

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ҰЛТТЫҚ ТЕСТІЛЕУ ОРТАЛЫҒЫ

ОРЫС ТІЛІ және ХИМИЯ
пәндерінен
қорытынды аттестаттауға арналған

(жаратылыстану-математика бағыты бойынша)

ЕМТИХАН ТЕСТТЕРІ

1130-нұсқа

Аты-жөні _____

Қала (облыс) _____

Аудан _____

Мектеп _____ Сынып _____

Оқушының қолы _____

2020 жыл



НАЗАР АУДАРЫҢЫЗ!

1. Бұл кітапшада **ОРЫС ТІЛІ және ХИМИЯ** пәндерінен тест нұсқалары берілген.
2. Тест сынағына берілетін уақыт 160 минут (2 сағ. 40 мин).
3. **ОРЫС ТІЛІ** пәнінен «Тыңдалым» бөліміне арналған 2 мәтін, «Лексика-грамматикалық» бөлімге арналған 20 тест тапсырмасы, «Оқылым» бөліміне арналған 2 мәтін беріледі. Әр мәтінге 5 тест тапсырмасы ұсынылады. Тапсырмада берілген 5 жауаптың біреуі ғана дұрыс.
4. Таңдау пәні бойынша 40 тест тапсырмасы ұсынылады. Оның ішінде 20 тест тапсырмасы бір дұрыс жауаппен және 20 тест тапсырмасы бір немесе бірнеше дұрыс жауаппен беріледі.
5. Емтихан барысында біріншіден **ОРЫС ТІЛІ** пәнінен тест тапсырмаларын орындау қажет, содан соң **ХИМИЯ** пәні бойынша тест тапсырмалары орындалады.
6. Есептеу жұмыстары үшін кітапшаның бос орындарын пайдалануға болады.
7. Тест аяқталған соң кітапшаны кезекшіге өткізу қажет.
8. **Тестілеу кезінде:**
 - сыныптан рұқсатсыз шығуға;
 - орын ауыстыруға;
 - кітапшаны ауыстыруға, тест тапсырмаларын көшіруге;
 - тест мазмұнын және дұрыс жауаптар кілттерін табатын мәліметті пайдалануға;
 - ақпараттық мәліметтерді, электронды жазба кітапшаларын, ұялы телефондар, калькуляторды және т.б. байланыс құралдарын пайдалануға**қатаң тыйым салынады.**

ОРЫС ТІЛІ

Тыңдалым

Нұсқау: «Мәтінді мұқият тыңдап, мәтінге берілген тапсырмаларды орындаңыз».

1. Звуки бархана напоминают звук
 - A) органа
 - B) домбры
 - C) кобыза
 - D) скрипки
 - E) фортепиано
2. Максимальный уровень звука бархана, согласно тексту
 - A) протяжный свист
 - B) пронзительный крик
 - C) оглушительный грохот
 - D) приглушенное рычание
 - E) слабый шорох
3. В древние времена люди объясняли происхождение звука в барханах
 - A) стонами заколдованных странников
 - B) игрой отшельников-музыкантов
 - C) добрыми чарами волшебников
 - D) происками злых духов
 - E) песнями пришедших туристов
4. Высота «поющего бархана»
 - A) 160 м
 - B) 100 м
 - C) 120 м
 - D) 150 м
 - E) 112 м
5. Длина «Поющего бархана» достигает
 - A) 3 км
 - B) 6 км
 - C) 1 км
 - D) 5 км
 - E) 10 км

Нұсқау: «Мәтінді мұқият тыңдап, мәтінге берілген тапсырмаларды орындаңыз».

6. Добавил герой в чай корешок
 - A) зверобоя
 - B) шиповника
 - C) пустырника
 - D) таволги
 - E) душицы
7. Добычей вороны стал
 - A) плавленый сырок
 - B) кусок сахара
 - C) ломоть хлеба
 - D) блестящая луковица
 - E) пойманный окунь
8. У героя начался клёв к
 - A) утру
 - B) рассвету
 - C) обеду
 - D) ночи
 - E) вечеру
9. Ворона развернулась над героем с целью
 - A) отвлечь внимание человека от стола
 - B) схватить хлеб, который лежал на столе
 - C) убедиться, что больше ничего на столе нет
 - D) напасть на человека с другой стороны
 - E) понаблюдать за действиями человека
10. Герой текста задремал днем после
 - A) бессонной ночи
 - B) интересной истории
 - C) короткой прогулки
 - D) встречи с вороной
 - E) сытного завтрака

Лексико-грамматикалық бөлім

Нұсқау: «Сізге берілген бес жауап нұсқасындағы бір дұрыс жауапты таңдауға арналған тапсырмалар беріледі».

1. Фонетика изучает
 - A) слово
 - B) часть слова
 - C) звук
 - D) словосочетание
 - E) часть речи
2. Многозначное слово
 - A) полотно
 - B) делегат
 - C) телеграмма
 - D) интерьер
 - E) телевизор
3. Слово, в котором пропущена буква *е*
 - A) соч...тание двух цветов
 - B) заб...рать из школы
 - C) зап...рать дверь
 - D) разж...гать костер
 - E) прокл...нать кого-нибудь
4. Существительное имеет форму только единственного числа
 - A) тренер
 - B) дрожжи
 - C) детвора
 - D) ножницы
 - E) экономист
5. Раздел грамматики, в котором слова изучаются как части речи
 - A) фонетика
 - B) лексика
 - C) синтаксис
 - D) словообразование
 - E) морфология
6. Местоимение **себя**
 - A) имеет одинаковые окончания во всех падежах
 - B) склоняется как существительное 1 склонения
 - C) не имеет именительного падежа
 - D) склоняется как прилагательное
 - E) имеет одинаковые окончания в родительном и дательном падежах

7. Конкретное существительное
- А) чтение
 - В) журнал
 - С) сахар
 - Д) листва
 - Е) детвора
8. Вид придаточного в предложении: *Я не хотел при людях предаваться чувствам, которые меня волновали.*
- А) изъяснительное
 - В) временное
 - С) определительное
 - Д) обстоятельственное
 - Е) условное
9. Синтаксис изучает
- А) слово, фразеологизмы
 - В) части слова, морфемы
 - С) части речи, части слова
 - Д) словосочетание, предложение
 - Е) звуки, буквы
10. Тип односоставного предложения: *От добра добра не ищут.*
- А) обобщенно-личное
 - В) безличное
 - С) назывное
 - Д) неопределенно-личное
 - Е) определенно-личное
11. Слово с пропущенной согласной **-ж-** в корне
- А) ло...ка
 - В) ко...ка
 - С) руба...ка
 - Д) ладо...ка
 - Е) око...ко
12. Словосочетание в прямом значении
- А) железные нервы
 - В) железная леди
 - С) железное обещание
 - Д) железный характер
 - Е) железный гвоздь
13. Гласная **и** в приставке слова
- А) пр...ехал в отпуск
 - В) пр...ступил закон
 - С) пр...одолеl трудности
 - Д) редко пр...кращались
 - Е) пр...рвал молчание

14. Окончания причастий в словосочетаниях: *полученн... бандероль, ожидающ... ребята, возвышающ...ся горы*
- А) -ый, -ие, -ая
 - В) -ая, -ие, -ее
 - С) -ый, -ие, -ие
 - Д) -ая, -ая, -ее
 - Е) -ая, -ие, -ие
15. Существительное 3 склонения
- А) день
 - В) конь
 - С) путь
 - Д) тень
 - Е) пень
16. Значение тире в бессоюзном предложении: *Учёный без трудов – дерево без плодов*
- А) содержание одного предложения противопоставляется другому
 - В) содержание первого предложения сравнивается со вторым
 - С) первое предложение указывает на условие
 - Д) первое предложение указывает на время
 - Е) второе предложение заключает в себе вывод
17. Односоставное предложение
- А) На земле живут лишь раз.
 - В) Язык растёт вместе с культурой.
 - С) Окружающие молчали.
 - Д) Оба что-то скрывали.
 - Е) Остальные разбредлись.
18. Ряд слов с пропущенной буквой *ё*
- А) ш...рох, уч...т, медвеж...нок
 - В) щ...бет, девч...нки, ш...пот
 - С) капюш...н, крюш...н, расч...ска
 - Д) прич...ска, отсеч...т, трещ...тка
 - Е) расч...т, уч...ба, ож...г (руку)
19. При образовании прилагательного перед суффиксом *-ск-* **не** пишется мягкий знак
- А) сентябрь
 - В) ноябрь
 - С) июль
 - Д) январь
 - Е) июнь
20. Предложение: *Мой брат сердито сказал, чтобы я оставался дома.*
- А) с прямой речью
 - В) с косвенной речью
 - С) с вводным предложением
 - Д) с обособленным глаголом
 - Е) с цитатой

ОҚЫЛЫМ

Нұсқау: «Мәтінді мұқият оқып, мәтінге берілген тапсырмаларды орындаңыз».

А.С. ПУШКИН В КАЗАХСТАНЕ

Прочны незримые нити, связавшие гения русской и мировой литературы и Великую Степь. Сбылись пророческие пушкинские строки о нерукотворном памятнике и языках, которые назовут его.

В 1833 году Пушкин собирал материалы для «Истории Пугачевского бунта» и повести «Капитанская дочка». Он работал в архивах, расспрашивал людей, имевших отношение к тем событиям. Одним из них был баснописец И.А. Крылов, отец которого был помощником начальника гарнизона г.Уральска.

Но поэту необходимо было «оживить» историю – прикоснуться к земле, вдохнуть воздух того края, где самозванец пошатнул основы Российской империи.

И вот в сентябре 1833 года находившийся под негласным полицейским надзором поэт покинул свое Нижегородское имение Болдино и устремился на восток, к степям, еще хранившим отзвуки тех событий.

Пребывание Пушкина в Оренбургском крае, в состав которого входили территории, теперь ставшие частью Казахстана, было недолгим. Поэт торопился вернуться в Болдино до наступления осенней распутицы, да и неприятностей с полицией тоже не хотелось – ведь уехал он самовольно. Все путешествие заняло у Пушкина меньше месяца. Но за это время он успел удивительно много.

Казахстанский город Уральск – одно из главных мест, связанных с историей Пугачевского восстания, в те времена столица Яицкого казачества. Здесь Пушкин провел три дня. «Приняли меня славно, дали мне два обеда, попили за мое здоровье, наперерыв давали мне все известия, в которых имел нужду», – так описывал поэт свое пребывание в Уральске.

Его приезд действительно стал праздником для города. Уральцы трепетно сохранили память о пребывании поэта, почти по минутам можно восстановить все, что делал Пушкин в этом городе. Интересно, что в доме, где в те дни жил поэт, в разное время останавливались В. Жуковский, Вл. Даль, Лев Толстой и А.Н. Толстой. На доме этом установлена мемориальная доска, а в сквере у Уральского педагогического института был поставлен бюст поэта, долгое время бывший единственным памятником Пушкину в Казахстане.

1. Всё путешествие в Оренбургский край заняло у поэта меньше
 - A) недели
 - B) месяца
 - C) трех дней
 - D) года
 - E) двух месяцев
2. Информация, соответствующая тексту
 - A) Поэту не удалось собрать необходимый материал.
 - B) Принимали поэта в городе радушно.
 - C) Приезд поэта в город остался незамеченным.
 - D) Заранее согласовал поездку с полицией.
 - E) Пребывание поэта в городе было очень долгим.
3. В 1833 году Пушкин собирал материалы для произведения
 - A) «Цыганы»
 - B) «Пиковая дама»
 - C) «Бахчисарайский фонтан»
 - D) «Капитанская дочка»
 - E) «Евгений Онегин»
4. Помощником начальника гарнизона города был отец
 - A) Вл. Даля
 - B) И.А. Крылова
 - C) Л. Толстого
 - D) А.Н. Толстого
 - E) В. Жуковского
5. Город, связанный с историей Пугачевского восстания
 - A) Уральск
 - B) Экибастуз
 - C) Усть-Каменогорск
 - D) Петропавловск
 - E) Павлодар

Нұсқау: «Мәтінді мұқият оқып, мәтінге берілген тапсырмаларды орындаңыз».

ОТКУДА СОЛНЦЕ БЕРЁТ ЭНЕРГИЮ

Долгое время оставалось непонятным, откуда Солнце берёт энергию. Какие только гипотезы не выдвигались! И бомбардировка метеоритами, и сжатие в результате гравитации.... Все эти версии отводили очень короткий срок жизни нашей звезде. И только один британский физик догадался, что энергия Солнца – результат ядерных реакций.

Им оказался Эрнест Резерфорд. Правда, он считал, что внутри звезды происходит радиоактивный распад. Но уже в 1920-х годах благодаря работам британского же астрофизика Артура Эддингтона стало очевидно, что в недрах Солнца и других звёзд идёт не распад, а обратный процесс – синтез ядер. Постепенно стало понятно и как эволюционировали звёзды. Кстати, именно понимание процессов, происходящих в недрах Солнца, поставило современную физику перед загадкой, которую не могли разрешить треть века и которая привела к фундаментальным открытиям и Нобелевской премии.

В ходе ядерных реакций внутри Солнца, согласно всем моделям, должно рождаться огромное количество нейтрино – частиц, которые то ли имеют массу покоя, то ли не имеют и, что точно, очень слабо взаимодействуют с веществом. Тем не менее их можно зарегистрировать и разделить на типы: электронные, мюонные и тау-нейтрино. Так вот, на Солнце должны были образовываться электронные нейтрино, в строго определённом количестве. Однако то, что фиксировали учёные, было примерно в три раза меньше. В чём же дело?

В принципе, ещё в 1957 году советско-итальянский физик Бруно Понтекорво предположил, что нейтрино могут превращаться друг в друга. Это гипотетическое явление называли нейтринными осцилляциями. Полвека спустя японец Такааки Кадзита и канадец Артур Макдональд смогли экспериментально подтвердить эту гипотезу, одним махом разрешив парадокс дефицита солнечных нейтрино. Оказывается, за те минуты, что они летят к Земле, часть электронных нейтрино превращается в нейтрино другого вида, доказывая тем самым, что у них есть масса. Открытие было удостоено Нобелевской премии по физике 2015 года.

6. Предположение Бруно Понтекорво о том, что нейтрино могут превращаться друг в друга, получило название
- А) тау-нейтрино
 - В) мюонные нейтрино
 - С) нейтринные осцилляции
 - Д) солнечные нейтрино
 - Е) электронные нейтрино

7. Согласно тексту, часть электронных нейтрино превращается в нейтрино другого вида, когда
 - А) эволюционируют
 - В) идет ядерная реакция
 - С) летят к Земле
 - Д) сжимаются в результате гравитации
 - Е) сталкиваются с метеоритами
8. Британский физик, который впервые предположил, что энергия Солнца – результат ядерных реакций
 - А) Бруно Понтекорво
 - В) Эрнест Резерфорд
 - С) Артур Макдональд
 - Д) Такааки Кадзита
 - Е) Артур Эддингтон
9. Британский астрофизик, благодаря работам которого стало очевидно наличие в недрах Солнца синтеза ядер
 - А) Артур Эддингтон
 - В) Артур Макдональд
 - С) Бруно Понтекорво
 - Д) Эрнест Резерфорд
 - Е) Такааки Кадзита
10. Вопрос, на который можно ответить, используя информацию текста
 - А) По какой причине человек видит Солнце в желтом цвете?
 - В) Чем Солнце отличается от других звезд?
 - С) Какое открытие было удостоено Нобелевской премии по физике?
 - Д) С помощью чего изучались ядерные реакции?
 - Е) Как сменяются день и ночь?

ОРЫС ТІЛІ

пәнінен сынақ аяқталды.

ХИМИЯ

Нұсқау: «Сізге берілген бес жауап нұсқасындағы бір дұрыс жауапты таңдауға арналған тапсырмалар беріледі».

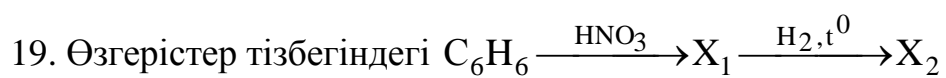
1. Заттардың химиялық қасиетін анықтайтын белгілер
 - A) заттың салқындауы
 - B) заттың еруі
 - C) заттың балқуы
 - D) заттың қатаюы
 - E) заттың шіруі
2. Қысымның әсерінен химиялық тепе-теңдік ығысатын реакция
 - A) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$
 - B) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
 - C) $\text{H}_2 + \text{S} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}$
 - D) $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
 - E) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
3. Пирометаллургиялық әдіспен алынатын металл
 - A) кальций
 - B) цезий
 - C) алюминий
 - D) темір
 - E) калий
4. Екідайлы қасиет көрсететін элемент
 - A) Cr
 - B) Fr
 - C) Mg
 - D) Ca
 - E) Ba
5. Екі ыдыстағы пропан және пропен газдарын ажыратуға қолданылатын зат
 - A) әк суы
 - B) бром суы
 - C) сутек пероксиді
 - D) индикатор
 - E) сілті ерітіндісі
6. Гексахлоранның формуласы
 - A) $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$
 - B) CH_3Cl
 - C) $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$
 - D) $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Cl}$
 - E) C_6Cl_6

7. Альдегидтер тотыққанда түзілетін заттар
 - A) спирттер
 - B) карбон қышқылдары
 - C) күрделі эфирлер
 - D) кетондар
 - E) жай эфирлер
8. $N_2 + H_2 \rightleftharpoons NH_3 + Q$ жүйесінде температураны арттырғанда тепе –теңдік

ығысады

 - A) температураға тәуелсіз
 - B) солға
 - C) ығыспайды
 - D) оңға
 - E) тепе-теңдік орнайды
9. Электрондық конфигурациясы $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ болатын элемент атомы
 - A) Al
 - B) Cu
 - C) C
 - D) O
 - E) P
10. Алюминийдің табиғи қосылысы және оның сусыз құрамындағы оттектің массалық үлесі
 - A) малахит; 47
 - B) доломит; 47
 - C) карналлит; 45
 - D) мирабилит; 53
 - E) боксит; 47
11. Сульфат ионын анықтайтын реактивтер
 - A) барий хлориді
 - B) қорғасын нитраты
 - C) натрий нитраты
 - D) күміс (I) нитраты
 - E) калий хлориді
12. Радикалдардың молекуладан, атомнан, иондардан айырмашылығы
 - A) электробейтарап бөлшек
 - B) зарядсыз бөлшек
 - C) оң не теріс зарядты болады
 - D) айырмашылықтары жоқ, барлығы химия ғылымында қолданылады
 - E) жұптаспаған дара электронның болуында
13. Авиация бензині өндірілетін әдіс
 - A) ароматтандыру
 - B) кокстеу
 - C) риформинг
 - D) катализдік крекинг
 - E) термиялық крекинг

14. Әрекеттесуші заттардың бастапқы концентрациялары $[H_2]=3$ моль, $[I_2]=3,5$ моль, ал тепе-теңдік кезеңінде өнімнің концентрациясы $[HI]=5$ мольге тең болса, тепе-теңдік константасының мәні
- A) 10
 - B) 25
 - C) 50
 - D) 5
 - E) 0,50
15. 3 моль калий хлораты толық термиялық ыдырағанда түзілетін оттектің моль саны
- A) 4,5 моль
 - B) 4,8 моль
 - C) 6 моль
 - D) 9 моль
 - E) 3 моль
16. 6,4 г кальций карбидінен теория жүзіндегісімен салыстырғанда іс жүзінде 85% ацетилен алынған болса, ацетиленнің массасы
- A) 4,6 г
 - B) 2,2 г
 - C) 3,6 г
 - D) 2,9 г
 - E) 2,6 г
17. $P_2O_5 - SiO_2 - Al_2O_3 - MgO$ қатарындағы оксидтердің сипаты былайша өзгереді
- A) екідайлықтан негіздікке
 - B) негіздіктен қышқылдыққа
 - C) екідайлықтан қышқылдыққа
 - D) негіздіктен екідайлыққа
 - E) қышқылдықтан негіздікке
18. Тұз қышқылына тән қасиеттердің рет нөмірлері: 1. Лакмус түсін өзгерту; 2. Фенолфталеин түсін өзгерту; 3. Металдармен әрекеттесуі; 4. Сынапты ерітуі; 5. Негіздермен әрекеттесуі; 6. Кейбір тұз ерітінділерімен әрекеттесуі; 7. Карбонаттармен әрекеттесуі
- A) 34567
 - B) 13567
 - C) 23467
 - D) 12345
 - E) 23567



X_1, X_2 заты (тары)

А) бензол, аминбензол

В) нитробензол, анилин

С) ксилол, фениламин

Д) хлорбензол, анилин

Е) фениламин, толуол

20. Дәрігерге жабық сынықты гипстеу үшін 500 г алебастр қажет болды.

Алебастрдың осы массасын алуға жұмсалған ғаныштың массасы

А) 593 г

В) 793 г

С) 543 г

Д) 533 г

Е) 693 г

Нұсқау: «Сізге бір немесе бірнеше дұрыс жауабы бар тест тапсырмасы беріледі».

21. Химиялық тепе-теңдікті ығыстыруға әсер ететін факторлар

- A) өршіткі
- B) әрекеттесуші заттың жанасу беті
- C) қысым
- D) уақыттың өзгерісі
- E) әрекеттесуші заттың табиғаты
- F) температура
- G) концентрация
- H) реактордың пішіні

22. Иондық байланысқа жатпайтын қосылыс(тар)

- A) KI
- B) KF
- C) NaCl
- D) NH₃
- E) NO
- F) LiCl
- G) CaCl₂
- H) MgI₂

23. Темірдің табиғи минералдары

- A) сидерит
- B) боксит
- C) сильвинит
- D) фосфорит
- E) корунд
- F) карбамид
- G) лимонит
- H) гематит

24. Екідайлы қасиет көрсететін металл(дар)

- A) Hg
- B) K
- C) Cr
- D) Ba
- E) Mg
- F) Ca
- G) Al
- H) Zn

25. Спирт молекуласынан су бөлініп шыққанда түзілетін зат(тар)
- A) алкандар
 - B) арендер
 - C) алкендер
 - D) алкадиендер
 - E) алкиндер
 - F) аминдер
 - G) циклоалкандар
 - H) арендер
26. Бром суын түссіздендіретін қосылыс(тар)
- A) C_6H_{14}
 - B) C_2H_6
 - C) CH_3OH
 - D) C_3H_6
 - E) C_5H_{12}
 - F) C_5H_8
 - G) C_4H_{10}
 - H) C_2H_5OH
27. Күкіртсутек қышқылы диссоциацияланғанда бірінші және екінші сатысында түзілген анион(дар)
- A) гидросульфит
 - B) перхлорат
 - C) гидросульфид
 - D) гидросульфат
 - E) сульфит
 - F) сульфид
 - G) сульфат
 - H) дигидрофосфат
28. Атомдағы электрон қабаттарының саны артатын қатар
- A) $Li \rightarrow Be \rightarrow B$
 - B) $B \rightarrow S \rightarrow N$
 - C) $C \rightarrow Si \rightarrow Ge$
 - D) $N \rightarrow O \rightarrow F$
 - E) $B \rightarrow Al \rightarrow Ga$
 - F) $Be \rightarrow B \rightarrow C$
 - G) $N \rightarrow P \rightarrow As$
 - H) $P \rightarrow S \rightarrow Cl$

29. Натрий, калий, кальций тұздары жалынды төмендегі түстерге бояйды
- A) қызыл
 - B) көк
 - C) қызыл кірпіш
 - D) жасыл
 - E) таңқурай түсіне
 - F) сары
 - G) қоңыр
 - H) күлгін
30. Концентрлі азот қышқылында ең жарланатын металдар
- A) Cu
 - B) Ag
 - C) Sn
 - D) Hg
 - E) Cr
 - F) Al
 - G) Pb
 - H) Fe
31. Аммоний хлоридін қыздырғанда түзілген газ тәрізді заттардың молярлық массалары
- A) 32
 - B) 36
 - C) 36,5
 - D) 17
 - E) 35,5
 - F) 34
 - G) 33
 - H) 14
32. C_8H_{10} қосылысының изомерлері
- A) фенол
 - B) толуол
 - C) этилбензол
 - D) кумол
 - E) стирол
 - F) гексанол
 - G) этанол
 - H) о-ксилол

33. Альдегидтерді анықтауда қолданатын реактивтер
- A) мыс (II) оксиді
 - B) натрий гидроксиді
 - C) калий перманганаты
 - D) күміс оксидінің аммиактағы ерітіндісі
 - E) бром суы
 - F) мыс (II) гидроксиді
 - G) қорғасын (II) нитраты
 - H) кальций гидроксиді
34. 4 моль метанды 1000°C – та қыздырғада алынатын заттардың масса(лары)
- A) 48 г
 - B) 16 г
 - C) 2 г
 - D) 15 г
 - E) 6 г
 - F) 58 г
 - G) 47 г
 - H) 44 г
35. Формальдегидтің 40% судағы ерітіндісі формалин деп аталады. Ол анатомиялық препараттарды сақтауда қолданылады. Көлемі 120 л метанды 60%-дық шығыммен метанальға айналдырған. Осы метанальдан алынған формалин массасы
- A) 241,05 г
 - B) 278,6 г
 - C) 260,8 г
 - D) 261,7 г
 - E) 250,5 г
 - F) 269,8 г
 - G) 295,4 г
 - H) 225,6 г
36. Техникалық кальций карбидінің массасы 500 г, оның құрамындағы қоспаның массалық үлесі 20% болса, түзілетін ацетиленнің (қ.ж.) көлемі
- A) 140 л
 - B) 150 л
 - C) 125 л
 - D) 145 л
 - E) 160 л
 - F) 165 л
 - G) 155 л
 - H) 135 л

37. Молекулалық тотығу-тотықсыздану және дисмутация реакциялары
- A) $\text{HCl} + \text{CrO}_3 \rightarrow \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - B) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_{4(\text{конц.})} \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - C) $\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$
 - D) $\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_{4(\text{конц.})} \rightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - E) $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
 - F) $\text{S} + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{K}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$
 - G) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
 - H) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{S} + \text{HCl}$
38. Теңдеудегі тотықтырғыш және тотықсыздандырғыш алдындағы коэффициент(тер) $\text{HCl} + \text{KMnO}_4 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 + \text{KCl}$
- A) 2
 - B) 16
 - C) 20
 - D) 8
 - E) 3
 - F) 12
 - G) 15
 - H) 11
39. $\text{CH}_4 \xrightarrow{t} \text{X}_1 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4 \xrightarrow{t^0 \text{C, кат.}} \text{CH}_3\text{CHO} \xrightarrow{|\text{O}|} \text{X}_2$
- A) метан, сірке қышқылы
 - B) этин, этан қышқылы
 - C) этанол, этан қышқылы
 - D) этилен, метан қышқылы
 - E) метан, хлорметан
 - F) этен, этан қышқылы
 - G) ацетилен, метан қышқылы
 - H) хлорметан, этан қышқылы
40. Егер А затын сумен әрекеттестірсе, Б және В заттары түзіледі. В газ күйіндегі зат, оны ауада жақса газ түзіледі, сол түзілген газды Б заты арқылы өткізгенде, Б заты лайланады. Осы (А,Б және В заттары)
- A) NaOH
 - B) CaC_2
 - C) Na_2CO_3
 - D) C_2H_2
 - E) Ca(OH)_2
 - F) CaO
 - G) KOH
 - H) CaCl_2

ХИМИЯ пәнінен сынақ аяқталды.