<http://mti.prioz.ru/archive/index.php/t-144.html>

Начало формы

**Вопрос 1**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте, как изменится скорость реакции при изменении температуры от «–10» до «+20», если γ =2

Выберите один ответ:

уменьшится в 8 раз

уменьшится в 4 раза;

увеличится в 8 раз;

увеличится в 4 раза;

**Вопрос 2**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия веществ, в которых одновременно реализуется водородная и полярная ковалентная химическая связь

Выберите один или несколько ответов:

вода жидкая

Раствор этанола в воде

уксус

вода при 120 0С

**Вопрос 3**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Электронная формула атома серы:

Выберите один ответ:

1s22s2 2p6 3s2 3р4;

1s22s2 2p6 3s1.

1s22s2 2p6 3s2 3р5;

1s22s22p63 s23р64s2

**Вопрос 4**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Валентность серы в серной кислоте

Выберите один ответ:

II

VI

V

IV

**Вопрос 5**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Увеличение давления приведет к смещению равновесия в сторону прямой реакции в равновесных системах:

Выберите один или несколько ответов:

SO2 + 2O2 2SO3 (пар);

H2 + I2 (пар) 2 HI;

2 СО   С + СО

СО + Сl2 СОСl2;

**Вопрос 6**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Схема [0,5 Н2 + 0,5 Cl2=НCl; ΔН<0], иллюстрирует 1 процесс; температура в системе 2

Выберите один ответ:

1 необратимый 2 уменьшается

1 эндотермический 2 уменьшается

1 обратимый 2 не изменяется

1 экзотермический 2 увеличивается

**Вопрос 7**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Реакция синтеза аммиака, уравнение которой N2+3H2 2NHΔ3НΔ; <0, относится к     процессам

Выберите один ответ:

необратимым экзотермическим;

обратимым эндотермическим;

необратимым эндотермическим

обратимым экзотермическим;

**Вопрос 8**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите схему, в которой приведены формулы продуктов диссоциации вещества, формула которого: К3[Cr(OH)6] (взят раствор средней концентрации):

Выберите один ответ:

3 К++ 3 ОН– + Cr(ОН)3

не диссоциирует;

3 К+ + [Cr(OH)6]3–

3 К+ + Cr3++ 6OH–

**Вопрос 9**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните фразу: «Свойства элементов, формы и свойства их соединений находятся в периодической зависимости от ...»

Выберите один или несколько ответов:

заряда атомных ядер

строения электронной оболочки атома

Массы вещества

относительной атомной массы элемента

**Вопрос 10**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте процентное содержание щелочи после добавления к 200 г 40% раствора щелочи 0,8 кг воды

Выберите один ответ:

16;

20

8

10;

12

**Вопрос 11**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте массовую долю (%) гидроксида натрия в растворе, полученном при растворении 2,5 моль гидроксида натрия в 0,9 кг воды

Выберите один ответ:

10

1;

20;

5;

15;

**Вопрос 12**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Распределите дисперсные системы в порядке уменьшения размеров частиц дисперсной фазы

Выберите один ответ:

коллоидные растворы → грубые дисперсные системы  →истинные растворы

грубые дисперсные системы → истинные растворы →коллоидные растворы

истинные растворы → грубые дисперсные системы → коллоидные растворы

Грубые дисперсные системы  →коллоидные растворы→истинные растворы

**Вопрос 13**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните фразу: « Одноядерная незаряженная частица называется ...»

Выберите один ответ:

Простым ионом

атомом

молекулой

катионом

**Вопрос 14**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Для иода (а), хлорида бария (б), меди (в) графита (г) характерна кристаллическая решетка

Выберите один ответ:

aтомная (a), металлическая (б), молекулярная (в), ионная (г)

молекулярная (a), ионная (б), металлическая (в), aтомная (г)

aтомная (a), ионная (б), молекулярная (в), металлическая (г)

металлическая (a), ионная (б), молекулярная (в), (г) aтомная

**Вопрос 15**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте молярную концентрацию раствора, полученного после добавления 4 л воды к 4 л 2 м раствора

Выберите один ответ:

0,5;

1;

1,5;

0,25

**Вопрос 16**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Уравнение [Са + 2 НСl=СаСl2 + H2О ] характеризует процесс, относящийся к реакциям

Выберите один или несколько ответов:

окисления-восстановления

обмена;

замещения;

разложения;

соединения;

**Вопрос 17**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Степень окисления азота в нитрате аммония

Выберите один ответ:

–3; +3

–3; +5

–3; +4

–2; +5

**Вопрос 18**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Укрупнение коллоидных частиц за счет их слипания при столкновении, называется

Выберите один ответ:

осадкообразованием;

коагуляцией

седиментацией;

декантацией;

денатурацией;

**Вопрос 19**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Процесс окисления иллюстрируется схемой: ответ представьте цифрой с буквой, например – 2б:

Выберите один или несколько ответов:

Р+3 – 2е = Р+3;

Са2+ + 2е = Са2+;

Сl02 + 2е = 2 Сl–;

Р– 3– 8е = Р+5.

Сl– – 6е = Сl+5

**Вопрос 20**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Среди приведенных формул веществ найдите те, которые являются комплексными:

Выберите один или несколько ответов:

(Н2О)2

NH3

NН4Cl;

К3[Al(OH)6]

К3[Fe(СN)6]

**Вопрос 21**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите формулы веществ, в которых одновременно реализуется ионная, ковалентная полярная и донорно-акцепторная химические связи

Выберите один или несколько ответов:

NH4НСО3

КСl

NH4Cl

Са(СlО)2

**Вопрос 22**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

И окислителем, и восстановителем могут быть

Выберите один или несколько ответов:

S+4;

S0;

Se+6

F0;

S–2;

атомы азота;

Cr+3;

C+2;

**Вопрос 23**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Закон сохранения массы веществ позволяет

Выберите один или несколько ответов:

составить уравнение химической реакции;

составить простейшую формулу вещества;

провести расчет массы продуктов реакции

определить истинную формулу вещества;

**Вопрос 24**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Уротропин, в соляной кислоте, куда внесли железо, играет роль   , так как подавляет образование водорода.

Выберите один или несколько ответов:

отрицательным катализатором

стимулятором

промотором

ингибитором

**Вопрос 25**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте, во сколько раз увеличится скорость реакции [2NO+O2 = 2NO2], если концентрация оксида азота(II) увеличится в 3 раза

Выберите один ответ:

6;

не увеличится

9;

3;

18,53 правильных ответа

Дополните фразу: «При нормальных условиях 3 моль любого газа занимает объем......»

Выберите один или несколько ответов:

0,0672 м3

44,8 л

22.4 л

67,2 л

Уравняйте методом электронного баланса схему: [К2S + К2MnO4+ H2SO4→ MnSO4+ К2SO4+ H2O]; подсчитайте общую сумму коэффициентов в уравнении

14

Начало формы

**Вопрос 1**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите среди приведенных пар реактивов те, которые вступают в реакцию в водных растворах:

Выберите один или несколько ответов:

фосфат натрия и фосфорная кислота

карбонат натрия и азотная кислота;

азотистая кислота и перхлорат натрия;

хлорид бария и серная кислота;

хлорид натрия и угольная кислота;

**Вопрос 2**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия групп солей те, которые подвергаются гидролизу

Выберите один или несколько ответов:

Соли, полученные при реакции сильного основания с сильной кислотой

Соли, полученные при реакции сильного основания со слабой кислотой

Соли, полученные при реакции слабого основания со слабой кислотой

Средние соли, которые нерастворимы

Соли, полученные при реакции слабого основания с сильной кислотой

**Вопрос 3**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните схему реакции: «... Fe(OH)2 + ...+... H2O → ... Fe(OH)3»;

Выберите один ответ:

6 ... + О3 + 3 ... = 6 ...

2 ...+ О2 + ... = 2 ...;

4 ... + О2 + 2 ... = 4 ...;

2 ... + О2 + ... = 2 ...;

**Вопрос 4**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите вещества, с которыми реагирует простое вещество – водород:

Выберите один или несколько ответов:

кальций;

углерод.

ацетилен;

этилен;

метан;

**Вопрос 5**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите типичные металлические элементы:

Выберите один или несколько ответов:

натрий;

германий;

барий

олово;

кальций

медь;

**Вопрос 6**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Для получения 4-х т чугуна, содержащего 4% углерода необходимо углерода

Выберите один или несколько ответов:

200 кг;

0,2 т;

160 кг;

0,16 т.

**Вопрос 7**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

В водных растворах цинк более активен, чем

Выберите один или несколько ответов:

железо;

медь;

барий;

свинец

ртуть;

**Вопрос 8**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

При взаимодействии концентрированной серной кислоты с кальцием кроме сульфата кальция, получается

Выберите один ответ:

вода и диоксид серы;

сера и вода;

реакция не протекает

вода и сероводород;

**Вопрос 9**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте общую сумму коэффициентов в уравнении реакции между калием и разбавленной азотной кислотой:

Выберите один ответ:

23;

32

26.

18;

30;

**Вопрос 10**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия веществ, являющихся слабыми элкетролитами

Выберите один или несколько ответов:

гидроксид аммония;

угольная кислота;

гидроксид аюминия

уксусная кислота;

серная кислота;

**Вопрос 11**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия солей подвергающихся гидролизу

Выберите один или несколько ответов:

Карбонат калия

Силикат калия

Карбонат бария

хлорид бария;

нитрит кальция

**Вопрос 12**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите формулы солей, водные растворы которых имеют щелочную среду (рН>7)

Выберите один или несколько ответов:

K2РSiО3;

AlСl3;

K3РО4;

К2СО3;

СаСl2;

**Вопрос 13**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Гидроксид алюминия реагирует с»;

Выберите один или несколько ответов:

серной кислотой;

гидроксидом натрия;

гидроксидом магния;

сульфатом меди(II);

карбонатом кальция;

**Вопрос 14**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Среди приведенных формул пар солей найдите те, которые относятся к кислым и основным

Выберите один или несколько ответов:

СаСl2; и Са(ОН)Сl

Fe(H2AsO4)3 и Fe(H4IO6)3;

Fe(H2AsO4)3 и (CuОH)2SeO4;

КСlО и (CuОH)2SeO4;

Fe(H4IO6)3 и Са(ОН)Сl

**Вопрос 15**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

При взаимодействии разбавленной азотной кислоты с медью кроме соли и воды получается

Выберите один ответ:

Нитрат аммония;

оксид азота(II)

оксид азота(I);

реакция не протекает

оксид азота(IV);

**Вопрос 16**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните схему: НBr + ..... → Br2 .....:

Выберите один или несколько ответов:

Cl2→ 2 HCl;

I2→ 2HI ;

S → H2S;

F2→ 2 HF

**Вопрос 17**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите величину рН (водородного показателя реакции среды), характеризующую кислую реакцию среды

Выберите один или несколько ответов:

рН<7

рН=7

рН>7

рН=3

рН= 1

**Вопрос 18**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Самопроизвольный окислительно-восстановительный процесс, при котором резко изменяются физико-химические и механические свойства металлов и сплавов называется

Выберите один ответ:

коррозией;

эрозией;

химической коррозией

механическим разрушением;

**Вопрос 19**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните фразу: « Оксид азота (V) может реагировать с 1 , это 2 оксид»

Выберите один или несколько ответов:

1 НBr, 2 амфотерный;

1 СаСО3, 2 кислотный

1 КОН, 2 кислотный;

1 НСl, 2 основный;

**Вопрос 20**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Фосфор как неметалл активнее

Выберите один или несколько ответов:

хлора

кремния

азота

серы

углерода

**Вопрос 21**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия веществ, являющихся гидроксидами

Выберите один или несколько ответов:

Серная кислота

Гидрокарбонат натрия

Гидроксид алюминия

Гидроксид натрия

**Вопрос 22**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Высший гидроксид хлора имеет формулу »

Выберите один ответ:

не имеет гидроксида;

HСlO3;

HClO;

НСlO4;

HСlO2;

**Вопрос 23**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия веществ, являющихся сильными элкетролитами

Выберите один или несколько ответов:

Едкий натр

Азотная кислота

Соляная кислота

Угольная кислота

**Вопрос 24**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Среди приведенных формул оксидов найдите те, которые реагируют с водой:

Выберите один или несколько ответов:

СаО;

CrO3;

SO2.

Cr2O3;

FeO;

**Вопрос 25**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Определите реакцию среды или рН (в т. ч. относительную) в водном растворе хлорида цинка

Выберите один или несколько ответов:

нейтральная

рН около 3-х

кислая

рН<7

рН>7

7.75 ошибок

[К основному содержимому](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#maincontent)

[+7 (495) 287-73-95](tel:+74952877395)[8 (800) 700-33-04](tel:88007003304)

[mti\_online](skype:mti_online?chat) [682166969](http://www.icq.com/people/about_me.php?uin=682166969)

* [В начало](https://lms.mti.edu.ru/)
* [Курсы](https://lms.mti.edu.ru/local/courselist/)
* [Химия (СПО)](https://lms.mti.edu.ru/course/view.php?id=1697)
* [Контрольное тестирование2](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/view.php?id=39271)

[Пропустить Навигация по тесту](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#sb-1)

## Навигация по тестуНавигация по тесту

[Вопрос 1 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892) [Вопрос 2 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q12) [Вопрос 3 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q8) [Вопрос 4 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q10) [Вопрос 5 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q4) [Вопрос 6 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q11) [Вопрос 7 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q6) [Вопрос 8 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q1) [Вопрос 9 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q5) [Вопрос 10 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q2) [Вопрос 11 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q9) [Вопрос 12 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10955892#q7)

[Закончить попытку...](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/summary.php?attempt=10955892)

Оставшееся время 0:19:57

Начало формы

## Вопрос 1

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Гидроксид алюминия реагирует с»;

Выберите один или несколько ответов:

гидроксидом магния;

серной кислотой;

сульфатом меди(II);

карбонатом кальция;

гидроксидом натрия;

## Вопрос 2

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Найдите формулы веществ, реагирующих с КОН (гидроксидом калия):

Выберите один или несколько ответов:

HCl;

Al(OH)3.

CO2;

NaCl;

MgO;

## Вопрос 3

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Дополните схему: НBr + ..... → Br2 .....:

Выберите один или несколько ответов:

F2→ 2 HF

Cl2 → 2 HCl;

I2→ 2HI ;

S → H2S;

## Вопрос 4

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Фосфор как неметалл активнее

Выберите один или несколько ответов:

кремния

серы

углерода

хлора

азота

## Вопрос 5

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Дополните схему реакции: «... Fe(OH)2 + ...+... H2O → ... Fe(OH)3»;

Выберите один ответ:

4 ... + О2 + 2 ... = 4 ...;

2 ...+ О2 + ... = 2 ...;

6 ... + О3 + 3 ... = 6 ...

2 ... + О2 + ... = 2 ...;

## Вопрос 6

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Краткое ионное уравнение реакции: «ОН– + Н+ = Н2О » характерно для в взаимодействия:

Выберите один или несколько ответов:

гидроксида кальция +соляной кислоты

гидроксида аммония и едкого натра

соляной кислоты и едкого натра;

гидроксида магния +азотной кислоты

## Вопрос 7

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Найдите названия солей подвергающихся гидролизу

Выберите один или несколько ответов:

Карбонат калия

Карбонат бария

Силикат калия

нитрит кальция

хлорид бария;

## Вопрос 8

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

При взаимодействии разбавленной азотной кислоты с медью кроме соли и воды получается

Выберите один ответ:

Нитрат аммония;

оксид азота(II)

реакция не протекает

оксид азота(IV);

оксид азота(I);

## Вопрос 9

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Рассчитайте общую сумму коэффициентов в уравнении реакции между калием и разбавленной азотной кислотой:

Выберите один ответ:

18;

26.

30;

32

23;

## Вопрос 10

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Ионы Fe3+ можно идентифицировать взаимодействием соединения, содержащего этот ион с

Выберите один или несколько ответов:

красной кровяной солью

роданидом калия (аммония)

соляной кислотой;

едким натром

желтой кровяной солью

## Вопрос 11

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Найдите названия веществ, являющихся слабыми элкетролитами

Выберите один или несколько ответов:

гидроксид аммония;

гидроксид аюминия

серная кислота;

угольная кислота;

уксусная кислота;

## Вопрос 12

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Определите реакцию среды или рН (в т. ч. относительную) в водном растворе хлорида цинка

Выберите один или несколько ответов:

нейтральная

рН<7

рН около 3-х

рН>7

кислая

Конец формы

Начало формы

Конец формы

© 1997 - 2016, [Московский технологический институт](http://mti.edu.ru)

Вы зашли под именем [Кочанова Анна Владимировна](https://lms.mti.edu.ru/user/profile.php?id=31407) ([Выход](https://lms.mti.edu.ru/login/logout.php?sesskey=Jy32t17ycc))

[Служба поддержки](https://lms.mti.edu.ru/local/helpdesk/request.php?action=request_form&url=https%3A%2F%2Flms.mti.edu.ru%2Fmod%2Fquiz%2Fattempt.php%3Fattempt%3D10955892)

[К основному содержимому](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#maincontent)

[+7 (495) 287-73-95](tel:+74952877395)[8 (800) 700-33-04](tel:88007003304)

[mti\_online](skype:mti_online?chat) [682166969](http://www.icq.com/people/about_me.php?uin=682166969)

* [В начало](https://lms.mti.edu.ru/)
* [Курсы](https://lms.mti.edu.ru/local/courselist/)
* [Химия (СПО)](https://lms.mti.edu.ru/course/view.php?id=1697)
* [Тренинг3](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/view.php?id=39268)

[Пропустить Навигация по тесту](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#sb-1)

## Навигация по тестуНавигация по тесту

[Вопрос 1 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597) [Вопрос 2 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q25) [Вопрос 3 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q12) [Вопрос 4 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q7) [Вопрос 5 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q22) [Вопрос 6 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q19) [Вопрос 7 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q6) [Вопрос 8 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q20) [Вопрос 9 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q1) [Вопрос 10 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q11) [Вопрос 11 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q17) [Вопрос 12 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q5) [Вопрос 13 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q3) [Вопрос 14 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q10) [Вопрос 15 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q13) [Вопрос 16 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q15) [Вопрос 17 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q21) [Вопрос 18 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q18) [Вопрос 19 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q24) [Вопрос 20 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q4) [Вопрос 21 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q16) [Вопрос 22 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q23) [Вопрос 23 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q8) [Вопрос 24 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q9) [Вопрос 25 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10966597#q2)

[Закончить попытку...](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/summary.php?attempt=10966597)

Начало формы

## Вопрос 1

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Ацетилен применяют для получения:

Выберите один или несколько ответов:

хлорвинила;

ацетальдегида

этанола;

винилацетилена;

тетрахлорэтана

дивинила;

пропионового альдегида

## Вопрос 2

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

теория А.М. Бутлерова о строении органических веществ включает положения:

Выберите один или несколько ответов:

В молекулах атомы влияют друг на друга, чем и определятся их свойства

Молярный объем любого гпза при н.у. одинаков

Молекула вещества – это группировка атомов химических элементов, располагающихся в порядке, соответственно их  
валентности

Свойства вещества зависят не только от его количественного и качественного состава, но и от порядка соединения атомов в молекуле

Свойства химических элементов находятся в периодической зависимости от зарядов атомных ядер

## Вопрос 3

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

В углеводородах реализуются виды связи:

Выберите один ответ:

полярная ковалентная;

неполярная ковалентная и полярная ковалентная;

неполярная ковалентная;

полярная, неполярная ковалентная и ионная

ионная;

## Вопрос 4

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Рассчитайте сумму коэффициентов в уравнении полного сгорания бутана.

Выберите один ответ:

30

33

28

35

## Вопрос 5

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Назовите вещества, формулы которых: СН3СН3 (а); СН3– (СН2)2–СН3(б); СН3– СН2–СН3 (в); СН3– (СН2)4–СН3 (г)

Выберите один ответ:

н-гексан (а), н-бутан (б), пропан (в), этан (г)

этан (а), н-бутан (б), пропан (в), н-гексан (г)

н-бутан (а), этан (б), пропан (в), н-гексан (г)

пропан (а), н-бутан (б), этан (в), н-гексан (г)

## Вопрос 6

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Бутадиен-1,3 применяют для получения

Выберите один или несколько ответов:

бутадиенового каучука;

бутадиен-стирольного каучука

полибутена;

полихлорвинила;

## Вопрос 7

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Формула Н–С≡С–Н отражает строение молекулы:

Выберите один или несколько ответов:

этина;

этана

ацетилена;

этилена;

этена;

## Вопрос 8

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Углеводородным радикалам характерны признаки:

Выберите один или несколько ответов:

группа атомов, включающих атомы углерода и водорода;

группа атомов, включающих атомы углерода, хлора, кислорода

Это атом или группа атомов;

обладают высокой реакционной способностью и коротким сроком жизни;

содержат одну или несколько незавершенных электронных пар;

## Вопрос 9

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

В предельных органических соединениях реализуются химические связи из тех, что перечислены:

Выберите один или несколько ответов:

пи-;

сигма-ss

сигма-s-p

сигма-p-p

сигма- и пи-;

## Вопрос 10

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

В органических веществах углерод проявляет валентность

Выберите один ответ:

4

6

2

2 и 4

## Вопрос 11

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Схема [ Н+∂│: СН3∂– → Н+ +СН3–] иллюстрирует тип разрыва ковалентной связи

Выберите один или несколько ответов:

радикальный;

гомолитический;

гетеролитический

ионный

## Вопрос 12

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Природными источниками углеводородов являются

Выберите один или несколько ответов:

нефть

фотосинтез

месторождения природных газов

извержения вулканов

попутные газы

## Вопрос 13

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Найдите вид связи, который характеризуется наименьшей энергией

Выберите один ответ:

сигма-

ковалентная неполярная

пи-;

ковалентная полярная

ионная

## Вопрос 14

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

При взаимодействии хлороводорода с пропиленом (СН2=СН–СН3) образуется:

Выберите один или несколько ответов:

СН2Cl–CH2–CH3;

2-хлорпропан

СН3(СН2)2Cl

СН3–ССlН–СН3;

СН3–СН2–Сl

## Вопрос 15

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Этилен применяют как

Выберите один или несколько ответов:

исходное вещество для получения полиэтилена;

исходное вещество для получения этанола;

не находит практического применения

топливо;

для ускорения созревания помидоров;

## Вопрос 16

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Ацетилен, взаимодействуя с водой в присутствии катализатора, образует:

Выберите один или несколько ответов:

этанол;

уксусную кислоту;

уксусный альдегид;

этаналь;

## Вопрос 17

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Изомерам характерны признаки:

Выберите один или несколько ответов:

имеют одинаковый качественный, но разный количественный состав

характеризуются разным порядком расположения атомов в молекуле,

имеют одну и ту же эмпирическую формулу

имеют разное строение, а потому, и различные свойства,

обладают одинаковым количественным и качественным составом

## Вопрос 18

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Рассчитайте массу бензола, который можно получить при тримеризации 30 моль ацетилена (выход – 100%)

Выберите один или несколько ответов:

0,78 кг;

390 г;

780 г

78 г;

## Вопрос 19

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Из нефти получают

Выберите один ответ:

только керосин;

лигроин, бензин, керосин, газойль, мазут и продукты их переработки.

только бензин;

бензин, керосин, лигроин;

## Вопрос 20

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Радикалы: метил (а); пропил (б); этил (в); изопропил (г) имеют формулы

Выберите один ответ:

а –[–СН2СН2СН3 ]; б – [–СН2СН3 ];  
в – [–СН3 ]; г – [–СН(СН3) 2];

а –[–СН(СН3) 2]; б – [–СН2СН3 ];  
в – [–СН2СН2СН3 ];  
г – [–СН3 ];

а – [–СН3 ]; б – [–(СН2) 2СН3 ];  
в – [–СН2СН3 ];  
г – [–СН(СН3) 2];

а – [–СН2СН3 ]; б – [–СН3 ];  
в – [–СН2СН2СН3 ];  
г – [–СН(СН3) 2];

## Вопрос 21

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Метан, взаимодействуя с хлором, может образовать:

Выберите один или несколько ответов:

хлористый метилен (СН2Сl2) и хлороводород (НСl).

Не реагирует с хлором

хлорметан (СН3Сl) и хлороводород (НСl);

углерод и водород;

хлористый метил (СН3Сl) и НСl;

## Вопрос 22

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Вещество с формулой СН3С6Н5 (а), (СН3)2С6Н4 (б), С6Н6 (в), С2Н5С6Н5 (г) называется

Выберите один ответ:

толуол (а), этилбензол (б), бензол (в), диметилбензол (г)

этилбензол (а), диметилбензол (б), бензол (в), толуол (г)

бензол (а), диметилбензол (б), толуол (в), этилбензол (г)

толуол (а), диметилбензол (б), бензол (в), этилбензол (г)

## Вопрос 23

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Формулы СН3–(СН2)2–СН3**(А)** и СН3–СН(СН3)2**(Б)** отражают строение

Выберите один или несколько ответов:

двух изомеров бутана: н-бутана **(А)** и 2-метил-пропана **(Б)**;

двух веществ: нормального бутана **(А)** и изобутана **(Б)**;

одного вещества – бутана;

углеводородов ряда метана (одно вещество)

## Вопрос 24

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Рассчитайте объем углекислого газа, полученный при сжигании 5 моль пропана

Выберите один или несколько ответов:

224 л

0,224 м3.

336 л

0,336 м3.

0,448 м3.

## Вопрос 25

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Вещества С2Н2; (а), СН2=СН2 (б), НС≡С–СН3; (в), НС(СН3) 3 (г) называются:

Выберите один или несколько ответов:

этилен (этен)– а; этин (ацетилен) –б; пропин – в; триметилметан – г;

ацетилен – а; этилен – б; пропин – в; триметилметан – г;

триметилметан – а; этилен (этен) – б; пропин – в; этин (ацетилен)– г;

этин (ацетилен) – а; этилен (этен) – б; пропин – в; триметилметан – г;

Конец формы

Начало формы

Конец формы

© 1997 - 2016, [Московский технологический институт](http://mti.edu.ru)

Вы зашли под именем [Кочанова Анна Владимировна](https://lms.mti.edu.ru/user/profile.php?id=31407) ([Выход](https://lms.mti.edu.ru/login/logout.php?sesskey=bQsJC3cbq1))

[Служба поддержки](https://lms.mti.edu.ru/local/helpdesk/request.php?action=request_form&url=https%3A%2F%2Flms.mti.edu.ru%2Fmod%2Fquiz%2Fattempt.php%3Fattempt%3D10966597)

[К основному содержимому](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#maincontent)

[+7 (495) 287-73-95](tel:+74952877395)[8 (800) 700-33-04](tel:88007003304)

[mti\_online](skype:mti_online?chat) [682166969](http://www.icq.com/people/about_me.php?uin=682166969)

* [В начало](https://lms.mti.edu.ru/)
* [Курсы](https://lms.mti.edu.ru/local/courselist/)
* [Химия (СПО)](https://lms.mti.edu.ru/course/view.php?id=1697)
* [Контрольное тестирование3](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/view.php?id=39272)

[Пропустить Навигация по тесту](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#sb-1)

## Навигация по тестуНавигация по тесту

[Вопрос 1 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434) [Вопрос 2 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q1) [Вопрос 3 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q3) [Вопрос 4 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q9) [Вопрос 5 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q7) [Вопрос 6 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q2) [Вопрос 7 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q11) [Вопрос 8 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q5) [Вопрос 9 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q6) [Вопрос 10 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q10) [Вопрос 11 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q4) [Вопрос 12 Эта страница](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/attempt.php?attempt=10967434#q12)

[Закончить попытку...](https://lms.mti.edu.ru/mod/quiz/summary.php?attempt=10967434)

Оставшееся время 0:19:57

Начало формы

## Вопрос 1

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Формула Н–С≡С–Н отражает строение молекулы:

Выберите один или несколько ответов:

этана

этина;

ацетилена;

этена;

этилена;

## Вопрос 2

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Рассчитайте массу бензола, который можно получить при тримеризации 30 моль ацетилена (выход – 100%)

Выберите один или несколько ответов:

780 г

0,78 кг;

390 г;

78 г;

## Вопрос 3

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Найдите вид связи, который характеризуется наименьшей энергией

Выберите один ответ:

пи-;

ковалентная полярная

ковалентная неполярная

ионная

сигма-

## Вопрос 4

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Назовите вещества, формулы которых: СН3СН3 (а); СН3– (СН2)2–СН3(б); СН3– СН2–СН3 (в); СН3– (СН2)4–СН3 (г)

Выберите один ответ:

этан (а), н-бутан (б), пропан (в), н-гексан (г)

н-бутан (а), этан (б), пропан (в), н-гексан (г)

н-гексан (а), н-бутан (б), пропан (в), этан (г)

пропан (а), н-бутан (б), этан (в), н-гексан (г)

## Вопрос 5

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Рассчитайте объем углекислого газа, полученный при сжигании 5 моль пропана

Выберите один или несколько ответов:

0,336 м3.

336 л

0,448 м3.

0,224 м3.

224 л

## Вопрос 6

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Природными источниками углеводородов являются

Выберите один или несколько ответов:

извержения вулканов

фотосинтез

месторождения природных газов

попутные газы

нефть

## Вопрос 7

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Метан, взаимодействуя с хлором, может образовать:

Выберите один или несколько ответов:

углерод и водород;

хлористый метилен (СН2Сl2) и хлороводород (НСl).

Не реагирует с хлором

хлорметан (СН3Сl) и хлороводород (НСl);

хлористый метил (СН3Сl) и НСl;

## Вопрос 8

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Рассчитайте массу полиэтилена, который можно максимально получить из 89,6 л этилена

Выберите один или несколько ответов:

0,56 кг

0,12 кг;

28 г;

280 г;

112 г;

0,112 кг

## Вопрос 9

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Вещество с формулой СН3С6Н5 (а), (СН3)2С6Н4 (б), С6Н6 (в), С2Н5С6Н5 (г) называется

Выберите один ответ:

бензол (а), диметилбензол (б), толуол (в), этилбензол (г)

этилбензол (а), диметилбензол (б), бензол (в), толуол (г)

толуол (а), диметилбензол (б), бензол (в), этилбензол (г)

толуол (а), этилбензол (б), бензол (в), диметилбензол (г)

## Вопрос 10

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Рассчитайте сумму коэффициентов в уравнении полного сгорания бутана.

Выберите один ответ:

28

35

30

33

## Вопрос 11

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

Бутадиен-1,3 применяют для получения

Выберите один или несколько ответов:

полибутена;

полихлорвинила;

бутадиенового каучука;

бутадиен-стирольного каучука

## Вопрос 12

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

### Текст вопроса

При взаимодействии хлороводорода с пропиленом (СН2=СН–СН3) образуется:

Выберите один или несколько ответов:

СН3–СН2–Сl

2-хлорпропан

СН3(СН2)2Cl

СН2Cl–CH2–CH3;

СН3–ССlН–СН3;

Конец формы

Начало формы

Конец формы

© 1997 - 2016, [Московский технологический институт](http://mti.edu.ru)

Вы зашли под именем [Кочанова Анна Владимировна](https://lms.mti.edu.ru/user/profile.php?id=31407) ([Выход](https://lms.mti.edu.ru/login/logout.php?sesskey=bQsJC3cbq1))

[Служба поддержки](https://lms.mti.edu.ru/local/helpdesk/request.php?action=request_form&url=https%3A%2F%2Flms.mti.edu.ru%2Fmod%2Fquiz%2Fattempt.php%3Fattempt%3D10967434)