

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ  
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ  
ҰЛТТЫҚ ТЕСТІЛЕУ ОРТАЛЫҒЫ

**ОРЫС ТІЛІ және ХИМИЯ**  
пәндерінен  
қорытынды аттестаттауға арналған

(жаратылыстану-математика бағыты бойынша)

**ЕМТИХАН ТЕСТТЕРІ**

**1132-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. По легенде Всевышний в наказание отобрал у злого духа
  - A) сапоги-скороходы
  - B) способность громко говорить
  - C) возможность быстро перемещаться
  - D) способность исчезать
  - E) скатерть-самобранку
2. Длина «Поющего бархана» достигает
  - A) 6 км
  - B) 5 км
  - C) 1 км
  - D) 3 км
  - E) 10 км
3. В древние времена люди объясняли происхождение звука в барханах
  - A) добрыми чарами волшебников
  - B) стонами заколдованных странников
  - C) песнями пришедших туристов
  - D) происками злых духов
  - E) игрой отшельников-музыкантов
4. Максимальный уровень звука бархана, согласно тексту
  - A) пронзительный крик
  - B) слабый шорох
  - C) приглушенное рычание
  - D) оглушительный грохот
  - E) протяжный свист
5. Пословица, подходящая по смыслу легенде, описанной в тексте
  - A) Не рой яму другому – сам в нее попадешь.
  - B) Нельзя понять пустыню, пересчитывая песчинки.
  - C) Под лежащий камень вода не течет.
  - D) За ветром в поле не угонишься.
  - E) За вихрем погонишься – с носом останешься.

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

6. Добавил герой в чай корешок
  - A) пустырника
  - B) душицы
  - C) шиповника
  - D) зверобоя
  - E) таволги
7. Пословица, соответствующая теме текста
  - A) Не понять вороне трели соловья.
  - B) Из-за куста и ворона остра.
  - C) И ворона свою песню хвалит.
  - D) Черный ворон бел для своих воронят.
  - E) Для ворона вороненок из золота сделан.
8. Герой текста задремал днем после
  - A) сытного завтрака
  - B) бессонной ночи
  - C) интересной истории
  - D) встречи с вороной
  - E) короткой прогулки
9. Герой вскипятил чай в
  - A) кружке
  - B) чайнике
  - C) самоваре
  - D) котелке
  - E) казане
10. В тексте описан случай
  - A) в походе
  - B) на охоте
  - C) в гостях
  - D) дома
  - E) на рыбалке

### Лексико-грамматикалық бөлім

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

1. Слово с непроизносимой согласной  
А) чудес...ный  
В) вкус...ный  
С) грус...ный  
D) опас...ный  
E) прекрас...ный
2. Значение слова **лани́ты**  
А) напёрсток  
В) щёки  
С) перстень  
D) губы  
E) платье
3. Слово, в котором пропущена буква **е**  
А) разж...гать костер  
В) соч...тание двух цветов  
С) прокл...нать кого-нибудь  
D) зап...рать дверь  
E) заб...рать из школы
4. Неопределённое местоимение  
А) каждый  
В) которая  
С) какой-нибудь  
D) какой?  
E) никакой
5. Переходный глагол в словосочетании  
А) помогать брату  
В) стремиться к успеху  
С) разговаривать с другом  
D) мечтать о море  
E) налить молоко
6. Наричательное существительное  
А) Никитин  
В) Сергеев  
С) Учитель  
D) Иванов  
E) Петров

7. Имя прилагательное отвечает на вопросы
- А) Что делать? Что сделать?
  - В) Кто? Что?
  - С) Какой? Чей?
  - Д) Как? Каким образом?
  - Е) Сколько? Который?
8. **Не** является словосочетанием
- А) около реки
  - В) первая встреча
  - С) моя книга
  - Д) сбор семян
  - Е) говорит уверенно
9. Вид связи *управление* в словосочетании
- А) мерцал сиротливо
  - В) рассказать откровенно
  - С) рассказать о встрече
  - Д) мне нездоровится
  - Е) пишат открыто
10. Побудительное предложение
- А) Летнее утро.
  - В) Кольнуло сердце.
  - С) Приучай себя к порядку.
  - Д) В воздухе тишина.
  - Е) Уже совсем рассвело.
11. Слова с пропущенной буквой **о**
- А) ш...пот, ч...рт
  - В) изж...га, обж...ра
  - С) ж...лоб, ш...л
  - Д) ж...лудь, ч...лка
  - Е) ж...ны, ж...стко
12. Словосочетание в прямом значении
- А) железная леди
  - В) железные нервы
  - С) железный гвоздь
  - Д) железное обещание
  - Е) железный характер
13. Ряд слов с пропущенной **-о-** в корне слова
- А) прил...гается, заг...р
  - В) накл...нился, выр...щивать
  - С) прол...жить, прокл...дывать
  - Д) р...сток, прекл...няться
  - Е) заг...реть, антиприг...рный

14. Раздельное написание **не** с наречиями
- А) говорить (не)громко, а тихо, нисколько (не)тяжело носить
  - В) (не)выносимо жарко, прыгать (не)высоко, а низко
  - С) (не)щадно палить, говорить (не)убедительно
  - Д) уйти (не)далеко, писать (не) быстро, а медленно
  - Е) (не)брежно одеваться, (не)утомимо трудиться
15. Окончания причастий в словосочетаниях: *полученн... бандероль, ожидающ... ребята, возвышающ...ся горы*
- А) -ый, -ие, -ие
  - В) -ый, -ие, -ая
  - С) -ая, -ая, -ее
  - Д) -ая, -ие, -ее
  - Е) -ая, -ие, -ие
16. Тип придаточного: *Пьеса, которая идёт в нашем театре, пользуется успехом у зрителей.*
- А) условия
  - В) изъяснительное
  - С) цели
  - Д) времени
  - Е) определительное
17. Значение двусточия в бессоюзном сложном предложении: *Я знал: удар судьбы меня не обойдёт*
- А) второе предложение содержит следствие, результат, вывод
  - В) в первом предложении есть значение времени или условия
  - С) второе простое предложение противопоставляется первому
  - Д) второе простое предложение указывает на причину
  - Е) второе простое предложение дополняет содержание первого
18. Слова с непроверяемой согласной в корне
- А) дер...кий, пас...бище
  - В) фу...бол, лес...ница
  - С) сер...це, чес...ный
  - Д) лес...ный, со...нце
  - Е) гла...кий, извес...ный
19. При образовании прилагательного перед суффиксом **-ск-** **не** пишется мягкий знак
- А) сентябрь
  - В) июнь
  - С) июль
  - Д) январь
  - Е) ноябрь

20. Схема предложения: *Когда шёл этот разговор, мы не подозревали, что ночь эта была самая памятная из всех ночей*

A) ( ), [ ].

B) [ ], ( ), ( )

C) [ , ( ), ].

D) ( ), [ ], ( ).

E) [ ], ( ).



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

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

## ДЖЕЙРАН

Стройное, длинноногое животное с изящно изогнутыми рогами, восхитительно красивыми глазами и неповторимой грацией – это джейран.

Это млекопитающее относится к роду газелей, семейству полорогих. Среди своих сородичей он не отличается большими размерами – высота его 60-75 см., длина около метра. Вес джейрана может быть от 20 до 33 кг. Головы самцов украшены рогами, которые изгибаются подобно музыкальной лире и по размеру доходят до 30 см. Все органы чувств у антилоп-джейранов хорошо развиты. Окрас этих животных красивый, буро-песчаный. Спина темнее, живот и ноги почти белые. Зимой окрас становится более светлым. Сзади, под хвостом, есть небольшое белое пятно, сам же хвост сверху черный.

У молодых животных на морде присутствуют темные полосы, которые исчезают с возрастом. Окраска молодого и взрослого животного отличается. Чем старше становится джейран, тем окраска светлее, что помогает спрятаться зимой.

У джейрана очень тонкие, длинные ноги с острыми копытами. Они созданы для каменистых и глинистых площадок. Но джейраны совершенно не могут ходить по снегу. К тому же, выносливости у этих зверей тоже мало. В случае вынужденного длинного перехода либо в случае пожара, наводнения, длительного снегопада джейран легко может погибнуть.

Можно выделить 4 подвида джейранов, у которых различные ареалы обитания. Туркменский джейран проживает в Казахстане, Таджикистане и Туркмении. Персидский подвид обитает в Иране, Турции, Афганистане, Сирии.

Также живут эти животные в Монголии и на севере Китая, на юго-западе Ирака и в Саудовской Аравии, на Западе Пакистана и Грузии. Ранее джейран жил и на юге Дагестана.

Эти животные очень осторожные. Они чутко реагируют на любые шумы. Малейшая тревога, предчувствие опасности – обращают его в бегство. А бегать джейран способен со скоростью до 60 км/ч. Если опасность застала врасплох самку с детенышем, то убежать она не станет, а напротив затаится в зарослях.

6. Поведение самки с детенышем, когда неожиданно возникает опасность
- А) нападет первой
  - В) бросится на противника
  - С) будет ждать помощи
  - Д) затаится в зарослях
  - Е) убежит от опасности

7. Характеристика местности, в которой обитает джейран, согласно тексту
- А) заснеженная местность с низкой температурой
  - В) болотистая непроходимая местность
  - С) каменистая и глинистая местность
  - Д) лесные массивы и джунгли
  - Е) наличие водоемов и сезонов дождей
8. Отличительная черта джейранов
- А) выносливость, светлый окрас
  - В) острые копыта, медлительность
  - С) большой вес, светлый окрас
  - Д) развитость органов чувств, осторожность
  - Е) высокая скорость, выносливость
9. Изменения во внешнем виде антилопы зимой
- А) рога становятся меньше
  - В) окрас становится светлее
  - С) появляются темные полосы
  - Д) копыта становятся не такими острыми
  - Е) спина становится темнее
10. Рога джейранов напоминают
- А) рисунок на снегу
  - В) тонкие веточки
  - С) блестящую паутину
  - Д) восхитительный узор
  - Е) музыкальный инструмент

## **ОРЫС ТІЛІ**

**пәнінен сынақ аяқталды.**

**ХИМИЯ**

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

1. Ковалентті полюсті байланыс бар қосылыс
  - A)  $\text{SiH}_4$
  - B)  $\text{Br}_2$
  - C)  $\text{N}_2$
  - D)  $\text{MgBr}_2$
  - E)  $\text{CrCl}_3$
2. Молекулалық кристалдық тор түзетін зат
  - A)  $\text{S}_8$
  - B) C
  - C) KCl
  - D) S
  - E) Fe
3. Табиғатта жай зат түрінде кездесетін бейметалдар қатары
  - A) азот, бор, селен
  - B) хлор, күкірт, фосфор
  - C) фтор, азот, оттегі
  - D) оттегі, азот, күкірт
  - E) күкірт, кремний, оттегі
4. Мыспен концентрлі күкірт қышқылын қыздырып әрекеттестіргенде түзілетін заттар
  - A)  $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_3$
  - B)  $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
  - C)  $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2$
  - D)  $\text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
  - E)  $\text{CuSO}_4$
5. Құрамында бензол ядросы бар нәруызды анықтайтын реактив
  - A)  $\text{HNO}_{3(\text{конц.})}$
  - B) NaOH
  - C)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
  - D)  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$
  - E) HCl
6. Анилинге тән қасиеттер
  - A) қатты мұз тәрізді зат
  - B) суда жақсы ериді
  - C) мөлдір, иіссіз зат
  - D) өзіне тән иісі бар, тәтті зат
  - E) өзіне тән иісі бар, майлы сұйықтық

7.  $\text{Br}_2$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{NaI}$  қатарында химиялық байланыстың түрлері
- A) ковалентті полюссіз, иондық, металдық
  - B) ковалентті полюссіз, ковалентті полюсті, иондық
  - C) ковалентті полюссіз, иондық, ковалентті полюсті
  - D) ковалентті полюссіз, сутектік, иондық
  - E) иондық, металдық, ковалентті полюсті
8. Сыртқы қабатының электрондық конфигурациясы  $\dots 5s^1$  болатын элементтің атомындағы нейтрон саны
- A) 48
  - B) 35
  - C) 42
  - D) 52
  - E) 27
9. Химиялық элемент оттектің сыртқы электрондық қабатының конфигурациясы
- A)  $\dots 3s^2 3p^3$
  - B)  $\dots 3s^2 3p^4$
  - C)  $\dots 2s^2 2p^3$
  - D)  $\dots 2s^2 2p^6$
  - E)  $\dots 2s^2 2p^4$
10. Реакция өнімінің алдындағы коэффициент  
 $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{NaOH}_{(\text{ерітінді})} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- A) 4
  - B) 2
  - C) 5
  - D) 1
  - E) 3
11. Корундтегі алюминийдің массалық үлесі (%)
- A) 54,6
  - B) 53,2
  - C) 50,4
  - D) 43,5
  - E) 52,9
12. Олейн қышқылын гидрлегенде түзілетін қышқылдың молярлық массасы
- A) 236 г/моль
  - B) 186 г/моль
  - C) 284 г/моль
  - D) 204 г/моль
  - E) 216 г/моль

13. Автомобиль бензині өндірілетін әдіс  
 А) катализдік крекинг  
 В) ароматтандыру  
 С) риформинг  
 D) гидрлеу  
 E) термиялық крекинг
14. Егер мыс (II) сульфатын темірмен әрекеттестіргенде 6,4 г мыс бөлініп шықса, түзілген тұздың массасы  
 А) 11,2 г  
 В) 10,4 г  
 С) 20,2 г  
 D) 18,2 г  
 E) 15,2 г
15. Жоғарғы оксидінің формуласы  $\text{ЭO}_3$  -ке сәйкес келетін элемент сутекпен қосылып, құрамында 2,47 % сутек бар қосылыс түзді. Осы элемент  
 А) C  
 В) Te  
 С) As  
 D) Se  
 E) S
16.  $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow - 572 \text{ кДж}$  термохимиялық теңдеу бойынша, 360 г су айырылу үшін қажет жылу мөлшері  
 А) 2400 кДж  
 В) 5720 кДж  
 С) 3200 кДж  
 D) 5300 кДж  
 E) 4500 кДж
17. Ерітіндідегі иондар саны көп электролит  
 А) алюминий сульфаты  
 В) кальций хлориді  
 С) натрий хлориді  
 D) аммоний нитраты  
 E) калий сульфаты
18.  $\text{Cu} + \text{HNO}_3 (\text{конц.}) \rightarrow$  теңдеуіндегі тотықсыздандырғыш алдындағы коэффициент  
 А) 4  
 В) 3  
 С) 5  
 D) 2  
 E) 1

19. Метан  $\rightarrow$  X  $\xrightarrow{\text{белс.с.т}}$  Y  $\rightarrow$  гексахлорциклогексан

A) этилен, бензол

B) этин, бензол

C) этен, бензол

D) бутан, толуол

E) этан, бензол

20. Автомобиль радиаторына құятын, қыста қатпайтын сұйық зат-антифриздің 1550 грамын алуға қажет этиленнің массасы

A) 400 г

B) 500 г

C) 700 г

D) 600 г

E) 800 г



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

21. Екі электрондық қабаты бар элемент атомдары
- A) бериллий
  - B) натрий
  - C) фтор
  - D) фосфор
  - E) азот
  - F) сутек
  - G) калий
  - H) алюминий
22. Судағы ерітіндісі электр тогын өткізетін заттар қатары
- A)  $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$
  - B)  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{HCl}$
  - C)  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{O}_2$
  - D)  $\text{KCl}$ ,  $\text{H}_2$
  - E)  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{Cl}_2$
  - F)  $\text{O}_2$ ,  $\text{Cl}_2$
  - G)  $\text{MgCl}_2$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_4$
  - H)  $\text{O}_2$ ,  $\text{Cl}_2$
23. Табиғатта бос күйінде кездесетін металдар
- A) кальций
  - B) мырыш
  - C) мыс
  - D) алюминий
  - E) күміс
  - F) темір
  - G) алтын
  - H) қалайы
24. Тотықсыздандырғыштық қасиетінің өсу ретімен орналасқан металдар қатары
- A)  $\text{Rb}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Na}$ ,  $\text{Li}$ ,  $\text{Cs}$
  - B)  $\text{Na}$ ,  $\text{Cs}$ ,  $\text{Li}$ ,  $\text{Rb}$ ,  $\text{K}$
  - C)  $\text{Li}$ ,  $\text{Cs}$ ,  $\text{Rb}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Na}$
  - D)  $\text{Li}$ ,  $\text{Na}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Rb}$ ,  $\text{Cs}$
  - E)  $\text{Na}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Rb}$ ,  $\text{Li}$ ,  $\text{Cs}$
  - F)  $\text{Cs}$ ,  $\text{Rb}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Na}$ ,  $\text{Li}$
  - G)  $\text{Na}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Cs}$ ,  $\text{Li}$
  - H)  $\text{Rb}$ ,  $\text{Na}$ ,  $\text{K}$ ,  $\text{Li}$ ,  $\text{Cs}$

25. Спирт молекуласынан су бөлініп шыққанда түзілетін зат(тар)
- A) арендер
  - B) циклоалкандар
  - C) арендер
  - D) аминдер
  - E) алкендер
  - F) алкадиендер
  - G) алкандар
  - H) алкиндер
26. Қанықпаған қышқылдар
- A) маргарин қышқылы
  - B) линол қышқылы
  - C) капрон қышқылы
  - D) стеарин қышқылы
  - E) линолен қышқылы
  - F) сірке қышқылы
  - G) олейн қышқылы
  - H) пальмитин қышқылы
27. Теңдеуі  $\text{CO} + 2\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH} + Q$  реакцияның тура бағытта жүруінің тиімді жағдайлары
- A)  $\text{H}_2$  концентрациясын кеміту
  - B) температураны арттыру
  - C)  $\text{CH}_3\text{OH}$  концентрациясын арттыру
  - D) қысымды көбейту
  - E)  $\text{CO}$  концентрациясын кеміту
  - F)  $\text{CO}$  концентрациясын арттыру
  - G) қысымды азайту
  - H) температураны төмендету
28. Негізгі топша химиялық элементтерінің реттік нөмірлерінің артуына байланысты
- A) металдық қасиеттері артады
  - B) металдық қасиеттері кемиді
  - C) атом радиусы артады
  - D) тотықсыздандырғыш қасиеттері артады
  - E) бейметалдық қасиеттері артады
  - F) иондану энергиясы артады
  - G) атом радиусы кемиді
  - H) тотықтырғыш қасиеттері артады

29. Аммоний хлоридін қыздырғанда түзілген газ тәрізді заттардың молярлық массалары
- A) 33
  - B) 14
  - C) 36
  - D) 36,5
  - E) 34
  - F) 17
  - G) 35,5
  - H) 32
30. IV периодта орналасқан  $\text{ЭО}_3$  жоғарғы оксидіне сәйкес келетін ұшқыш сутекті қосылыстың мольдік массасы (г/моль)
- A) 16
  - B) 34
  - C) 127
  - D) 79
  - E) 81
  - F) 32
  - G) 80
  - H) 129
31. Алюминийге тән қасиеттер
- A) жеңілдігі
  - B) тығыздығы жоғары
  - C) сары түсті
  - D) магнитке тартылады
  - E) иілгіштігі жоғары
  - F) электрөткізгіштігі
  - G) қиын балқитындығы
  - H) қаттылығы
32. Дивинилдің броммен әрекеттесуі кезінде түзілетін қосылыс(тар)
- A) 1,2-дибромбутен-2
  - B) 4-дибромбутен-2
  - C) 1,4-дибромбутен-2
  - D) 1,3-дибромбутен-1
  - E) 1,2,3,4-тетра бромбутан
  - F) 2,3-дибромбутен-1
  - G) 1,3-дибромбутен-2
  - H) 3-дибромбутен-1

33. Алкандарды алу жолдары
- A) Алюминий карбиді гидролизі
  - B) алкинді дегидрогендеу
  - C) Көмірді гидрлеу
  - D) Зинин реакциясымен
  - E) Вюрц реакциясы
  - F) Натрий ацетатының айырылуы
  - G) Алкенді гидратациялау
  - H) Кальций карбиді гидролизі
34. Массасы 58,5 г ас тұзын конц.күкірт қышқылының артық мөлшерімен әрекеттесуі нәтижесінде алынған хлорсутек газы 146 г суда ерітілген. Осы ерітіндідегі хлорсутектің массалық үлесі
- A) 25%
  - B) 20%
  - C) 23%
  - D) 28%
  - E) 17%
  - F) 27%
  - G) 19%
  - H) 35%
35. 26 л иіс газы мен 14 л оттегі араластырылды. Осы қоспа жағылды. Реакция аяқталғаннан кейінгі артылып қалған оттегі көлемі
- A) 6 л
  - B) 15 л
  - C) 2 л
  - D) 40 л
  - E) 4 л
  - F) 3 л
  - G) 12 л
  - H) 1 л
36. Техникалық кальций карбидінің массасы 500 г, оның құрамындағы қоспаның массалық үлесі 20% болса, түзілетін ацетиленнің (қ.ж.) көлемі
- A) 140 л
  - B) 125 л
  - C) 155 л
  - D) 160 л
  - E) 135 л
  - F) 150 л
  - G) 145 л
  - H) 165 л

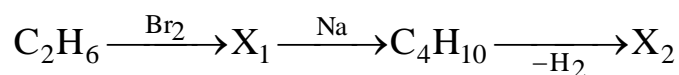
37. Бір-бірімен бірдей жағдайда үлкен жылдамдықпен әрекеттесетін заттар

- A) темір мен күкірт қышқылы
- B) мырыш пен күкірт қышқылы
- C) натрий мен тұз қышқылы
- D) мыс пен күкірт қышқылы
- E) кальций мен күкірт қышқылы
- F) қалайы мен күкірт қышқылы
- G) алюминий мен күкірт қышқылы
- H) никель мен күкірт қышқылы

38. Теңдеудегі тотықтырғыш және тотықсыздандырғыш алдындағы коэффициент(тер)  $\text{HCl} + \text{KMnO}_4 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 + \text{KCl}$

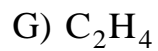
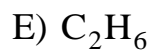
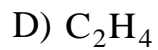
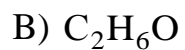
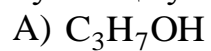
- A) 3
- B) 12
- C) 8
- D) 11
- E) 20
- F) 15
- G) 2
- H) 16

39. Өзгеріс тізбегіндегі  $X_1$  және  $X_2$  заттары



- A)  $\text{CH}_2 = \text{CHCH}_2\text{CH}_3$
- B)  $\text{C}_5\text{H}_{10}$
- C)  $\text{C}_4\text{H}_8$
- D)  $\text{C}_2\text{H}_6$
- E)  $\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$
- F)  $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$
- G)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$
- H)  $\text{CH}_4$

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



## ХИМИЯ

**пәнінен сынақ аяқталды.**