**МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ**

**РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН**

**НАЦИОНАЛЬНЫЙ ЦЕНТР ТЕСТИРОВАНИЯ**

**ВНЕШНЯЯ ОЦЕНКА УЧЕБНЫХ ДОСТИЖЕНИЙ**

**9 класс**

(Апробация)

**КНИЖКА - ВОПРОСНИК**

Сектор 5

**Вариант:**

1

2

3

4

5

6

7

8

9

0

1

2

3

4

5

6

7

8

9

0

1

2

3

4

5

6

7

8

9

0

1

6

1

**ВАРИАНТ 161**

Ф.И.О. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Город (Область) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Район \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Школа \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Класс \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Подпись учащегося \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**2016**

**ВНИМАНИЕ!**

1. Книжка-вопросник содержит тестовые задания по предметам:

КАЗАХСКИЙ ЯЗЫК и ХИМИЯ

1. Время тестирования – 130 минут (2 часа 10 минут).
2. Начинать отвечать можно с любого предмета.
3. По предмету казахский язык дан 1 текст, к тексту по 5 тестовых задания. Каждое задание требует выбора единственного правильного ответа из пяти предложенных вариантов.
4. В книжке-вопроснике встречаются следующие формы тестовых заданий:

* задания с выбором одного правильного ответа из пяти предложенных;
* задания с выбором одного или нескольких правильных ответов из восьми предложенных.

1. Выбранный ответ нужно отмечать на листе ответов путем полного закрашивания соответствующего кружка.
2. Все необходимые расчеты можно производить на свободных местах книжки-вопросника.
3. Нужно внимательно заполнить все секторы листа ответов.
4. После завершения тестирования книжка-вопросник и лист ответов должны быть сданы дежурному по аудитории.

***Во время тестирования запрещается:***

* *Выходить из аудитории без разрешения;*
* *Пересаживаться с места на место;*
* *Обмениваться материалами тестирования;*
* *Использовать сведения, раскрывающие содержание тестов и кодов правильных ответов к ним;*
* *Пользоваться информационными материалами, электронными записными книжками, калькуляторами, телефонами и др. средствами коммуникации.*

**КАЗАХСКИЙ ЯЗЫК**

|  |
| --- |
| ***Инструкция: «****Вам предлагаются задания с одним правильным ответом из пяти предложенных. Выбранный ответ необходимо отметить на листе ответов путем полного закрашивания соответствующего кружка».*  1. *«Ашық»* сөзінің антонимдік сыңары.  A) Аласа.  B) Жабық.  C) Биік.  D) Сұлу.  E) Жаңа. |
| 2. Мақалдың тақырыбы.  *Күш – білімде, білім – кітапта.*  A) Білім.  B) Еңбек.  C) Мамандық.  D) Туған жер.  E) Отан. |
| 3. «Әлді» сөзінің синонимі.  A) Қонақ, көмек.  B) Мықты, күшті.  C) Рең, шырай.  D) Жұмыс, ғимарат.  E) Реніш, жәрдем. |
| 4. Сын есім жасайтын жұрнақтар.  A) –дан, –ден.  B) –ла, –ле.  C) –мен, –бен.  D) –лық, –лік.  E) –дар, –дер. |
| 5. Дара жалқы есімдер қатары.  A) Үлбі, Нарым.  B) Жезқазған, Талдықорған.  C) Талдықорған, облыс.  D) Тянь-Шань, қойма.  E) Жетісу, тау. |
| 6. Заттың ретін білдіретін сан есім.  A) Жинақтық.  B) Есептік.  C) Топтау.  D) Реттік.  E) Бөлшектік. |
| 7. Бастауыш пен баяндауыш зат есімнен тұрған сөйлем.  A) Шет тілін оқу – болашағың.  B) Кешігіп келгендер – әжемнің таныстары.  C) Тіл – қоғамдық құбылыс.  D) Мен – жүрген бір пендемін.  E) Бар ойы – өлең айтып, ән салу. |
| 8. Бастауышы сілтеу есімдігінен, баяндауышы атау тұлғадағы зат есім.  A) Мен – мектеп оқушысымын.  B) Кейбіреулері осында қалды.  C) Үйге ешкім келген жоқ.  D) Сонау – біздің мекеме.  E) Біз – институттың түлектеріміз. |
| 9. *«Үндемеу»* сөзінің баламасы.  A) Судан таза.  B) Тілге жүйрік.  C) Төбесіне көтеру.  D) Сөз таластыру.  E) Тілге келмеу. |
| 10. "О" дыбысына тән қатар.  A) Жіңішке, қысаң, езулік.  B) Қысаң, ашық, езулік.  C) Ашық, жіңішке, езулік.  D) Жуан, езулік, жіңішке.  E) Ашық, жуан, еріндік. |
| 11. Екі сөзден бірігіп жасалған күрделі сөз.  A) Сүңгуір.  B) Қасірет.  C) Екібастұз.  D) Ұлтуған.  E) Құдірет. |
| 12. Сөйлемдегі жалқы есімдегі септік және тұлғасына қарай түрі.  *Отырар – қазақ елінің көне бекінісі.*  A) Атау септікте, негізгі.  B) Табыс септікте, күрделі.  C) Атау септікте, күрделі.  D) Ілік септікте, дара.  E) Ілік септікте, күрделі. |
| 13. Бастауышы тұйық етістіктен, баяндауышы атау тұлғадағы зат есімнен тұрған сөйлем.  A) Біреу айтқанды ұғып ал.  B) Ашу – ақылдың дұшпаны.  C) Еліміздің мемлекеттік тілін дамыту – баршамызға ортақ міндет.  D) Елу екіге бөлінеді.  E) Су ішкен құдығыңа түкірме. |
| 14. Қарсы мәндес мақал.  A) Дос сыртыңнан мақтар, дұшпан көзіңе мақтар.  B) Кісі елінде сұлтан болғанша, өз еліңде ұлтан бол.  C) Еңбек – адамның көркі.  D) Адам бір-біріне қонақ.  E) Талабы жоқ жас – қанаты жоқ құс. |
| 15. Сөйлемдердегі салыстырмалы шырай тұлғасында тұрған сын есім.  A) Бораш кеудесі шалқақтау біткен, бұлшық еттері күнге күйген адам екен.  B) Жауырынды, өте ширақ бала екен.  C) Мөлдір қара көздері жарқырап тұр.  D) Ауыз, мұрны үлкен, сымбатты көрінеді.  E) Оның көздері жаңа туған бұзаудың көзіне ұқсайды. |
|  |

***Инструкция:*** *«Внимательно прочитайте текст и правильно выполните задания к тексту».*

**Ақыл, қайрат, жүрек және ғылым**

Қайрат, ақыл, жүрек – үшеуі таласып келіп, ғылымға жүгініпті.

Қайрат айтыпты: - Ей, ғылым, өзің білесің, дүниеде еш нәрсе менсіз кәмелетке жетпейді, әуелі өзіңді білуге ерінбей үйрену керек, ол – менің ісім. Дүниеге лайықты өнер, мал тауып, абырой, мақсатты еңбексіз табуға болмайды. Болымсыз нәрсеге үйір қылмай, бойды таза сақтайтын, көрсеқызар жеңілдіктен құтқаратын мен емес пе? Осы екеуі маған қалай таласады?

Ақыл айтыпты: -Не дүниеге, не ақыретке не пайдалы болса, не залалды болса, білетін – мен, сенің сөзіңді ұғатын – мен, менсіз пайданы іздей алмайды екен, ғылымды игере алмайды екен, залалдан қаша алмайды екен, осы екеуі маған қайтіп таласады? Менсіз өздері неге жарайды екен?

Жүрек айтыпты: -Мен – адам денесінің патшасымын, қан менен тарайды, жан менде мекен қылады, менсіз тіршілік жоқ. Жұмсақ төсекте, жылы үйде, тамағы тоқ жатқан кісінің де, аш кедейдің жайында ойлайтын – мен. Үлкеннен ұят сақтап, кішіге рақым қылдыратын – мен, бірақ мені таза сақтай алмайды. Мен таза болсам, адам баласын алаламаймын, жақсылыққа елжіреп еритін – мен, жаманшылыққа жиреніп, тулап кететін – мен, әділет, ынсап, ұят, рақым, мейірбандық менен шығады, менсіз осылардың көрген күні не? Осы екеуі маған қалай таласады?

Сонда ғылым бұл үшеуінің сөзін тыңдап болып, айтыпты: -Ей, қайрат, сенің айтқандарыңның бірі рас-ақ. Ол айтқандарыңнан басқа да көп өнерлеріңнің бары рас, бірақ қаруыңа қарай қаттылығың да мол, пайдаң да мол, залалың да мол, кейде жақсылықты берік ұстап, кейде жамандықты берік ұстап кетесің, соның жаман.

-Ей, ақыл, сенің айтқандарыңның бәрі рас-ақ. Сенсіз еш нәрсе табылмайтыны рас. Тәңіріні де сен танытасың, екі дүниенің жайын да сен білесің. Бірақ сонымен бірге, амал да, айла да – бәрі сенен шығады.

Қайрат, сенің қаруың көп, күшің мол, сенің де еркіңе жібермейді. Орынды іске күшіңді аятпайды ғой. Орынсыз жерге қолыңды босатпайды. Осы үшеуің басыңды қос, бәрін жүрекке билет.

Осы үшеуің бір кісіде менің айтқанымдай табылсаңдар, қасиетті адам сол.

Үшеуің ала болсаң, мен жүректі жақтадым.

|  |
| --- |
|  |
| 16. Қайраттың өзі туралы айтқан пікірі  A) «Болымсыз нәрсеге үйір қылмай, бойды таза сақтайтын, көрсеқызар жеңілдіктен құтқаратын мен емес пе?»  B) «Не дүниеге, не ақыретке не пайдалы болса, не залалды болса, білетін – мен, сенің сөзіңді ұғатын – мен».  C) «Менсіз пайданы іздей алмайды екен, ғылымды игере алмайды екен, залалдан қаша алмайды екен».  D) «Әділет, ынсап, ұят, рақым, мейірбандық менен шығады, менсіз осылардың көрген күні не?»  E) «Осы үшеуің басыңды қос, бәрін жүрекке билет». |
| 17. Ғылымның айтқан ойларынан мағыналары жақын сөздерді анықтаңыз  A) «Мен – адам денесінің патшасымын, қан менен тарайды, жан менде мекен қылады, менсіз тіршілік жоқ».  B) «Жақсылыққа елжіреп еритін – мен, жаманшылыққа жиреніп, тулап кететін – мен».  C) «Не дүниеге, не ақыретке не пайдалы болса, не залалды болса, білетін – мен».  D) «Тәңіріні де сен танытасың, екі дүниенің жайын да сен білесің. Бірақ сонымен бірге, амал да, айла да – бәрі сенен шығады».  E) «Менсіз пайданы іздей алмайды екен, ғылымды игере алмайды екен, залалдан қаша алмайды екен». |
| 18. Автордың ойынша *қасиетті адам* деген қандай адам екенін анықтаңыз  A) Аш кедейдің жайын ойламай, арын таза ұстайтын адам.  B) Өзгеге пайдасы мол, залалы жоқ, күшін орынды іске жұмсайтын, орынсыз істен бойын аулақ ұстайтын адам.  C) Пайданы іздеп, залалдан қаша алмайтын, ғылымды игере алмайтын адам.  D) Жақсылыққа елжіреп ерімейтін, жаманшылықтан жиренбейтін адам  E) Дүниеге лайықты өнер, мал тауып, абырой, мақсатты еңбексіз табуға болатындығын түсінетін адам. |
| 19. Мәтіннің тақырыбына сай келетін мақал-мәтел  A) Алтау ала болса, ауыздағы кетеді, төртеу түгел болса, төбедегі келеді.  B) Адаспаймын деген ер тал түсте жолдан адасады.  C) Досы көпті жау алмас, ақылы көпті дау алмас.  D) Байтал шауып бәйге алмас.  Жақсы аттың тісін ашпа.  E) Бөрінің аузы жесе де қан, жемесе де қан. |
| 20. Шығармадағы негізгі ой қай кейіпкердің пікірінде екендігін анықтаңыз.  A) Ғылымның сөзінде.  B) Ақылдың сөзінде.  C) Бастың сөзінде.  D) Қайраттың сөзінде.  E) Жүректің сөзінде.  **ТЕСТ ПО ПРЕДМЕТУ КАЗАХСКИЙ ЯЗЫК**  **ЗАВЕРШЁН** |

**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| ***Инструкция: «****Вам предлагаются задания с одним правильным ответом из пяти предложенных. Выбранный ответ необходимо отметить на листе ответов путем полного закрашивания соответствующего кружка».*  1. Метилоранж в растворе фосфорной кислоты  A) розовый  B) оранжевый  C) желтый  D) малиновый  E) бесцветный |
| 2. Слабые электролиты имеют степень диссоциации меньше  A) 23%  B) 10%  C) 17%  D) 37%  E) 3% |
| 3. Реакция разложения  A) H2 + Cl2 →2HCl  B) BaO +2HCl → BaCl2 + H2O  C) Zn +2HCl→ZnCl2 + H2↑  D) 2Al +3S→Al2S3  E) CaCO3 → CaO + CO2↑ |
| 4. Число элементов в первом периоде  A) 8  B) 6  C) 32  D) 18  E) 2 |
| 5. Вещество, имеющее характеристику: может быть твердым, жидким,  газообразным, имеет плотность 1 г/мл - это…  A) Кислород  B) Азот  C) Вода  D) Пероксид водорода  E) Водород |
| 6. Химическая связь в простом веществе сере  A) ионная  B) ковалентная полярная  C) ковалентная неполярная  D) донорно-акцепторная  E) металлическая |
| 7. Газ, создающий парниковый эффект  A) H2S  B) HCl  C) O2  D) N2  E) СО2 |
| 8. Вода взаимодействует с веществом:  A) Hg  B) Ag  C) Ca  D) Au  E) Cu |
| 9. При нагревании кальция с углеродом образуется  A) силикат кальция  B) карбид кальция  C) нитрид кальция  D) карбонат кальция  E) фосфат кальция |
| 10. Формула метафосфорной кислоты  A) H3PO3  B) PH3  C) P2O5  D) H3PO4  E) HPO3 |
| 11. Железо в природе не встречается в виде  A) Гематита  B) Лимонита  C) Магнетита  D) Апатита  E) Пирита |
| 12. Этот элемент образует два газообразных аллотропных видоизменения и они находятся в атмосфере и стратосфере  A) кислород и азот  B) углекислый газ и угарный газ  C) кислород и озон  D) уголь и графит  E) азот и озон |
| 13. Относительная атомная масса элемента в активированном угле и его применение в медицине  A) 12, антибиотик  B) 11, пищевая добавка  C) 14, растворитель  D) 12, наружно  E) 12, адсорбент |
| 14. Электронную конфигурацию 1s22s22p63s2 имеет атом элемента  A) S  B) Si  C) P  D) Mg  E) K |
| 15. Соединение, содержащее катион и анион с электронной формулой 1s22s22p63s23p 6  A) NaBr  B) KCl  C) KF  D) NaF  E) KBr |
| 16. Сумма всех коэффициентов в уравнении реакции, схема которой  Ba(NO3)2 + H2SO4 →  A) 4  B) 1  C) 5  D) 3  E) 2 |
| 17. Количество электронов в S+6  A) 14  B) 11  C) 16  D) 12  E) 10 |
| 18. Ковалентная неполярная связь в молекуле  A) SO2  B) HCl  C) H2S  D) HI  E) N2 |
| 19. В веществах Н2О и Н2О2 массовая доля кислорода соответственно  A) 90,1%, 93,2%  B) 89%, 93%  C) 88,9 %, 94,1%  D) 88,0%, 95,0%  E) 87%, 89% |
| 20. Нитрат аммония и нитрат цинка могут взаимодействовать  A) карбонатом кальция  B) разбавленным раствором серной кислоты  C) раствором хлорида натрия  D) железом  E) гидроксидом калия |
| 21. На внешнем энергетическом уровне атома кальция в основном состоянии находятся столько же электронов, сколько у иона  A) Mg2+  B) K+  C) Li+  D) S2-  E) Cl- |
| 22. Масса раствора, который образуется при смешивании 2 моль воды и 40 г гидроксида натрия  A) 28 г  B) 76 г  C) 24 г  D) 23 г  E) 38 г |
| 23. Атому неметалла с наибольшим радиусом соответствует формула  A) 1s22s22p63s23p3  B) 1s22s22p63s23p5  C) 1s22s22p2  D) 1s22s22p63s23p2  E) 1s22s22p63s23p4 |
| 24. Для получения нитрата железа (III)  необходимы реактивы Х1, Х2, Х3  A)  B)  C)  D)  E) |
| 25. Масса яичной скорлупы примерно равна 6 г, а содержание в ней карбоната кальция-40%. Для растворения скорлупы одного яйца необходим 7,3%-ный раствор соляной кислоты массой  A) 48 г  B) 28 г  C) 96 г  D) 24 г  E) 66 г |
| ***Инструкция: «****Вам предлагаются задания, в которых могут быть один или несколько правильных ответов. Выбранный ответ необходимо отметить на листе ответов путем полного закрашивания соответствующего кружка».*  26. Металлическая кристаллическая решетка в  A) жевательной резинке  B) алюминиевой трубке  C) пластической сере  D) меди  E) серебра  F) золота  G) пластилине  H) воске |
| 27. Оба вещества являются простыми  A) алмаз, графит  B) поваренная соль, водород  C) озон, углекислый газ  D) гелии, графит  E) кислород, метан  F) озон, кислород  G) алмаз, угарный газ  H) сахар, уголь |
| 28. Реакции соединения  A)  B)  C)  D)  E)  F)  G)  H) |
| 29. Простые вещества  A) углекислый газ  B) железо  C) угарный газ  D) водород  E) сероводород  F) графит  G) вода  H) аммиак |
| 30. Неметаллами являются  A) S  B) Li  C) P  D) Са  E) Al  F) Fr  G) Rb  H) O |
| 31. Основными оксидами являются  A) FeO  B) NO  C)  D)  E) BaO  F)  G)  H) |
| 32. Только неметаллы в группе  A) гелий, фтор, алюминий  B) натрий, калий, азот  C) хлор, фосфор, сера  D) азот, водород, натрий  E) натрий, железо, калий  F) сера, азот, кислород  G) сера, азот, водород  H) углерод, калий, натрий |
| 33. Кислотные свойства проявляют вещества  A)  B)  C)  D)  E)  F)  G)  H) |
| 34. Лампочка прибора для изучения электропроводности загорится, если электроды поместить в  A) хлорид калия (тв)  B) вода дистиллированная  C) сахар(р-р)  D) хлорид натрия (р-р)  E) этиловый спирт  F) гидроксид натрия (расплав)  G) гидроксид натрия (р-р)  H) сахар (расплав) |
| 35. Ослабление неметаллических свойств происходит в группе элементов  A) P, C, O  B) Si, H, P  C) N, F, Rn  D) F, N, О  E) F, O, N  F) C, Ar, N  G) N, P, As  H) C, О, Si |
| 36. Вещества с аморфным строением  A) поваренная соль  B) медная пластина  C) пластилин  D) жевательная резинка  E) лёд  F) воск  G) кристаллическая сода  H) графит |
| 37. Атомы углерода и кремния различаются между собой  A) относятся к р-элементам  B) числом валентных электронов  C) относятся к неметаллам  D) числом вакантных орбиталей на внешнем энергетическом уровне  E) зарядом ядра  F) количеством электронов на последнем энергетическом уровне  G) нахождением в одной группе  H) числом энергетических уровней |
| 38. Несолеобразующие оксиды  A) MgO  B)  C)  D)  E) СО  F) SiO  G)  H) NO |
| 39. Равные массовые доли углерода в соединениях  A)  B)  C)  D)  E)  F)  G)  H) |
| 40. Щелочной раствор получают при растворении воде  A) Al(OH)3  B) Cr2(CO3)3  C) Сa(OH)2  D) NiCl2  E) Na2CO3  F) Na2O  G) BaSO4  H) CuS  **ТЕСТ ПО ПРЕДМЕТУ ХИМИЯ**  **ЗАВЕРШЁН** |