

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ҰЛТТЫҚ ТЕСТІЛЕУ ОРТАЛЫҒЫ

ОРЫС ТІЛІ және ХИМИЯ
пәндерінен
қорытынды аттестаттауға арналған
(қоғамдық-гуманитарлық бағыт бойынша)

ЕМТИХАН ТЕСТТЕРІ

1610-нұсқа

Аты-жөні _____

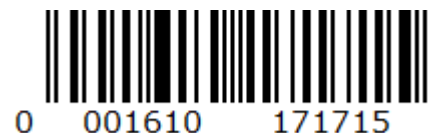
Қала (облыс) _____

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. Действия матросов при неудачной попытке достать якорь
 - A) обследовали помещение
 - B) покидали корабль
 - C) обрубали канаты
 - D) включали систему водоотлива
 - E) открывали паруса
2. Вес якоря на крейсере «Адмирал Кузнецов»
 - A) 5 тонн
 - B) 2 тонны
 - C) 15 тонн
 - D) 10 тонн
 - E) 7 тонн
3. По мнению Цицерона, преимуществом государств, расположенных у моря, является
 - A) организация морских круизов
 - B) возможность вести морскую торговлю
 - C) защита границ государства с моря
 - D) наличие военно-морского флота
 - E) включение в меню морских продуктов
4. Железный якорь изобрели в
 - A) XV веке н.э.
 - B) VII веке до н.э.
 - C) IV веке н.э.
 - D) V веке н.э.
 - E) VI веке до н.э.
5. В тексте содержится факт, соответствующий пословице
 - A) На двух якорях корабль легче держится.
 - B) Лучше потерять якорь, чем весь корабль.
 - C) Вера – мой якорь.
 - D) Человеческая надежда – это якорь.
 - E) Язык телу – якорь.

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

6. Цель текста – рассказать о/об
 - А) использовании бумаги в промышленности
 - В) существующих видах бумаги
 - С) особенностях изготовления бумаги
 - Д) отличиях бумаги от картона
 - Е) распространении бумаги в Средней Азии
7. До изобретения бумаги китайцы писали на
 - А) бамбуковых стеблях и шелке, который был покрыт лаком
 - В) металлических карточках
 - С) камнях и деревьях с помощью специальных отметок
 - Д) слоновой кости
 - Е) специальных дощечках из железа
8. Раствор, в котором варили кору тутового дерева в начале производства
 - А) соленая вода
 - В) известь
 - С) водоземulsion
 - Д) рисовая вода
 - Е) молоко
9. Материалы, которые использовали для производства бумаги по технологии Цань Луня
 - А) железо, цинк и алюминий
 - В) волокна тутового дерева, побеги бамбука
 - С) пластмассовые и синтетические материалы
 - Д) продукт животного происхождения
 - Е) материалы, созданные искусственно
10. Количество слоёв, полученных в процессе черпания бумажной массы
 - А) 1
 - В) 4
 - С) 5
 - Д) 3
 - Е) 2

Лексико-грамматикалық бөлім

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

1. Мягкие согласные звуки
 - A) [ж], [ч']
 - B) [ц], [щ']
 - C) [ч'], [щ']
 - D) [щ'], [ж]
 - E) [ш], [ч']
2. Многозначное слово
 - A) телевизор
 - B) полотно
 - C) телеграмма
 - D) делегат
 - E) интерьер
3. Слово с нулевым окончанием
 - A) сосна
 - B) облако
 - C) море
 - D) язык
 - E) школа
4. Раздел грамматики, в котором слова изучаются как части речи
 - A) морфология
 - B) синтаксис
 - C) лексика
 - D) фонетика
 - E) словообразование
5. Существительное имеет форму только единственного числа
 - A) детвора
 - B) дрожжи
 - C) тренер
 - D) экономист
 - E) ножницы
6. Строка, в которой все глаголы второго спряжения
 - A) приготавливать, рассказывать, стучать
 - B) смотреть, терпеть, обидеть
 - C) выделять, собирать, мыть
 - D) сказать, гладить, лепить
 - E) понимать, исключать, шипеть

7. Порядковое числительное
А) восемь
В) сорок
С) новый
D) пятый
Е) молодой
8. Главный член предложения
А) обстоятельство
В) подлежащее
С) приложение
D) определение
Е) дополнение
9. Вид придаточного в предложении: *Я не хотел при людях предаваться чувствам, которые меня волновали.*
А) обстоятельственное
В) определительное
С) временное
D) изъяснительное
Е) условное
10. Верное определение типа предложения: *В доме Шуминых только что закончилась служба, которую заказывала бабушка, и теперь Наде было видно, как в зале накрывали на стол.*
А) СП с бессоюзной связью
В) СП с сочинением и бессоюзной связью
С) СП с подчинением и бессоюзной связью
D) СП с подчинением и сочинением
Е) СП с сочинением, подчинением и бессоюзной связью
11. Все согласные звуки мягкие в слове
А) широкий
В) мишень
С) встреча
D) суровый
Е) веселье
12. Словосочетание с омонимами
А) красивый капрон – капрон на ленты
В) халат из байки – рассказывать байки
С) ситец на сарафан – страна березового ситца
D) платье из шелка – красивый шелк
Е) шерсть на костюм – дорогая шерсть
13. Слово, в котором пропущена буква *о*
А) ум...лять чьи-то достоинства
В) идите кл...няйтесь
С) др...жать от холода
D) богатое вообр...жение
Е) объяснение препод...вателя

14. Форма порядкового числительного *семьсот шестьдесят восьмой* в Тв.п.
- А) семьсот шестьюдесятью восьмым
 - В) семьсот шестьдесят восьмым
 - С) семьсот шестьдесят восьмых
 - Д) семьюстами шестьюдесятью восьмью
 - Е) семьсот шестьдесят восьмому
15. Глаголы 2 спряжения
- А) отдыхать, рисовать, писать
 - В) помогать, думать, петь
 - С) видеть, смотреть, терпеть
 - Д) убирать, уметь, встать
 - Е) читать, умывать, играть
16. Значение двусточия в бессоюзном сложном предложении: *Я знал: удар судьбы меня не обойдёт*
- А) второе простое предложение дополняет содержание первого
 - В) в первом предложении есть значение времени или условия
 - С) второе простое предложение указывает на причину
 - Д) второе предложение содержит следствие, результат, вывод
 - Е) второе простое предложение противопоставляется первому
17. Предложение соответствует схеме: «*П!* – *а.* – *П*».
- А) «Потрясающая картина! – воскликнула девушка. – Я никогда раньше не видела океана».
 - В) «Я никогда раньше не видела океана, – сказала девушка. – Потрясающая картина!».
 - С) «Я не мог ошибиться!» – утверждал он.
 - Д) Он утверждал: «Я не мог ошибиться»
 - Е) «Разве я ошибся?» – спросил он.
18. Слова, в которых происходит оглушение
- А) водопад, рыба
 - В) комета, ложка
 - С) софа, кружка
 - Д) коза, плод
 - Е) травка, город
19. При образовании простой формы превосходной степени происходит чередование в прилагательном
- А) богатый
 - В) храбрый
 - С) добрый
 - Д) великий
 - Е) крупный

20. Схема предложения (знаки препинания не расставлены): *Проси руку у отца моего говорила она отец мой сыграет нашу свадьбу*

A) «П, – а, – п»

B) «П», – а.

C) «П!» – а.

D) «П! – а. – П»

E) A: «П!»

ОҚЫЛЫМ

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 Исык, так как народные предания обошли его своим вниманием. Как и другие курганы, Исык 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 Исыка».

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 Исык, – пишет К. А. Акишев, – дал дополнительные материалы, проливающие свет на уровень социальной истории саков Семиречья. Можно утверждать, что пышность и богатство золотой одежды исыкского 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 исыкского 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!

1. Следы древней письменности археологи обнаружили на
 - A) сосудах из дерева
 - B) серебряной чаше
 - C) предметах одежды
 - D) головном уборе
 - E) железном мече
2. Золотых изделий на парадном доспехе сакского воина насчитывается свыше
 - A) шести тысяч
 - B) двух тысяч
 - C) пяти тысяч
 - D) трех тысяч
 - E) четырех тысяч
3. Казахстанских археологов во время раскопок кургана в 1969 году возглавил
 - A) Х.А.Алпысбаев
 - B) А.Х.Маргулан
 - C) К. А. Акишев
 - D) З.С.Самашев
 - E) К.М. Байпаков
4. Имя «золотой человек Исыка» носит курган около
 - A) Елеке Сазы
 - B) Актобе
 - C) Аралтүбе
 - D) Караганды
 - E) Алматы
5. Главное назначение золотой одежды исыкского сака, по мнению археолога, было в
 - A) возведении вождя в ранг солнцеподобного божества
 - B) показе пышности и богатства одежды
 - C) мастерстве исполнения
 - D) сохранении в первозданном виде
 - E) своеобразной форме общественной организации

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

ЭНЕРГИЯ СОЛНЦА

Солнце извечно служило людям. Самой жизнью на Земле мы обязаны Солнцу. Любой энергетический потенциал, кроме ядерного, содержащийся в дереве, угле, нефти, пище прямо или косвенно ли, непременно получен от Солнца.

Мы с детства знаем о круговороте воды и главном двигателе его – Солнце. А реакция фотосинтеза?! Неисчерпаем перечень всех последствий этой реакции.

Люди уже тысячи лет пытались преобразовать солнечную энергию.

Вот поющая статуя египетского фараона Аменофиса III, пятнадцатый век до нашей эры. Каменный идол встречает восход солнца удивительной песней. Он был снабжён встроенным органом, который начинал играть, едва рассветные лучи пригреют систему воздушно-водяных камер.

Вот дошедшее до нас предание. Мощный флот римлян вошёл в гавань греческого города Сиракузы. К удивлению нападающих, горожане даже не пытались контратаковать их. Только вдруг по флагману римлян забежали солнечные зайчики. Это сиракузцы направили на него солнечный свет с помощью множества зеркал. Вспыхнули паруса и просмоленные канаты, от них занялись и мачта, палуба, корпус.

Изобретателем устройства из зажигательных зеркал был Архимед – истинный патриот своего города.

6. На статуе фараона Аменофиса III египтяне установили
 - А) встроенный орган
 - В) невидимую ловушку
 - С) воздушную камеру
 - Д) огромный алмаз
 - Е) водяную камеру
7. Жизнью на Земле человек обязан
 - А) неорганической материи
 - В) организованной материи
 - С) другим планетам
 - Д) высшему разуму
 - Е) солнечной энергии
8. Просмоленные канаты, паруса римлян вспыхнули от
 - А) рассветных лучей
 - В) встроенных орудий
 - С) зажигательных зеркал
 - Д) удивительной песни
 - Е) контратаки флота Сиракузы

9. Вопрос, на который можно ответить, используя информацию текста
- A) Как была построена статуя египетского фараона?
 - B) Кто изобрел устройство из зажигательных зеркал?
 - C) Как происходит смена дня и ночи?
 - D) Чем Солнце отличается от других звезд?
 - E) С какой целью римляне атаковали греческий город?
10. Статуя египетского фараона Аменофиса III известна как
- A) динамичная
 - B) скованная
 - C) напряженная
 - D) поющая
 - E) мраморная

ОРЫС ТІЛІ

пәнінен сынақ аяқталды.

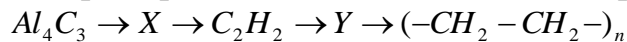
ХИМИЯ

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) 5
D) 2
E) 3
2. Күшті электролиттер қатары
A) HCl , H_2S , HF
B) H_2CO_3 , H_2SO_4 , NaOH
C) KOH , HCl , H_3PO_4
D) HCl , HNO_3 , H_2SO_4
E) H_2SO_3 , HI , KCl
3. H_2CrO_4 қосылысындағы ковалентті байланыстар саны
A) 5
B) 8
C) 4
D) 9
E) 6
4. OH^- -гидроксид ионымен қызыл қоңыр тұнба түзетін катион
A) Cr^{3+}
B) Cu^{2+}
C) Fe^{2+}
D) Cr^{2+}
E) Fe^{3+}
5. Сумен әрекеттеспейтін металл
A) Au
B) Ca
C) Zn
D) K
E) Fe
6. Күкірттің табиғи қосылысы
A) пирит
B) сақар
C) мәрмәр
D) сильвинит
E) малахит

7. Гексахлоранның формуласы
- A) $C_6H_6Cl_6$
 - B) C_6Cl_6
 - C) C_6H_5Cl
 - D) $C_5H_{11}Cl$
 - E) CH_3Cl
8. Екі ыдыстағы пропан және пропен газдарын ажыратуға қолданылатын зат
- A) әк суы
 - B) бром суы
 - C) сутек пероксиді
 - D) сілті ерітіндісі
 - E) индикатор
9. Фенолформальдегид пластмассасын алу реакциясы
- A) полимерлену
 - B) гидрлеу
 - C) тотығу
 - D) поликонденсациялану
 - E) изомерлену
10. Бутан жанғанда бөлінген CO_2 газын ізбес суы арқылы өткізгенде массасы 250г тұнба түзіледі. Қалыпты жағдайдағы бутан көлемі
- A) 12,4 л
 - B) 13 л
 - C) 14 л
 - D) 12 л
 - E) 14,5 л
11. Тұз қышқылында мырыштың еруі мына жағдайда кемиді
- A) қышқылды сұйылтқанда
 - B) қысымды төмендеткенде
 - C) қышқыл концентрациясын арттырғанда
 - D) температураны жоғарылатқанда
 - E) мырышты ұсақтағанда
12. Үшінші периодта, бесінші топта орналасқан элементтің ұшқыш сутекті қосылысындағы элементтің массалық үлесі (%)
- A) 31
 - B) 91
 - C) 90
 - D) 94
 - E) 95

13. Өзгерістер тізбегіндегі X және Y заттары



- A) этилен, метан
- B) этан, метан
- C) метан, бутан
- D) пропан, метан
- E) метан, этен

14. 3 моль калий хлораты толық термиялық ыдырағанда түзілетін оттектің моль саны

- A) 4,5 моль
- B) 9 моль
- C) 4,8 моль
- D) 3 моль
- E) 6 моль

15. Кейбір ауруларда қанға 0,85% натрий хлоридінің ерітіндісін енгізеді. Ол құрамы мен қасиеті бойынша қан сарысуына жақын болғандықтан, физиологиялық ерітінді деп аталады. Адам организміне 400 г физиологиялық ерітінді құйғандағы тұздың массасы

- A) 3,8 г
- B) 4,5 г
- C) 5,6 г
- D) 5,0 г
- E) 3,4 г

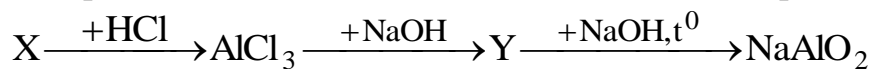
16. Массасы 100г ас содасына сірке қышқылын ірекеттестіргенде бөлінетін көмірқышқыл газының қалыпты жағдайдағы көлемі

- A) 15,5 л
- B) 31 л
- C) 12,4 л
- D) 25,5 л
- E) 26,7 л

17. Электрондық формуласы $...3d^5 4s^1$ болатын элемент көрсететін тотығу дәрежелер қатары

- A) +1,+6,+5
- B) +2,+3,+6
- C) +2,+4,-4
- D) +2,+4,+6
- E) +1,+2,+3

18. Өзгеріс схемасындағы X және Y-ке сәйкес заттар



A) Na; Al(OH)₃

B) Ba; Al(OH)₃

C) Al; Al(NO₃)₃

D) K; Al(OH)₃

E) Al; Al(OH)₃

19. Өзгерістер тізбегіндегі $\text{C}_6\text{H}_6 \xrightarrow{\text{HNO}_3} X_1 \xrightarrow{\text{H}_2, t^0} X_2$

X₁, X₂ заты (тары)

A) нитробензол, анилин

B) бензол, аминобензол

C) хлорбензол, анилин

D) фениламин, толуол

E) ксилол, фениламин

20. Метан → X $\xrightarrow{\text{бел.с.т}}$ Y → гексахлорциклогексан

A) этин, бензол

B) этен, бензол

C) этилен, бензол

D) этан, бензол

E) бутан, толуол

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

21. Химиялық реакция жылдамдығына әсер етпейді
- A) әрекеттесуші заттардың концентрациясы
 - B) өршіткі қатысуы
 - C) температураны арттыру
 - D) ыдыстың пішіні
 - E) қысымды төмендету
 - F) қатты заттың жанасу бетінің ауданы
 - G) температураны төмендету
 - H) қысымды арттыру
22. Өзара әрекеттескенде тұнба түзілетін заттар жұбы
- A) мырыш нитраты мен фосфор қышқылы
 - B) калий сульфиді мен күкірт қышқылы
 - C) магний хлориді мен азот қышқылы
 - D) барий сульфаты мен тұз қышқылы
 - E) натрий гидроксиді мен мырыш сульфаты
 - F) күміс нитраты мен тұз қышқылы
 - G) темір (III) бромиді мен азот қышқылы
 - H) магний хлориді мен натрий нитраты
23. Иондық кристалл торы бар заттарға тән қасиеттер
- A) Агрегаттық күйлері қатты
 - B) Ерітінділері – электролиттер
 - C) Қайнау температурасы төмен
 - D) Агрегаттық күйлері газ
 - E) Қиын балқиды
 - F) Молекулада сутектік байланыс бар
 - G) Балқу температурасы төмен
 - H) Ерітінділері – бейэлектрлиттер
24. Хлорға тән қасиеттер
- A) ауадан 2,5 есе ауыр
 - B) өткір иісті газ
 - C) сары жасыл газ
 - D) қызыл қоңыр сұйық
 - E) иіссіз
 - F) түссіз
 - G) жағымды иісті газ
 - H) еріткіш

25. Темірдің табиғи минералдары

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

26. Ең жеңіл және ең ауыр металдар

- A) Sn
- B) Mn
- C) Hg
- D) Os
- E) Li
- F) Fe
- G) Na
- H) Pb

27. α - аминқышқылдарының қалдығынан құралған құрылысы күрделі жоғары молекулалы биополимер(-лер)

- A) нәруыз
- B) протеин
- C) цистеин
- D) аланин
- E) треонин
- F) триптофан
- G) глицин
- H) лизин

28. Бензол гомологтары

- A) кумол
- B) гексанон
- C) пропанол
- D) гексаналь
- E) гексанол
- F) бутанол
- G) толуол
- H) ксилол

29. Анилинге тән сипаттамалар

- A) мөлдір сұйықтық
- B) өзіне тән иісі бар
- C) иіссіз
- D) майлы сұйықтық
- E) көк түсті
- F) әлсіз негіз
- G) пластмассалар алуда
- H) әлсіз қышқыл

30. Құрамында 16 сутек атомы бар қаныққан көмірсутектің молекулалық массасы

- A) 50
- B) 135
- C) 120
- D) 150
- E) 125
- F) 140
- G) 60
- H) 100

31. Қысымның өзгерісінен жүйе тепе-теңдігі ығысатын реакция теңдеулері

- A) $\text{H}_2 + \text{S} \leftrightarrow \text{H}_2\text{S}$
- B) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$
- C) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$
- D) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \leftrightarrow 2\text{HCl}$
- E) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow 2\text{NO}$
- F) $\text{H}_2 + \text{I}_2 \leftrightarrow 2\text{HI}$
- G) $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$
- H) $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2$

32. Галиттегі металдың массалық үлесі (%)

- A) 39,3
- B) 58,5
- C) 70,8
- D) 66,8
- E) 48,5
- F) 20,5
- G) 70,1
- H) 60,7

33. Метиламиннің жану реакциясы нәтижесінде түзілген өнімдер
- A) азот
 - B) азот диоксиді
 - C) көміртек диоксиді
 - D) иіс газы
 - E) азот монооксиді
 - F) аммиак
 - G) оттегі
 - H) су
34. 24 г натрий гидроксиді мен 49 г күкірт қышқылы әрекеттескенде түзілген тұздың массасы
- A) 52,63г
 - B) 22,2 г
 - C) 32,5 г
 - D) 52,6 г
 - E) 92,4 г
 - F) 32,6 г
 - G) 42,6 г
 - H) 62,2 г
35. Мыс жылтыры деп аталатын минералдың құрамында 80 % мыс және 20% күкірт бар. Осы минералдың формуласы
- A) Cu_2S
 - B) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
 - C) CuI_2
 - D) CuS
 - E) CuOH
 - F) CuCl_2
 - G) CuO
 - H) CuSO_4
36. Массасы 400г құрамында 15% қоспасы бар кальций карбидінен 80% - дық шығыммен ацетилен алынса, түзілген ацетиленнің көлемі
- A) 68,9 л
 - B) 22,4 л
 - C) 95,2 л
 - D) 44,8 л
 - E) 67,8 л
 - F) 90,2 л
 - G) 98,3 л
 - H) 112,5 л

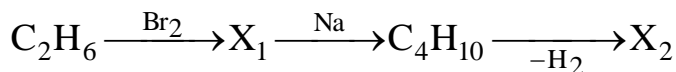
37. Литий → натрий → калий элементтер қатарында

- A) атомдағы электрондардың саны өзгермейді
- B) атомдардың электр терістілігі артады
- C) валенттік электрондар саны артады
- D) оксидтердің негіздік қасиеттері артады
- E) атом ядроларында протон саны артады
- F) атомдардың электрон қабаттарының саны артады
- G) атомдардың ядро саны артады
- H) сыртқы қабатындағы электрондардың саны кемиді

38. Молекулалық кристалл торлы заттар

- A) CO_2 , H_2
- B) Na , Br_2
- C) Ca , H_2
- D) Br_2 , I_2
- E) Mg , Cl_2
- F) NaCl , Cl_2
- G) C , H_2
- H) Cl_2 , Br_2

39. Өзгеріс тізбегіндегі X_1 және X_2 заттары



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

40. Калий гидроксиді ерітіндісінің молярлық концентрациясы 2 моль\л, ал тығыздығы 1,08 г\мл болса, ерітіндідегі еріген заттың массалық үлесі (%)
- A) 15,3
 - B) 16,8
 - C) 14,5
 - D) 10,4
 - E) 13,5
 - F) 21,5
 - G) 12,5
 - H) 7,8

ХИМИЯ

пәнінен сынақ аяқталды.