

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ҰЛТТЫҚ ТЕСТІЛЕУ ОРТАЛЫҒЫ

ОРЫС ТІЛІ және ХИМИЯ
пәндерінен
қорытынды аттестаттауға арналған

(жаратылыстану-математика бағыты бойынша)

ЕМТИХАН ТЕСТТЕРІ

1121-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. Максимальный уровень звука бархана, согласно тексту
 - A) протяжный свист
 - B) приглушенное рычание
 - C) оглушительный грохот
 - D) слабый шорох
 - E) пронзительный крик
2. В древние времена люди объясняли происхождение звука в барханах
 - A) песнями пришедших туристов
 - B) происками злых духов
 - C) стонами заколдованных странников
 - D) добрыми чарами волшебников
 - E) игрой отшельников-музыкантов
3. Длина «Поющего бархана» достигает
 - A) 3 км
 - B) 5 км
 - C) 6 км
 - D) 1 км
 - E) 10 км
4. Звуки бархана напоминают звук
 - A) органа
 - B) домбры
 - C) кобыза
 - D) фортепиано
 - E) скрипки
5. Высота «поющего бархана»
 - A) 112 м
 - B) 120 м
 - C) 150 м
 - D) 160 м
 - E) 100 м

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

6. Действие происходит в
 - A) середине мая
 - B) середине марта
 - C) конце мая
 - D) начале июня
 - E) начале мая
7. Герой текста задремал днем после
 - A) интересной истории
 - B) встречи с вороной
 - C) короткой прогулки
 - D) сытного завтрака
 - E) бессонной ночи
8. У героя начался клёв к
 - A) рассвету
 - B) вечеру
 - C) ночи
 - D) обеду
 - E) утру
9. В тексте описан случай
 - A) дома
 - B) в походе
 - C) в гостях
 - D) на рыбалке
 - E) на охоте
10. Ворона развернулась над героем с целью
 - A) отвлечь внимание человека от стола
 - B) понаблюдать за действиями человека
 - C) схватить хлеб, который лежал на столе
 - D) напасть на человека с другой стороны
 - E) убедиться, что больше ничего на столе нет

Лексико-грамматикалық бөлім

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

1. Согласных букв в русском языке
 - A) 22
 - B) 20
 - C) 21
 - D) 23
 - E) 19
2. Многозначное слово
 - A) телевизор
 - B) полотно
 - C) делегат
 - D) телеграмма
 - E) интерьер
3. Слово, в котором пропущена буква *е*
 - A) заб...рать из школы
 - B) зап...рать дверь
 - C) разж...гать костер
 - D) соч...тание двух цветов
 - E) прокл...нать кого-нибудь
4. Неопределённое местоимение
 - A) которая
 - B) каждый
 - C) никакой
 - D) какой-нибудь
 - E) какой?
5. Суффикс прошедшего времени глагола
 - A) -ива-
 - B) -ова-
 - C) -ева-
 - D) -ыва-
 - E) -л-
6. Группа разделительных союзов
 - A) а, но, не то – не то
 - B) не то – не то, либо
 - C) либо, да, но
 - D) однако, зато, но
 - E) но, тоже

7. Наречие места
 - А) справа
 - В) издавна
 - С) заново
 - Д) насухо
 - Е) досуха
8. Вид придаточного в предложении: *Я не хотел при людях предаваться чувствам, которые меня волновали.*
 - А) обстоятельство
 - В) временное
 - С) условное
 - Д) определительное
 - Е) изъяснительное
9. Вид обстоятельства в предложении: *Вследствие засухи река обмелела.*
 - А) обстоятельство причины
 - В) обстоятельство условия
 - С) обстоятельство времени
 - Д) обстоятельство цели
 - Е) обстоятельство образа действия
10. Побудительное предложение
 - А) Кольнуло сердце.
 - В) Летнее утро.
 - С) Приучай себя к порядку.
 - Д) Уже совсем рассвело.
 - Е) В воздухе тишина.
11. Буква *ѐ* передает два звука в слове
 - А) тётенька
 - В) тёс
 - С) ёлка
 - Д) счёт
 - Е) тёмный
12. Слово, употребляемое художниками
 - А) стамеска
 - В) мольберт
 - С) рубанок
 - Д) кубрик
 - Е) скальпель
13. Ряд слов с пропущенной *-о-* в корне слова
 - А) накл...нился, выр...щивать
 - В) прол...жить, прокл...дывать
 - С) прил...гается, заг...р
 - Д) р...сток, прекл...няться
 - Е) заг...реть, антиприг...рный

14. Окончания причастий в словосочетаниях: *полученн... бандероль, ожидающ... ребята, возвышающ...ся горы*
- А) -ая, -ие, -ее
 - В) -ый, -ие, -ие
 - С) -ая, -ая, -ее
 - Д) -ый, -ие, -ая
 - Е) -ая, -ие, -ие
15. Разносклоняемым является существительное
- А) долг
 - В) облако
 - С) вселенная
 - Д) струна
 - Е) бремя
16. Придаточное определительное присоединяется к главному при помощи союзных слов
- А) хотя, где, куда
 - В) потому что, так как
 - С) какая, если, куда
 - Д) какой, где, когда
 - Е) чтобы, что, где
17. Значение вводного слова в предложении: *В усадьбе, вероятно, все еще спали.*
- А) источник сообщения
 - В) уверенность
 - С) неуверенность
 - Д) различные чувства
 - Е) порядок событий
18. Ряд слов с пропущенной буквой *ё*
- А) щ...бет, девч...нки, ш...пот
 - В) ш...рох, уч...т, медвеж...нок
 - С) расч...т, уч...ба, ож...г (руку)
 - Д) капюш...н, крюш...н, расч...ска
 - Е) прич...ска, отсеч...т, трещ...тка
19. **Нельзя** образовать страдательное причастие настоящего времени от глагола
- А) слагать
 - В) помнить
 - С) уважать
 - Д) сжигать
 - Е) встречать

20. Правильно указаны все цифры, на месте которых в предложении должны стоять запятыe: *Глаза Ивана Матвеевича (1) ласково глядящие поверх очков (2) переходили от окон (3) с тюлевыми занавесками (4) к картине (5) освещённой розовой лампой.*

A) 2, 4, 5

B) 2, 3, 4

C) 1, 2, 5

D) 1, 3, 5

E) 1, 2, 4

Оқылым

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

ПЛАВАНИЕ

1. Плавание – один самых древних видов спорта. Представляет собой соревнования по преодолению дистанций от 50 м. Различают 4 основных стиля спортивного плавания: брасс, вольный стиль, на спине и баттерфляй. С 1896 г. плавание считается олимпийским видом спорта. Помимо того, оно является обязательной дисциплиной в соревнованиях по морскому многоборью и современному пятиборью и составляет техническую основу для водного поло. Плавание – обязательный элемент подготовки представителей водно-моторного и парусного спорта, а также прыгунов в воду.

2. Пловцы вольным стилем могут использовать любой вид плавания, кроме комбинированного. Обычно спортсмены предпочитают кроль, который считается самым быстрым среди современных видов плавания. Нередко слова «кроль» и «вольный стиль» воспринимаются как идентичные. Специалисты считают, что кроль сформировался в результате изменения положения тела при плавании на боку. Родоначальником кроля считается Золтан Халман – один из олимпийских чемпионов. При плавании кролем главную движущую силу создают руки: пловец попеременно погружает их в воду впереди плеч и делает мощный гребок, при этом выпрямляя руку, после чего выносит ее из воды в районе бедра. Работа рук сопровождается движениями ног.

3. В быту плавание на спине используется в основном для отдыха на воде. Впервые этот стиль на соревнованиях продемонстрировал Гарри Хебнер, которому при этом удалось значительно опередить соперников. Современное плавание на спине приобрело название ударного.

4. Брасс – самый медленный вид спортивного плавания. Чтобы сохранить стиль, Международная федерация плавания декларативно отделила брасс от баттерфляя. При плавании брассом спортсмен должен производить все движения только в горизонтальной плоскости, причем по современным правилам ныряющий брасс запрещен.

5. Баттерфляй считается вторым по скорости видом спортивного плавания. С 1952 г. стал считаться самостоятельным стилем. Свое название получил из-за характерных движений рук пловца, напоминающих взмахи крыльев.

1. В кроле основную силу движения придают
 - A) ноги
 - B) плечи
 - C) голова и руки
 - D) бедра
 - E) руки
2. Самый быстрый вид плавания
 - A) баттерфляй
 - B) плавание на спине
 - C) брасс
 - D) кроль
 - E) вольный стиль
3. Плавание является технической основой
 - A) сёрфинга
 - B) прыжков в воду
 - C) водного поло
 - D) рафтинга
 - E) синхронного плавания
4. Утверждение **не** соответствует тексту
 - A) Плавание является одним из этапов пятиборья.
 - B) Плавание считается олимпийским видом спорта.
 - C) Самый быстрый вид плавания – брасс.
 - D) Родоначальником кроля является Золтан Халман.
 - E) Плавание – вид спорта по преодолению дистанций на воде.
5. В стиле баттерфляй движения рук напоминают
 - A) крупные листья
 - B) стрелки часов
 - C) плавники рыбы
 - D) взмахи крыльев
 - E) бег животного

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

ИРБИС

Ирбис – крупный хищник. Внешне напоминает леопарда, но немного меньше его и более приземист, отличается длинной шерстью с рисунком в виде тёмных крупных пятен и длинным хвостом.

Голова у этих кошек небольшая, глаза желтовато-зеленого цвета с круглым зрачком, в пасти 30 острых и крепких зубов. Ирбисы чёрные и белые, длиной не более 10,5 см. Уши короткие, широкие, слегка закругленные, без кисточек на кончиках, зимой почти незаметны в длинном меху. Тело гибкое на невысоких ногах, ступни широкие с вытягивающимися когтями. Хвост очень пушистый и длинный, при прыжках выполняет роль баланса. Зрение, обоняние и слух развиты отлично.

Общий фон окраски животных буровато-серый, нижняя часть боков, брюхо и внутренние стороны конечностей светлее. По всему телу разбросаны редкие, крупные (до 7-8 см) кольцевидные пятна в форме розетки, а также сплошные мелкие пятна тёмно-серого или чёрного цвета.

Обитают снежные барсы в высоких и труднодоступных горах на территории от центральной России, Монголии, западного Китая и Тибета, Узбекистана, Казахстана, Киргизстана до Гималайских частей Индии, Пакистана и Афганистана.

Ирбисы ведут одиночный образ жизни. Днем звери отдыхают в логове или греются на солнце, а с наступлением сумерек выходят на охоту. Охотятся снежные пантеры в одиночку.

Питаются ирбисы в основном копытными животными: архарами, косулями, оленями, кабанам и горными козлами. Если поймать добычу с первого раза не получается, барс прекращает преследование и начинает поиски новой жертвы. За один раз зверь съедает около 3-х килограммов свежего мяса.

На сегодняшний день охота на ирбисов запрещена по всей планете, но даже, не смотря на это, дорогостоящие шкуры животных по-прежнему можно встретить в магазинах Монголии, Китая и Таиланда. В результате незаконной охоты наблюдается снижение популяции снежного барса во многих регионах. С целью предотвращения исчезновения вида, ирбис занесен в Красную книгу Казахстана и Международную Красную книгу.

6. Хвост ирбиса выполняет роль

- А) отпугивания насекомых
- В) отвлекающего маневра
- С) баланса при прыжке
- Д) защиты от животных
- Е) индикатора настроения

7. Ирбисы питаются
 - А) грызунами
 - В) птицами
 - С) копытными
 - Д) земноводными
 - Е) приматами
8. Причина, по которой ирбис напоминает леопарда
 - А) особенности поведения
 - В) способ охоты
 - С) внешнее сходство
 - Д) среда обитания
 - Е) продолжительность жизни
9. В случае неудачной охоты ирбис
 - А) бежит на месте
 - В) продолжает охоту
 - С) перестает преследовать
 - Д) преследует добычу
 - Е) затихает на мгновение
10. По содержанию текста можно ответить на вопрос
 - А) Какую скорость развивает ирбис?
 - В) Какая продолжительность жизни у ирбиса?
 - С) В каких зоопарках можно встретить ирбиса?
 - Д) Где обитают ирбисы?
 - Е) Сколько особей обитает в Казахстане?

ОРЫС ТІЛІ

пәнінен сынақ аяқталды.

ХИМИЯ

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

1. Қысымның әсерінен химиялық тепе-теңдік ығысатын реакция
A) $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$
B) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$
C) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$
D) $\text{H}_2 + \text{S} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{S}$
E) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HCl}$
2. Атом ядросының оң зарядының сан жағынан элементтің атомдық нөміріне тең екендігін дәлелдеген ғалым
A) Г.Мозли
B) Е.Н.Гапон
C) Д.Д.Иваненко
D) Д.И.Менделеев
E) Э.Резерфорд
3. Екідайлы қасиет көрсететін элемент
A) Fr
B) Cr
C) Ca
D) Ba
E) Mg
4. Фтордың басқа галогендерден айырмашылығы
A) p – орбиталі бар
B) f – орбиталі бар
C) p – орбиталі жоқ
D) d – орбиталі бар
E) d – орбиталі жоқ
5. Айналымдардағы: метан \rightarrow А \rightarrow этан \rightarrow В \rightarrow этанол А және В заттары
A) хлорметан, этилен
B) бромметан, метаналь
C) ацетилен, бензол
D) этаналь, этилен
E) бензол, бутан
6. Екі ыдыстағы пропан және пропен газдарын ажыратуға қолданылатын зат
A) сілті ерітіндісі
B) индикатор
C) әк суы
D) бром суы
E) сутек пероксиді

7. Өзара әрекеттескенде газ түзілетін заттар жұбы және толық иондық теңдеудегі барлық коэффициенттер қосындысы
А) Барий хлориді мен күкірт қышқылы; 11
В) Темір (III) гидроксиді мен азот қышқылы; 17
С) Калий сульфиді мен күкірт қышқылы; 10
D) Магний хлориді мен натрий гидроксиді; 7
Е) Мырыш нитраты мен фосфор қышқылы; 30
8. Ядро заряды +26 болатын элементтің атомындағы нейтрон саны
А) 56
В) 30
С) 29
D) 26
Е) 27
9. $N_2 + H_2 \rightleftharpoons NH_3 + Q$ жүйесінде температураны арттырғанда тепе – теңдік ығысады
А) оңға
В) тепе-теңдік орнайды
С) ығыспайды
D) температураға тәуелсіз
Е) солға
10. Ерітіндіден Fe (II) тұздарын анықтайтын реактив
А) NH_4CNS
В) $K_4[Fe(CN)_6]$
С) $FeCl_3$
D) H_2S
Е) $K_3[Fe(CN)_6]$
11. Аллотропиялық түр өзгерісі жоқ бейметалл
А) азот
В) оттек
С) көміртек
D) күкірт
Е) фосфор
12. Глюкозаның ашуы нәтижесінде түзілетін зат
А) пропанол-2
В) этанол
С) ацетон
D) пропанол-1
Е) ацетальдегид
13. Авиация бензині өндірілетін әдіс
А) термиялық крекинг
В) ароматтандыру
С) катализдік крекинг
D) кокстеу
Е) риформинг

14. 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) 4
B) 8
C) 12
D) 9
E) 1
15. 90 г этанолмен 50 г натрий әрекеттескенде түзілетін сутектің көлемі (қ.ж.)
- A) 22 л
B) 45 л
C) 32 л
D) 18 л
E) 37 л
16. Жоғарғы оксидінің формуласы ЭO_3 -ке сәйкес келетін элемент сутекпен қосылып, құрамында 2,47 % сутек бар қосылыс түзді. Осы элемент
- A) C
B) Se
C) As
D) Te
E) S
17. Электрондық конфигурациялары $\dots 4s^1$ мен $\dots 3s^2 3p^5$ болатын элементтер атомдары түзетін қосылыстағы химиялық байланыс түрі
- A) донорлы-акцепторлы
B) коваленттік
C) металдық
D) иондық
E) сутектік
18. $\text{Cu} + \text{HNO}_3 (\text{конц.}) \rightarrow$ теңдеуіндегі тотықсыздандырғыш алдындағы коэффициент
- A) 5
B) 1
C) 3
D) 4
E) 2
19. Өзгерістер тізбегіндегі $\text{C}_6\text{H}_6 \xrightarrow{\text{HNO}_3} \text{X}_1 \xrightarrow{\text{H}_2, t^0} \text{X}_2$
 X_1, X_2 заты (тары)
- A) нитробензол, анилин
B) фениламин, толуол
C) бензол, аминбензол
D) хлорбензол, анилин
E) ксилол, фениламин

20. Дәрігерге жабық сынықты гипстеу үшін 500 г алебастр қажет болды. Алебастрдың осы массасын алуға жұмсалған ғаныштың массасы
- A) 693 г
 - B) 593 г
 - C) 543 г
 - D) 793 г
 - E) 533 г

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

21. Молекулалық массасы ең үлкен қосылыс(тар)
- A) ас тұзы
 - B) глюкоза
 - C) ас содасы
 - D) су
 - E) иіс газы
 - F) фруктоза
 - G) қант
 - H) сақар
22. Екі электрондық қабаты бар элемент атомдары
- A) калий
 - B) бериллий
 - C) натрий
 - D) алюминий
 - E) азот
 - F) сутек
 - G) фтор
 - H) фосфор
23. Темірдің табиғи минералдары
- A) карбамид
 - B) лимонит
 - C) корунд
 - D) фосфорит
 - E) боксит
 - F) сидерит
 - G) гематит
 - H) сильвинит
24. Галогендер қатарында атомдық нөмірі артқан сайын
- A) салыстырмалы атомдық массасы кемиді
 - B) электртерістілігі кемиді
 - C) балқу температурасы өзгермейді
 - D) атом радиусы артады
 - E) қайнау температурасы кемиді
 - F) балқу температурасы кемиді
 - G) бейметалдық қасиеттері кемиді
 - H) электртерістілігі артады

25. $\text{NH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ қосылысының атауы
- A) глицин
 - B) аминсірке қышқылы
 - C) этиламин
 - D) триптофан
 - E) аминпропан қышқылы
 - F) треонин
 - G) аланин
 - H) цистейн
26. Спирттік ашу кезіндегі газ тәрізді зат
- A) аммиак
 - B) оттегі
 - C) су
 - D) күкіртті газ
 - E) иіс газы
 - F) көмірқышқыл газы
 - G) азот
 - H) этил спирті
27. Күкірт (IV) оксиді күкірт (VI) оксидіне дейін тотыққанда жылу бөлінеді. Осы реакцияның типі және қысымды арттырғанда тепе-теңдіктің ығысуы
- A) айырылу
 - B) алмасу
 - C) орынбасу
 - D) полимерлену
 - E) тура реакция жағына
 - F) қосылу
 - G) изомерлену
 - H) кері реакция жағына
28. Негізгі топша химиялық элементтерінің реттік нөмірлерінің артуына байланысты
- A) металдық қасиеттері артады
 - B) металдық қасиеттері кемиді
 - C) тотықсыздандырғыш қасиеттері артады
 - D) бейметалдық қасиеттері артады
 - E) атом радиусы артады
 - F) иондану энергиясы артады
 - G) тотықтырғыш қасиеттері артады
 - H) атом радиусы кемиді

29. IV периодта орналасқан ЭO_3 жоғарғы оксидіне сәйкес келетін ұшқыш сутекті қосылыстың мольдік массасы (г/моль)
- A) 16
 - B) 81
 - C) 127
 - D) 79
 - E) 32
 - F) 34
 - G) 129
 - H) 80
30. Азоттың -3, +1, +5 тотығу дәрежесін көрсететін қосылыстары
- A) NaNO_2
 - B) NO
 - C) N_2O_3
 - D) HNO_2
 - E) HNO_3
 - F) N_2O
 - G) NH_3
 - H) NO_2
31. Формулалары $\text{CaOCl}_2, \text{COCl}_2, \text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$ заттардың атаулары
- A) фосген
 - B) әк суы
 - C) гексахлоран
 - D) әктас
 - E) фенол
 - F) бензол
 - G) сөндірілген әк
 - H) хлорлы әк
32. Еселі байланысы бар органикалық қосылыстар
- A) этанол
 - B) фруктоза
 - C) этандиол
 - D) бутадиен
 - E) пропин
 - F) октан
 - G) бутан
 - H) метанол

33. Теория жүзіндегі шығатынмен салыстырғанда, іс жүзіндегі 85% десек, 30 г сірке қышқылы мен 46 г спирттен алынатын сірке қышқылының этил эфирінің массасы
- A) 37,3 г
 - B) 47,4 г
 - C) 57,5 г
 - D) 37,4 г
 - E) 27,5 г
 - F) 47,5 г
 - G) 67,4 г
 - H) 67,8 г
34. Құрамында 10% жанбайтын қоспасы бар 40 г көмір жанғанда түзілетін көмірқышқыл газының (қ.ж.) көлемі
- A) 67,2 л
 - B) 22,4 л
 - C) 56,0 л
 - D) 89,6 л
 - E) 11,2 л
 - F) 74,7 л
 - G) 33,6 л
 - H) 44,8 л
35. 24 г натрий гидроксиді мен 49 г күкірт қышқылы әрекеттескенде түзілген тұздың массасы
- A) 92,4 г
 - B) 32,6 г
 - C) 62,2 г
 - D) 32,5 г
 - E) 52,6 г
 - F) 22,2 г
 - G) 42,6 г
 - H) 52,6 г
36. 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) 295,4 г
 - B) 250,5 г
 - C) 260,8 г
 - D) 261,7 г
 - E) 269,8 г
 - F) 241,05 г
 - G) 225,6 г
 - H) 278,6 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
- 45
 - 20
 - 17
 - 23
 - 22
 - 38
 - 21
 - 18
38. Кальцийдің ақ түсті қиын балқитын қосылысымен суды әрекеттестіргенде түзілген затты көміртек диоксиді арқылы өткізгенде түзілген тұнбаның молярлық массасы (г/моль)
- 56
 - 84
 - 74
 - 40
 - 200
 - 52
 - 100
 - 65
39. $\text{CH}_4 \xrightarrow{t} \text{X}_1 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4 \xrightarrow{t^0\text{C, кат.}} \text{CH}_3\text{CHO} \xrightarrow{[\text{O}]} \text{X}_2$
- этанол, этан қышқылы
 - этин, этан қышқылы
 - метан, хлорметан
 - ацетилен, метан қышқылы
 - этилен, метан қышқылы
 - метан, сірке қышқылы
 - хлорметан, этан қышқылы
 - этен, этан қышқылы
40. Асханада кәуап дайындау үшін 3%-дық сірке қышқылы ($\rho = 1,003 \text{ г/см}^3$) қолданылады. Оны әдетте 80%-дық эссенцияны ($\rho = 1,070 \text{ г/см}^3$) сұйылту арқылы алады. 2 л сірке суын әзірлеуге жұмсалатын эссенция мен ауыз судың көлемдері
- 23,3 мл эссенция
 - 1954,7 мл су
 - 1976,7 мл су
 - 45,3 мл эссенция
 - 1943,7 мл су
 - 70,3 мл эссенция
 - 1929,7 мл су
 - 56,3 мл эссенция

ХИМИЯ пәнінен сынақ аяқталды.