

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ҰЛТТЫҚ ТЕСТІЛЕУ ОРТАЛЫҒЫ

ОРЫС ТІЛІ және ХИМИЯ
пәндерінен
қорытынды аттестаттауға арналған

(жаратылыстану-математика бағыты бойынша)

ЕМТИХАН ТЕСТТЕРІ

1122-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) кобыза
 - B) фортепиано
 - C) скрипки
 - D) домбры
 - E) органа
2. Максимальный уровень звука бархана, согласно тексту
 - A) слабый шорох
 - B) пронзительный крик
 - C) приглушенное рычание
 - D) оглушительный грохот
 - E) протяжный свист
3. Поющий бархан состоит из песка, который поднимался со дна реки
 - A) Или
 - B) Каратал
 - C) Ишим
 - D) Амурдарья
 - E) Сырдарья
4. Пословица, подходящая по смыслу легенде, описанной в тексте
 - A) За ветром в поле не угонишься.
 - B) Под лежащий камень вода не течет.
 - C) За вихрем погонишься – с носом останешься.
 - D) Нельзя понять пустыню, пересчитывая песчинки.
 - E) Не рой яму другому – сам в нее попадешь.
5. Громкость звука зависит от
 - A) влажности песка
 - B) волшебства песка
 - C) количества песка
 - D) качества песка
 - E) разновидности песка

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

6. Добавил герой в чай корешок
 - A) душицы
 - B) таволги
 - C) шиповника
 - D) зверобоя
 - E) пустырника
7. Действие происходит в
 - A) начале мая
 - B) середине марта
 - C) середине мая
 - D) конце мая
 - E) начале июня
8. В тексте описан случай
 - A) в походе
 - B) в гостях
 - C) дома
 - D) на рыбалке
 - E) на охоте
9. Ворона развернулась над героем с целью
 - A) напасть на человека с другой стороны
 - B) схватить хлеб, который лежал на столе
 - C) понаблюдать за действиями человека
 - D) отвлечь внимание человека от стола
 - E) убедиться, что больше ничего на столе нет
10. Герой вскипятил чай в
 - A) чайнике
 - B) казане
 - C) котелке
 - D) самоваре
 - E) кружке

Лексико-грамматикалық бөлім

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

1. Гласных букв в русском языке
 - A) 8
 - B) 9
 - C) 12
 - D) 11
 - E) 10
2. Однозначное слово
 - A) ручка
 - B) нота
 - C) берёза
 - D) хвост
 - E) кнопка
3. Слово, образованное приставочным способом
 - A) колпачок
 - B) пробежать
 - C) ледокол
 - D) ключик
 - E) пробежка
4. Существительное мужского рода
 - A) утро
 - B) мяч
 - C) береза
 - D) школа
 - E) метель
5. К собирательным числительным относятся слова
 - A) сорок, сто
 - B) один, одна
 - C) оба, обе
 - D) два, две
 - E) семь, семьсот
6. Местоимение **себя**
 - A) склоняется как прилагательное
 - B) имеет одинаковые окончания в родительном и дательном падежах
 - C) не имеет именительного падежа
 - D) имеет одинаковые окончания во всех падежах
 - E) склоняется как существительное 1 склонения

7. Неодушевлённое существительное
- А) улыбка
 - В) лиса
 - С) курица
 - Д) внучка
 - Е) жираф
8. Сложносочиненное предложение с противительным союзом
- А) Бабушка разбудила меня, и мы пошли по землянику.
 - В) Выходило солнце, и вершины сосен осветились.
 - С) То солнце тусклое блестит, то туча черная висит.
 - Д) Жизнь пернатых начала замирать, зато проснулись животные.
 - Е) Или же я не понимаю, или ты не хочешь меня понять.
9. Тип односоставного предложения: *От добра добра не ищут.*
- А) обобщенно-личное
 - В) назывное
 - С) неопределенно-личное
 - Д) безличное
 - Е) определенно-личное
10. Синтаксис изучает
- А) части слова, морфемы
 - В) словосочетание, предложение
 - С) звуки, буквы
 - Д) части речи, части слова
 - Е) слово, фразеологизмы
11. Слово, в котором буква **ю** обозначает два звука
- А) карбюратор
 - В) жюри
 - С) вьюга
 - Д) полюс
 - Е) тюлень
12. Слово, употребляемое художниками
- А) скальпель
 - В) мольберт
 - С) стамеска
 - Д) кубрик
 - Е) рубанок
13. В слове пропущена буква **-е-**
- А) выд...рать листы
 - В) расст...лать скатерть
 - С) соб...ратся в поход
 - Д) проб...рался сквозь заросли
 - Е) разб...ру вещи

14. Части речи слов (в порядке следования): *удвоить, второй, вдвое, двойка, дважды*
А) числительное, наречие, существительное, наречие, прилагательное
В) глагол, прилагательное, наречие, существительное, наречие
С) глагол, числительное, наречие, существительное, наречие
D) наречие, глагол, числительное, наречие, существительное
Е) глагол, числительное, числительное, существительное, прилагательное
15. Существительное 3 склонения
А) конь
В) пень
С) тень
D) день
Е) путь
16. Значение вводного слова в предложении: *В усадьбе, вероятно, все еще спали.*
А) порядок событий
В) неуверенность
С) различные чувства
D) уверенность
Е) источник сообщения
17. Значение тире в бессоюзном предложении: *Учёный без трудов – дерево без плодов*
А) второе предложение заключает в себе вывод
В) содержание первого предложения сравнивается со вторым
С) первое предложение указывает на условие
D) содержание одного предложения противопоставляется другому
Е) первое предложение указывает на время
18. Раздел языкознания, в котором изучаются звуки, ударение, слог
А) лексика
В) фонетика
С) синтаксис
D) морфология
Е) морфемика
19. Количество служебных частей речи в тексте:
*«Молчит и млеет лес высокий.
Зеленый, темный лес молчит.
Лишь иногда в тени глубокой
Бессонный лист прошелестит».*
А) 4
В) 3
С) 5
D) 1
Е) 2

20. Сложноподчинённое предложение с однородным подчинением

- А) Нет опаснее человека, которому чуждо человеческое, который равнодушен к судьбе родной страны.
- В) Песня над домом смолкла, зато над прудом соловьи заводили свою.
- С) Много воды утекло с тех пор, как я посетил родные края.
- Д) Когда она прошла мимо нас, от неё повеяло тем неизъяснимым ароматом, которым дышит иногда записка милой женщины.
- Е) Нельзя назвать мужчиной того, кто голову прячет, если он видит беду над собой.

ОҚЫЛЫМ

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

ИСТОРИЯ СОЗДАНИЯ КОВРОВ В КАЗАХСТАНЕ

Казахские ковры, старинные и современные, – узорное богатство Казахстана. Ковроткачество в Казахстане также имеет глубокие корни. Им занимались в основном женщины. Секреты ткачества домотканого сукна из верблюжьей шерсти передавались из поколения в поколение. Немаловажную роль в развитии этого вида ремесла сыграли имевшие место в прошлом прямые контакты с районами развитого ковроделия, в частности, с Ираном, Восточным Туркестаном.

Композиция ковра традиционно составлялась из размещённых строгими рядами одинаковых розеток и сложной многополосной каймы. Он был главным предметом в приданом невесты, служил знаком высшей почести, оказываемой лицам, заслужившим всеобщее уважение.

Для казахского ковроткачества характерна своя техника изготовления, манеры исполнения, равновесие фона, отточенность рисунков, строгая симметрия их расположения.

Отсутствие товарного коврового производства было обусловлено низким уровнем товарно-денежных отношений в казахских степях, где ковры выносились на продажу исключительно при нужде и крайней необходимости. В советское время товарным ковроткачеством в Казахстане занимались артели промысловой кооперации, пока в Алматы не была построена крупнейшая в стране ковровая фабрика.

Многие народы украшали коврами свои жилища. Коврами застилали лавки, сундуки, устилали полы, завешивали стены. Да и теперь без ковра в доме неуютно.

Ковроделие – изделия, которые можно изготовить своими руками и тем самым создать в доме уют.

Безворсовые и ворсовые ковры делают до сих пор в отдельных регионах Казахстана, главным образом на юге.

В ковровых изделиях решающее значение имеет раппортная организация мотива, в штучных изделиях – монокомпозиции с повествовательными мотивами, содержание которых рекламирует пейзажи и архитектуру Казахстана, символы и выдающихся личностей казахского народа.

Ковроткачество, имеющее глубокие корни, издавна характерно для казахского прикладного искусства. Из поколения в поколение передавались секреты ткачества, персональное умение множества мастериц и мастеров.

1. Причина низкого товарооборота в Казахстане в области ковроткачества
 - А) низкий уровень товарно-денежных отношений
 - В) кочевой образ жизни казахов
 - С) отсутствие ткачей
 - Д) развитое животноводство
 - Е) отсутствие интереса у населения
2. Государство, сыгравшее большую роль в ковроткачестве Казахстана
 - А) Китай
 - В) Монголия
 - С) Египет
 - Д) Индия
 - Е) Иран
3. Ковер являлся обязательным атрибутом, согласно тексту
 - А) юбилея
 - В) приданого
 - С) появления первенца
 - Д) дня рождения
 - Е) кюев
4. Утверждение, соответствующее содержанию текста
 - А) Ковры в основном ткут в Западном Казахстане.
 - В) На ковроткачество Казахстана повлияли торговые отношения с Индией.
 - С) У казахов было развито массовое производство ковров в революционный период.
 - Д) Ковер – атрибут дизайна жилища.
 - Е) Ковер обязательно дарили на юбилеях.
5. Характер мотивов в штучных ковровых изделиях
 - А) солярные
 - В) композиция
 - С) зооморфные
 - Д) монокомпозиция
 - Е) растительные

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

ЗОЛОТОЙ ЧЕЛОВЕК КУРГАНА ИССЫК

В 1969 году казахские археологи под руководством К. А. Акишева приступили к раскопкам огромного кургана, расположенного в 50 километрах восточнее Алматы. Археологи сами называли курган Иссык, так как народные предания обошли его своим вниманием. Как и другие курганы, Иссык был ограблен еще в древности... К счастью для науки, грабители не заметили одно погребение, в котором лежали останки человека, отныне вошедшего в мировую науку под именем «Золотой человек Иссыка».

Захороненный в кургане воин действительно был золотой – в погребальной камере, тщательно срубленной из вековых стволов тянь-шанской ели, археологи обнаружили свыше четырех тысяч золотых изделий: предметы украшения одежды, головного убора и обуви, перстни, статуэтки, бляхи. На полу стояли сосуды из дерева, глины, бронзы и серебра. И расположение предметов, украшавших некогда парадный доспех погребенного воина, остатки железного меча и кинжала позволили исследователям в результате кропотливой работы воссоздать – впервые в науке – облик сакского воина.

«Комплекс находок в кургане Иссык, – пишет К. А. Акишев, – дал дополнительные материалы, проливающие свет на уровень социальной истории саков Семиречья. Можно утверждать, что пышность и богатство золотой одежды иссыкского сака были рассчитаны не на один только внешний эффект – смысл этого богатства гораздо глубже, его надо рассматривать в плане социально-политическом. Главное назначение одежды было в возвеличивании личности вождя, возведении его в ранг солнцеподобного божества... По-видимому, сакское общество Семиречья стояло на более высокой ступени социальной организации, чем нам представлялось до раскопок иссыкского кургана...». И этот вывод исследователя, кроме того, подтверждается находкой, столь же пока загадочной, сколь и ошеломляющей: на одной из серебряных чаш, стоящих возле останков золотого воина, археологи обнаружили нацарапанные знаки – следы письменности! Следы самой древней письменности вообще на территории Средней Азии!

6. Золотых изделий на парадном доспехе сакского воина насчитывается свыше
- A) шести тысяч
 - B) трех тысяч
 - C) двух тысяч
 - D) пяти тысяч
 - E) четырех тысяч

7. Главное назначение золотой одежды иссыкского сака, по мнению археолога, было в
 - A) мастерстве исполнения
 - B) своеобразной форме общественной организации
 - C) показе пышности и богатства одежды
 - D) возведении вождя в ранг солнцеподобного божества
 - E) сохранении в первозданном виде
8. Имя «золотой человек Иссыка» носит курган около
 - A) Елеке Сазы
 - B) Караганды
 - C) Актобе
 - D) Аралтюбе
 - E) Алматы
9. Следы древней письменности археологи обнаружили на
 - A) сосудах из дерева
 - B) головном уборе
 - C) железном мече
 - D) серебряной чаше
 - E) предметах одежды
10. Казахстанских археологов во время раскопок кургана в 1969 году возглавил
 - A) К. А. Акишев
 - B) А.Х.Маргулан
 - C) К.М. Байпаков
 - D) Х.А.Алпысбаев
 - E) З.С.Самашев

ОРЫС ТІЛІ

пәнінен сынақ аяқталды.

ХИМИЯ

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

1. Берілген заттар ішіндегі бейэлектролиттер саны: мырыш сульфаты, кальций карбонаты, қант ерітіндісі, алюминий нитраты, мыс (II) хлориді, күміс фториді, мырыш фосфаты, сынап (II) нитраты, калий силикаты
A) 1
B) 6
C) 2
D) 5
E) 3
2. Оттек молекуласын құруға қатысатын электрондар саны
A) 4
B) 6
C) 2
D) 8
E) 9
3. Су кермектілігін жою әдістеріне жатпайды
A) суға сода қосу
B) суды әкпен өңдеу
C) табиғи суды тұндыру
D) катионитті пайдалану
E) суды қайнату
4. Пирометаллургиялық әдіспен алынатын металл
A) алюминий
B) цезий
C) темір
D) калий
E) кальций
5. Тек аминқышқыл қалдықтарынан тұрады
A) глицин
B) нуклеотид
C) аланин
D) протейн
E) протейд
6. Құрамында бензол ядросы бар нәруызды анықтайтын реактив
A) HCl
B) Cu(OH)_2
C) NaOH
D) $\text{HNO}_3_{(\text{конц.})}$
E) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$

7. Электродиттердегі байланыс түрі
- A) иондық
 - B) коваленттік полюссіз
 - C) ковалентті полюсті
 - D) металдық
 - E) сутектік
8. Br_2 , H_2S , NaI қатарында химиялық байланыстың түрлері
- A) иондық, металдық, ковалентті полюсті
 - B) ковалентті полюссіз, ковалентті полюсті, иондық
 - C) ковалентті полюссіз, сутектік, иондық
 - D) ковалентті полюссіз, иондық, металдық
 - E) ковалентті полюссіз, иондық, ковалентті полюсті
9. Атомдар арасында ковалентті полюсті байланыс бар қосылыс
- A) магний оксиді
 - B) марганец сульфиді
 - C) кальций карбиді
 - D) кремний тетрагидрид
 - E) алюминий фториді
10. Сульфат ионын анықтайтын реактивтер
- A) натрий нитраты
 - B) қорғасын нитраты
 - C) барий хлориді
 - D) калий хлориді
 - E) күміс (I) нитраты
11. Реакция өнімінің алдындағы коэффициент
- $$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{NaOH}_{(\text{ерігінді})} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$$
- A) 5
 - B) 3
 - C) 1
 - D) 2
 - E) 4
12. Олейн қышқылын гидрлегенде түзілетін қышқылдың молярлық массасы
- A) 216 г/моль
 - B) 236 г/моль
 - C) 204 г/моль
 - D) 284 г/моль
 - E) 186 г/моль
13. Метиламин әрекеттеседі
- A) NaOH
 - B) CH_4
 - C) $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$
 - D) $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{сұйыт})}$
 - E) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$

14. Егер мыс (II) сульфатын темірмен әрекеттестіргенде 6,4 г мыс бөлініп шықса, түзілген тұздың массасы
- A) 18,2 г
 - B) 10,4 г
 - C) 11,2 г
 - D) 15,2 г
 - E) 20,2 г
15. 3 моль калий хлораты толық термиялық ыдырағанда түзілетін оттектің моль саны
- A) 9 моль
 - B) 6 моль
 - C) 4,8 моль
 - D) 4,5 моль
 - E) 3 моль
16. 50 г мыс (II) сульфаты ерітіндісіне натрий сульфиді ерітіндісінің артық мөлшері құйылды. Массасы 1,2 г тұнба түзілген болса, бастапқы ерітіндідегі мыс (II) сульфатының массалық үлесі (%)
- A) 8
 - B) 12
 - C) 9
 - D) 4
 - E) 1
17. Ерітіндідегі иондар саны көп электролит
- A) алюминий сульфаты
 - B) натрий хлориді
 - C) калий сульфаты
 - D) аммоний нитраты
 - E) кальций хлориді
18. Реакцияда азот тотықсыздандырғыш болады
- A) $N_2 + K \rightarrow$
 - B) $N_2 + O_2 \rightarrow$
 - C) $N_2 + Li \rightarrow$
 - D) $N_2 + H_2 \rightarrow$
 - E) $N_2 + Mg \rightarrow$
19. Метан $\rightarrow X \xrightarrow{\text{бел.с.т.}} Y \rightarrow$ гексахлорциклогексан
- A) этин, бензол
 - B) этилен, бензол
 - C) этен, бензол
 - D) этан, бензол
 - E) бутан, толуол

20. Автомобиль радиаторына құятын, қыста қатпайтын сұйық зат-антифриздің 1550 грамын алуға қажет этиленнің массасы
- A) 700 г
 - B) 800 г
 - C) 400 г
 - D) 500 г
 - E) 600 г

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

21. Иондық байланысқа жатпайтын қосылыс(тар)
- A) CaCl_2
 - B) NH_3
 - C) KF
 - D) MgI_2
 - E) LiCl
 - F) NaCl
 - G) KI
 - H) NO
22. Заттардың физикалық қасиетін анықтайтын белгілер
- A) заттың балқуы
 - B) зат иісінің өзгеруі
 - C) зат түсінің өзгеруі
 - D) заттың қараюы
 - E) заттың тұнбаға түсуі
 - F) заттың булануы
 - G) газдың бөлінуі
 - H) заттың шіруі
23. Сілтілік жер металдары орналасқан қатар
- A) Sr, Ba, Ca
 - B) Be, Mg, Ca
 - C) B, Al, Ga, In
 - D) Li, Na, K, Rb
 - E) Mg, Ca, Li, Na
 - F) Mg, Na, Ca, Li
 - G) Ga, Al, Mg, Ca
 - H) Be, Mg, Na, Ca
24. Сульфид және сульфат иондарын сапалық анықтайтын реактивтер
- A) барий нитраты
 - B) тұз қышқылы
 - C) натрий нитраты
 - D) мыс (II) гидроксиді
 - E) қорғасын (II) нитраты
 - F) күміс нитраты
 - G) барий хлориді
 - H) натрий гидроксиді

25. Глюкозаның түзілуі -
- A) целлюлозаны гидролизденуі
 - B) целлюлозаның тотығуы
 - C) фотосинтез реакциясы
 - D) формальдегидтің тотығуы
 - E) тетрозаның жануы
 - F) сахарозаның тотығуы
 - G) гексозаның тотығуы
 - H) пентозаның тотықсыздануы
26. Спирт молекуласынан су бөлініп шыққанда түзілетін зат(тар)
- A) циклоалкандар
 - B) алкандар
 - C) арендер
 - D) алкиндер
 - E) алкадиендер
 - F) арендер
 - G) алкендер
 - H) аминдер
27. Негізгі топша химиялық элементтерінің реттік нөмірлерінің артуына байланысты
- A) атом радиусы кемиді
 - B) иондану энергиясы артады
 - C) бейметалдық қасиеттері артады
 - D) тотықсыздандырғыш қасиеттері артады
 - E) тотықтырғыш қасиеттері артады
 - F) металдық қасиеттері кемиді
 - G) металдық қасиеттері артады
 - H) атом радиусы артады
28. Қысымның өзгеруі процестің тепе-теңдігін ығыстырады
- A) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}$
 - B) $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
 - C) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$
 - D) $\text{H}_2 + \text{S} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}$
 - E) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
 - F) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$
 - G) $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \rightleftharpoons 2\text{HBr}$
 - H) $2\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{N}_2 + 3\text{H}_2$

29. Сұйытылған күкірт қышқылының қасиеттері
- A) күміспен әрекеттеседі
 - B) магниймен әрекеттеседі
 - C) лакмус түсі қызарады
 - D) қышқылдық оксидпен әрекеттеседі
 - E) тұздармен әрекеттеседі
 - F) мыспен әрекеттеседі
 - G) сумен әрекеттеседі
 - H) лакмус түсі көгереді
30. Ғаныштан алебастр алған кезде жоғалтатын судың мөлшері (моль)
- A) 0,6
 - B) 3,0
 - C) 0,5
 - D) 0,4
 - E) 1,5
 - F) 1
 - G) 2,5
 - H) 2
31. Алюминийдің екідайлық қасиетін дәлелдейтін реакция
- A) күкіртпен реакциясы
 - B) сумен реакциясы
 - C) азотпен реакциясы
 - D) қышқылдармен реакциясы
 - E) тұздармен реакциясы
 - F) галогендермен реакциясы
 - G) оттегімен реакциясы
 - H) сілті ерітінділерімен реакциясы
32. Фенолформальдегид шайырына әртүрлі толықтырғыштар қоса отырып, алынатын пластиктер
- A) пресұнтақ
 - B) резол
 - C) тефлон
 - D) резит
 - E) волокнит
 - F) акрилан
 - G) метакрил
 - H) текстолит

33. Еселі байланысы бар органикалық қосылыстар
- A) этандиол
 - B) бутадиен
 - C) метанол
 - D) фруктоза
 - E) бутан
 - F) октан
 - G) пропин
 - H) этанол
34. Массасы 1550 г этиленгликоль алу үшін жұмсалған этиленнің массасы (г)
- A) 1000
 - B) 800
 - C) 740
 - D) 606
 - E) 300
 - F) 775
 - G) 600
 - H) 700
35. 7 г темір мен 7 г күкірт қоспасынан алынатын темір (II) сульфидінің және реакцияға қатынаспай қалған заттың массасы(лары)
- A) 12 г
 - B) 9 г
 - C) 3 г
 - D) 15 г
 - E) 41 г
 - F) 11 г
 - G) 16 г
 - H) 14 г
36. 512 г пальмитин қышқылынан алынатын сабынның массасы және зат мөлшері
- A) 556,0 г
 - B) 556,2 г
 - C) 557,2 г
 - D) 3 моль
 - E) 1 моль
 - F) 2 моль
 - G) 687,2 г
 - H) 987,2 г

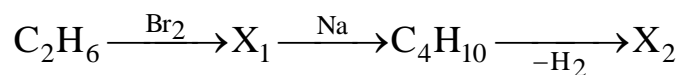
37. $\text{FeCl}_2 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{KCl} + \text{CrCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$ теңдеуін электронды баланс әдісімен теңестіргенде сол, оң жақтарындағы және барлық коэффициенттер қосындысы

- A) 23
- B) 20
- C) 18
- D) 38
- E) 21
- F) 22
- G) 45
- H) 17

38. Реакция $\text{Hg} + \text{HNO}_{3(\text{конц.})} \rightarrow$ нәтижесінде түзілген газ тәрізді зат

- A) NO_2
- B) NO
- C) N_2O_3
- D) Ag_2SO_4
- E) N_2O
- F) N_2O_5
- G) N_2
- H) NH_3

39. Өзгеріс тізбегіндегі X_1 және X_2 заттары



- A) $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$
- B) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$
- C) $\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$
- D) C_4H_8
- E) CH_4
- F) $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH}_3$
- G) C_2H_6
- H) C_5H_{10}

40. 2,3 г зат жанғанда 4,4 г көмір қышқыл газы және 2,7 г су түзіледі. Бұл зат буының ауамен салыстырғандағы тығыздығы 1,59. Осы заттың формуласы
- A) CH_4
 - B) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$
 - C) CH_3OH
 - D) C_2H_4
 - E) $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
 - F) C_2H_6
 - G) $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$
 - H) C_2H_4

ХИМИЯ

пәнінен сынақ аяқталды.