

ХИМИЯ БОЮНЧА ТЕСТ ТЕСТ ПО ХИМИИ

Тест тапшырмалардын жалпы саны – 23.

Всего тестовых заданий – 23.

1 - бөлүм / Тест тапшырмалардын саны - 20

Часть 1 / 20 тестовых заданий

Бул бөлүм 4 жооптун ичинен 1 гана туура жоопту белгилей турган тест тапшырмалардан турат. Ар бир тапшырмага жооптун 4 варианты берилет. Алардын ичинен бир гана жооп туура. Сиз тандаган жоопту тегеректеп белгилеңиз.

Эта часть теста содержит задания с выбором ответа. К каждому вопросу даётся 4 варианта ответов, из которых только 1 правильный. Обведите правильный ответ кружочком.

№1.

Электрондук конфигурациясы $1s^22s^22p^63s^23p^64s^13d^5$ болгон химиялык элемент:

Электронную конфигурацию $1s^22s^22p^63s^23p^64s^13d^5$ имеет химический элемент:

- А) Cr
- Б) Mg
- В) Mn
- Г) V

№ 2.

Жездин ($+_{29}\text{Cu}$) атомунун ядросу түзүлгөн.

Ядро атома меди ($+_{29}\text{Cu}$) образовано:

- А) 29 протондон жана 35 электрондон / 29 протонами и 35 электронами
- Б) 29 протондон жана 35 нейтрондон / 29 протонами и 35 нейтронами
- В) 35 протондон жана 29 нейтрондон / 35 протонами и 29 нейтронами
- Г) 29 нейтрондон жана 35 электрондон / 29 нейтронами и 35 электронами

№ 3.

Марганецтин эң жогорку окистенүү даражасын көрсөткөн бирикмеси:

Высшую степень окисления марганец проявляет в соединении:

- А) KMnO_4
- Б) MnO_2
- В) K_2MnO_4
- Г) MnSO_4

№ 4.

Жездин (II) оксиди менен суутекти ысытканда пайда болгон кошулмалар:

При нагревании оксида меди (II) с водородом образуются вещества:

- А) жез жана суу / медь и вода
- Б) жездин (I) оксиди жана суу / оксид меди (I) и вода
- В) жез жана H_2O_2 / медь и пероксид водорода
- Г) жездин (II) гидроксиди жана суутек / гидроксид меди (II) водород

№ 5.

Коваленттик уюлдуу байланыштагы кошулманын формуласы:

Формула соединения с ковалентной полярной связью:

- А) Al_2O_3
- Б) O_2
- В) NH_3
- Г) N_2

№ 6.

N–P–As химиялык элементтердин катарында металл эместик касиети:

В ряду химических элементов N–P–As неметаллические свойства:

- А) күчөйт / усиливаются
- Б) начарлайт / ослабевают
- В) өзгөрбөйт / не изменяются

№ 7.

$H_2SO_4 + NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$ реакциясынын теңдемесиндеги коэффициенттердин суммасы ... барабар.

Сумма коэффициентов в уравнении реакции $H_2SO_4 + NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$ равна:

- А) 4 кө /4
- Б) 3 кө /3
- В) 2 ге /2
- Г) 6 га /6

№ 8.

Кошулуу реакциясына кирет.

К реакциям соединения относят:

- А) $2KNO_3 = 2KNO_2 + O_2$
- Б) $CuO + H_2 = Cu + H_2O$
- В) $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$
- Г) $NaOH + HCl = NaCl + H_2O$

№ 9.

Төмөнкү орун алмашуу реакцияларынын кайсынысы кычкылдануу-калыбына келүү реакцияларына кирет?

Какая из приведенных реакций обмена является окислительно-восстановительной?

- А) $Al(OH)_3 + 3HCl \rightarrow AlCl_3 + 3H_2O$
- Б) $MnO_2 + 4HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$
- В) $SO_2 + 2NaOH \rightarrow Na_2SO_3 + H_2O$
- Г) $ZnSO_4 + Na_2S \rightarrow ZnS \downarrow + Na_2SO_4$

№ 10.

$Fe^{3+} + 3OH^- = Fe(OH)_3$ реакциясынын кыскартылган иондук теңдемеси заттарынын аракеттенишүүсүнө туура келет.

Сокращенное ионное уравнение реакции: $Fe^{3+} + 3OH^- = Fe(OH)_3$ соответствует взаимодействию веществ:

- А) $Fe(OH)_3$ жана/и HCl
- Б) $FeCl_3$ жана/и $NaOH$
- В) $FePO_4$ жана/и KOH
- Г) Fe_2O_3 жана/и H_2SO_4

№ 11.

0,5 моль сандагы кычкылтек заты н.ш. кандай көлөмдү ээлейт?

Объем, который занимает при н.у. кислород количеством вещества 0,5 моль, равен:

- А) 8 л
- Б) 11,2 л
- В) 16 л
- Г) 112 л

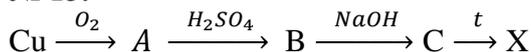
№ 12.

Орто туз пайда кылуучу 10 г суюлтулган H_2SO_4 сын нейтралдаштыруу үчүн канча г NaOH керектелет?

Сколько г NaOH необходимо для нейтрализации 10 г разбавленной H_2SO_4 , идущей с образованием средней соли?

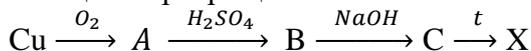
- А) 8,16 г
- Б) 16,32 г
- В) 24,5 г
- Г) 40 г

№ 13.



Айлануу чынжырындагы X заты . . . болуп саналат.

В цепи превращений



веществом X является:

- А) Cu
- Б) CuO
- В) $Cu(OH)_2$
- Г) $CuSO_4$

№ 14.

300 г 15% түү эритмедеги натрий гидроксидинин массасын эсептегиле.

Масса гидроксида натрия, содержащегося в 300 г 15% раствора, равна:

- А) 15 г
- Б) 30г
- В) 45 г
- Г) 10 г

№ 15.

$CH_2 = CH_2 + H_2O \xrightarrow[t]{H_2SO_4} ?$ реакциядан пайда болгон заттын атын атагыла?

Назовите конечный продукт реакции: $CH_2 = CH_2 + H_2O \xrightarrow[t,p]{H_2SO_4} ?$

- А) этанол / этанол
- Б) уксус кислотасы / уксусная кислота
- В) уксус альдегиди / уксусный альдегид
- Г) этилен / этилен

№ 16.

$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$ пропендин молекуласындагы химиялык байланыштын саны:

- А) 1σ жана 1π
- Б) 2σ жана 1π
- В) 1σ жана 2π
- Г) 8σ жана 1π

Число химических связей в молекуле пропена $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$:

- А) 1σ и 1π
- Б) 2σ и 1π
- В) 1σ и 2π
- Г) 8σ и 1π

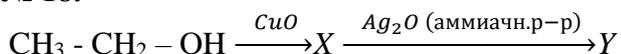
№ 17.

$2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{O} = 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$ реакциясы, реакциясына кирет.

Реакция, уравнение которой $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{O} = 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$, относится к реакции:

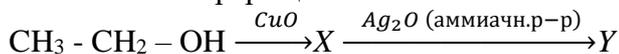
- А) кошулуу / присоединения
- Б) ажыроо / разложения
- В) орун алмашуу / замещения
- Г) алмашуу / обмена

№ 18.



Берилген айлануунун тизмегиндеги X жана Y заттары . . . болуп саналат.

В схеме преращений



веществами X и Y соответственно являются:

- А) этилен жана ацетальдегид / этилен и ацетальдегид
- Б) ацетальдегид жана уксус кислотасы / ацетальдегид и уксусная кислота
- В) этилен жана уксус кислотасы / этилен и уксусная кислота
- Г) ацетальдегид жана ацетилен / ацетальдегид и ацетилен

№ 19. Углеводороддун курамы 84% көмүртектен турат. Анын аба боюнча салыштырмалуу тыгыздыгы 3,45 барабар. Бул углеводороддун молекулалык формуласын тапкыла.

Углеводород содержит 84% углерода. Относительная плотность его по воздуху равна 3,45.

Найти молекулярную формулу этого углеводорода.

- А) C_7H_{14}
- Б) C_3H_4
- В) C_5H_{12}
- Г) C_7H_{16}

№ 20.

Маргаринди алуу үчүн суюк майларды ... реакциясын жүргүзүү керек.

В основе получения маргарина – твердого жира из растительных масел лежит реакция:

- А) гидрлөө / гидрирования
- Б) гидраташуу / гидратации
- В) дегидрлөө / дегидрирования
- Г) дегидраташуу / дегидратация

2-бөлүм - 1 тест тапшырмадан турат / Часть 2 - 1 тестовое задание

Сынактын бул бөлүгү дал келүүлөрдү белгилей турган тапшырмалардан турат. Сол жакта берилген ар бир элементке оң жактагы элементтердин ичинен дал келгенин табыңыз (б.а. дал келген эки элементти туташтырыңыз). Бир тамганын тушуна бир эле сан жазылат.

Эта часть теста содержит задания на установление соответствия. Рядом с буквой элемента из левой колонки, впишите цифру соответствующего элемента из правой колонки (т.е. соедините два соответствующих элемента в пару). Каждому элементу слева соответствует только один элемент справа. Один элемент из правой колонки лишний.

2.1.

Элементтин кычкылдануу даражасынын өзгөрүшүнүн схемасы менен бул өзгөрүү болгон реакциянын теңдемесинин ортосундагы дал келүүлөрдү түзүңүз: тамга менен көрсөтүлгөн ар бир позиция үчүн сан менен көрсөтүлгөн тиешелүү позицияны тандаңыз.

Установите соответствие между схемой изменения степени окисления элемента и уравнением реакции, в которой это изменение происходит: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

	КЫЧКЫЛДАНУУ ДАРАЖАСЫНЫН ӨЗГӨРҮШҮНҮН СХЕМАСЫ СХЕМА ИЗМЕНЕНИЯ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ		РЕАКЦИЯНЫН ТЕНДЕМЕСИ УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ
А.	$\text{Cr}^{+3} \rightarrow \text{Cr}^0$	1.	$2\text{Cr} + 6\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{конц})} = \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{SO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
Б.	$\text{Cr}^{+6} \rightarrow \text{Cr}^0$	2.	$2\text{CrO}_3 + \text{H}_2\text{S}_{(\text{эрит/р-р})} = 2\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{S}\downarrow$
В.	$\text{Cr}^0 \rightarrow \text{Cr}^{+3}$	3.	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 4\text{Al} = 2\text{Cr} + \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{KAlO}_2$
Г.	$\text{Cr}^{+6} \rightarrow \text{Cr}^{+3}$	4.	$\text{Cr}_2\text{O}_3 + 3\text{Ca} = 2\text{Cr} + 3\text{CaO}$
		5.	$2\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_4 + 2\text{HCl} = \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 2\text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$

А	
Б	
В	
Г	

3-бөлүм / Часть 3

Бул бөлүмдө тест тапшырмалары жок, 4-бөлүмгө өтүңүз.

В этой части теста нет тестовых заданий, перейдите к следующей 4 части.

4 -бөлүм - 2 тест тапшырмадан турат / Часть 4 - 2 тестовых задания

Сынактын бул бөлүгү кыска жооптон бериле турган тапшырмалардан турат. Жообу – 0 дон 9999га чейинки бүтүн сан. Жоопту атайын берилген чакмактарга (бир чакмакка бир гана сан) жазыңыз. Эгерде жоопто бөлчөк сан чыкса, анда бүтүнгө чейин тегеректегиле.

Эта часть теста содержит задания с кратким ответом. Ответ – любое целое число от 0 до 9999. Последовательность цифр впишите в клетки, заполняя с левой первой клетки. В одну клетку пишете только одну цифру.

4.1.

67, 2 л ацетиленден (н.ш.) канча грамм уксус кислотасын алууга болот?

Сколько граммов уксусной кислоты можно получить из 67, 2 л ацетилена (н.у.)?

Жооп / Ответ:

--	--	--	--

4.2.



термохимиялык теңдемесине ылайык, реакциянын натыйжасында 795 кДж жылуулук бөлүнүп чыккан. Пайда болгон жездин (II) оксидинин массасы (г):

В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 795 кДж теплоты. Масса (г) образовавшегося при этом оксида меди (II) равна

Жооп / Ответ:

--	--	--	--

ТЕСТТИН АЯГЫ / КОНЕЦ ТЕСТА

Бардык жоопторду жооп барагына көчүрүүнү унутпаңыз!!

Не забудьте перенести все ответы на лист ответов!!