продуктов
- 2) в сторону исходных веществ
- 3) равновесие не смещается

А	Б	В	Г
3	2	3	1

Равновесие

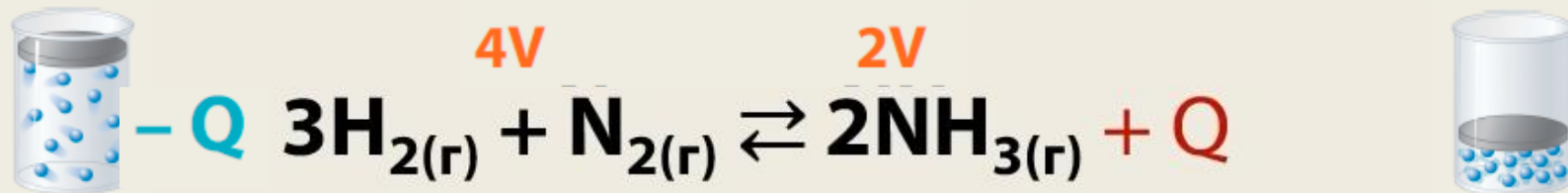


Объем понизили

Давление повысили



Установите соответствие между воздействием и направлением, в которое оно смещает равновесие обратимой химической реакции



← $t \uparrow, \text{ к } -Q$ →

← $c(\text{NH}_3) \uparrow, \text{ в сторону расходования}$ →

А	Б	В	Г
1	1	1	2

А) понижение давления

1) сместит влево

Б) нагревание

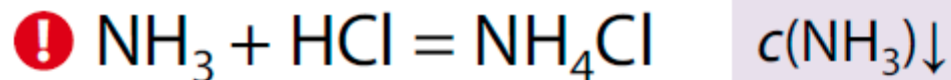
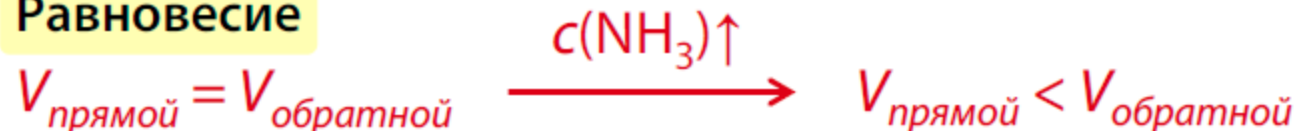
2) сместит вправо

В) добавление аммиака

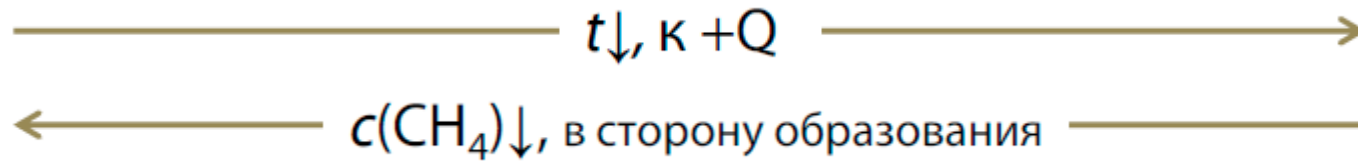
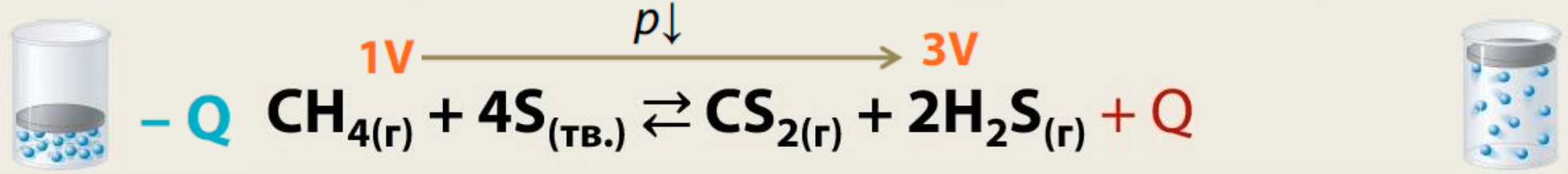
3) практически не сместит

Г) добавление хлороводорода

Равновесие



Установите соответствие между воздействием и направлением, в которое оно смещает равновесие обратимой химической реакции



А) увеличение объема сосуда

Б) понижение температуры

В) добавление серы

Г) уменьшение концентрации метана

1) сместит влево

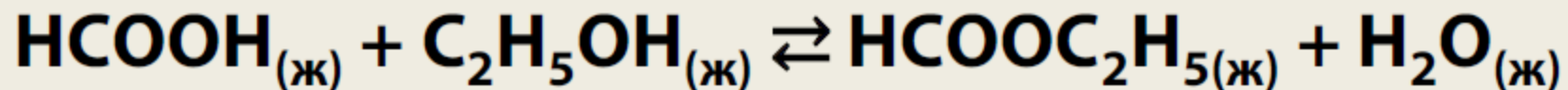
2) сместит вправо

3) практически не сместит

А	Б	В	Г
2	2	3	1

! Добавление твердых не растворяющихся веществ не влияет на равновесие

Установите соответствие между воздействием и направлением, в которое оно смещает равновесие обратимой химической реакции



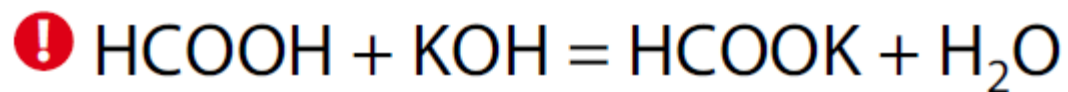
————— $c(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH})\uparrow$, в сторону расходования —————→

- А) понижение давления
- Б) использование катализатора
- В) повышение концентрации этанола
- Г) добавление гидроксида калия

- 1) сместит влево
- 2) сместит вправо
- 3) практически не сместит

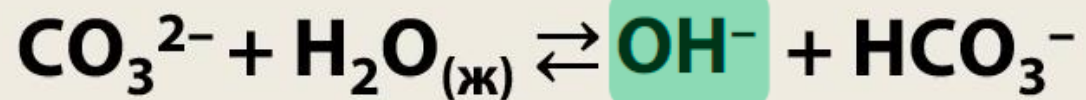
А	Б	В	Г
3	3	2	1

! Катализатор ускоряет как прямую, так и обратную реакцию.



$c(\text{НСООН})\downarrow$

Установите соответствие между воздействием и направлением, в которое оно смещает равновесие обратимой химической реакции



А) повышение давления

Б) разбавление водой

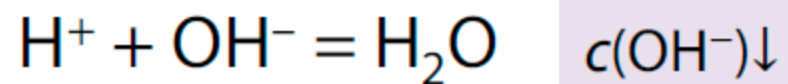
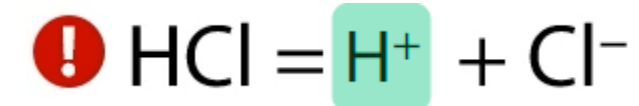
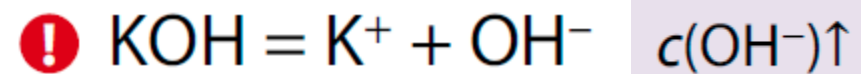
В) добавление твердого КОН

Г) пропускание газообразного HCl

1) сместит влево

2) сместит вправо

3) практически не сместит



А	Б	В	Г
3	2	1	2

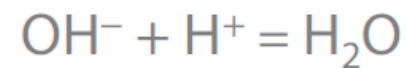
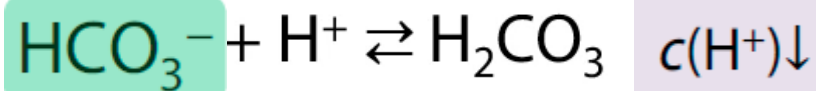
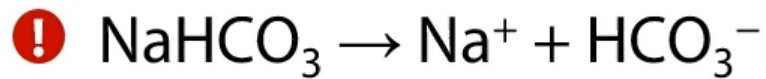
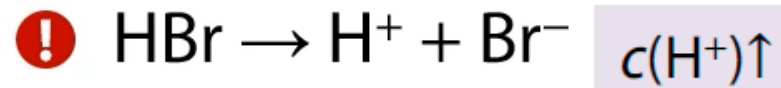
Установите соответствие между воздействием и направлением, в которое оно смещает равновесие обратимой химической реакции



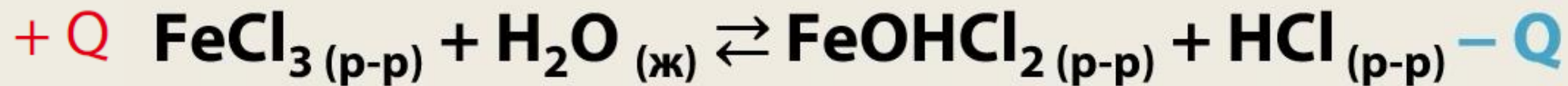
- А) повышение давления
- Б) понижение температуры
- В) пропускание газообразного HBr
- Г) добавление твердого NaHCO₃

- 1) в сторону продуктов
- 2) в сторону исходных веществ
- 3) равновесие не смещается

А	Б	В	Г
3	2	2	1

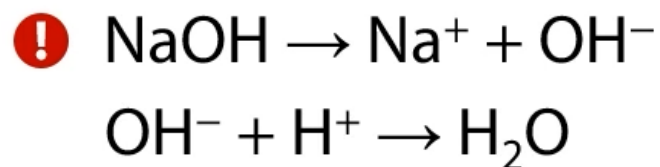
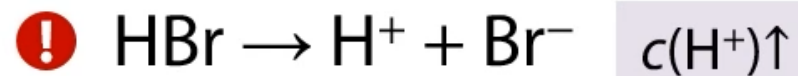


Установите соответствие между воздействием и направлением, в которое оно смещает равновесие обратимой химической реакции



- А) повышение температуры
- Б) приливание воды
- В) пропускание газообразного HBr
- Г) добавление твердой щелочи

- 1) в сторону продуктов
- 2) в сторону исходных веществ
- 3) равновесие не смещается



А	Б	В	Г
1	1	2	1

Благодарю за внимание

<https://fipi.ru/ege/demoversii-specifikacii-kodifikatory#!/tab/151883967-4>