

Химия боюнча тапшырмалардын жалпы саны – 20.

По химии всего 20 тестовых заданий.

1- бөлүм / 18 тесттик тапшырма

1-часть / 18 тестовых заданий

Сынактын бул бөлүмү 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. Тыгыздыгы чоң болгон металл:

- а) коргошун б) калай в) алтын г) осмий

Из металлических элементов наибольшую плотность имеет:

- а) свинец б) олово в) золото г) осмий

№ 2. $Al \rightarrow NaAlO_2$ иш жүзүнө ашыруу үчүн кайсы заттарды колдонобуз?

Какие из указанных веществ используются для осуществления следующего перехода: $Al \rightarrow NaAlO_2$

- а) $NaOH, H_2O$ б) $NaNO_3$ в) H_2SO_4 г) H_2O

№ 3. $Cl_2 + ? \rightarrow AlCl_3$. Суроо белгисинин ордуна тиешелүү заттын формуласын жазгыла, реакциянын теңдемесин түзгүлө жана андагы коэффициенттердин суммасын аныктагыла $Cl_2 + ? \rightarrow AlCl_3$.

Вместо знака вопроса напишите формулы соответствующих веществ, составьте уравнения реакций и определите в них сумму коэффициентов.

- а) 5 б) 7 в) 4 г) 6

№ 4. Кальцийдин суу менен аракеттенишүүсү реакциянын кайсы тибине кирерин көрсөткүлө.

- а) кошулуу б) алмашуу в) орун алмашуу г) ажыроо

Укажите, к какому типу относится реакция взаимодействия кальция с водой.

- а) соединения б) обмена в) замещения г) разложения

№ 5. Литийдин оксидинин составына 8 г кычкылтек кирет. Литийдин массасын (г) менен эсептегиле.

В состав оксида лития входит 8 г кислорода. Рассчитайте массу (г) лития.

- а) 7 б) 14 в) 12 г) 6

№ 6. $ZnO + ? = ZnSO_4$. Суроо белгиси менен белгиленген белгисиз реагенттин молекуласында канча атом бар экенин аныктагыла.

$ZnO + ? = ZnSO_4$. Определите число атомов в молекуле неизвестного реагента, обозначенного вопросительным знаком.

- а) 2 б) 7 в) 3 г) 4

№ 7. Фтордун суутек менен аракеттенүү реакциясынын теңдемесиндеги коэффициенттердин суммасын эсептегиле.

Подсчитайте сумму коэффициентов в уравнении реакции взаимодействия водорода и фтора.

- а) 9 б) 5 в) 7 г) 4

№ 8. Азоттун молекуласындагы химиялык байланыштын тибин аныктагыла.

- а) металлдык б) коваленттик уюлдуу
в) коваленттик уюлсуз г) иондук

Определите тип химической связи в молекулах азота.

- а) металлическая б) ковалентная полярная
в) ковалентная неполярная г) ионная

№ 9. Электронун оңой берген элементти тандагыла.

- а) азот б) суутек в) литий

Выберите элемент, легче всех отдающий электроны.

- а) азот б) водород в) литий

№ 10. Төмөнкү кислоталардын кайсынысы начар электролит болуп саналат?

Какая из перечисленных кислот является слабым электролитом?

- а) HBr б) HCl в) H₂SO₄ г) H₂CO₃

№ 11. Натрийдин ортофосфатынын электролиттик диссоциациясынын теңдемесиндеги коэффициенттеринин суммасын аныктагыла.

Определите сумму коэффициентов в уравнении электролитической диссоциации ортофосфата натрия.

- а) 3 б) 6 в) 4 г) 5

№ 12. Кайсы металлдын катиондору OH⁻ иондору менен жегичти пайда кылат, түссүз жалынды кызгылт-көк түскө боект.

Катион какого металла имеет следующие признаки: с ионами OH⁻ образует едкую щелочь, окрашивает бесцветное пламя в фиолетовый цвет?

- а) K⁺ б) Ca²⁺ в) Li⁺ г) Sr²⁺

№ 13. Туздардын кайсынысы суу эритмелеринде кычкыл чөйрөнү көрсөтөт?

Какая из солей имеет кислую среду в водном растворе?

- а) Na₂CO₃ б) ZnCl₂ в) K₂SO₃ г) K₂S

№ 14. Al₂(SO₄)₃, Zn(NO₃)₂, FeCl₃, ZnCl₂ туздары берилген. Булар реакциянын кандай чөйрөсүн көрсөтөт?

- а) щелочтук б) кычкыл в) нейтралдык

Даны соли: Al₂(SO₄)₃, Zn(NO₃)₂, FeCl₃, ZnCl₂. Какую реакцию среды они покажут?

- а) щелочную б) кислую в) нейтральную

№ 15. Кайсы туз гидролизге учурайт?

Какая из солей подвергается гидролизу?

- а) NaCl б) KNO₃ в) Na₂SO₄ г) Na₂CO₃

№ 16. CO₂+?=Li₂CO₃. 1 моль продукт пайда болушу үчүн, белгисиз реагенттен канча алуу керек?

CO₂+?=Li₂CO₃. Сколько граммов неизвестного реагента надо взять, чтобы образовался 1 моль продукта.

- а) 80 б) 30 в) 108 г) 56

№ 17. 186 г натрийдин оксидинин ортофосфор кислотасы менен болгон реакциясындагы пайда болгон туздун өлчөмүн (моль) эсептегиле.

Рассчитайте количество (моль) образовавшейся соли в реакции оксида натрия (186г) с ортофосфорной кислотой.

- а) 2 б) 1 в) 1,5 г) 0,5

№ 18. H₂S + HNO₃ → H₂SO₄ + NO₂ + H₂O реакцияда кычкылдандыргыч:

- а) күкүрт б) азот в) суутек г) кычкылтек

В реакции H₂S + HNO₃ → H₂SO₄ + NO₂ + H₂O окислителем является:

- а) сера б) азот в) водород г) кислород

2, 3-бөлүмдөрдө тест тапшырмалар жок.

Часть 2, 3 - нет тестовых заданий.

4-бөлүм/ 2 тесттик тапшырма

4-часть / 2 тестовых задания

Бул бөлүм кыска жооптуу тапшырмалардан турат. Жообу – 0 дон 9999га чейинки бүтүн сан болушу шарт. Жообун 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 пишите только одну цифру.

4.1.

Канча сандагы көмүр кычкыл газында 3 г көмүртек кармалат?

В каком количестве углекислого газа содержится 3 г углерода?

Жообу / Ответ:

--	--	--	--

4.2.

4% түү эритмени алуу үчүн 120 г 10% түү эритмеге канча г суу кошуу керек?

Сколько г воды нужно добавить к 120 г 10%-го раствора, чтобы получить 4% -ный раствор?

Жообу / Ответ:

--	--	--	--

ТЕСТТИН АЯГЫ / КОНЕЦ ТЕСТА

Баалоо критерийи:

1. №1-№ 18 - тапшырмалардын туура жообуна, ар бири үчүн – 1 баллдан берилет;

2. № 4.1, № 4.2 - тапшырмалардын туура жообуна, ар бири үчүн – 2 баллдан берилет;

Жалпы -22 балл.

3. Таблицада баллдар «бааларга» айландырылган.

Баллдар	Баасы
0 – 9 балл	"2"
10 – 12 балл	"3"
13 - 16 балл	"4"
17 - 22 балл	"5"

Критерий оценивания:

1. С №1 по № 18 – правильный ответ каждого задания оценивается в 1 балл ;

2. № 4.1 и № 4.2 - правильный ответ каждого задания оценивается в 2 балла;

Итого: 22 баллов

3. В таблице предоставлен перевод баллов в «отметки».

Баллы	Отметки
0 – 9 баллов	"2"
10 – 12 баллов	"3"
13 – 16 баллов	"4"
17 – 22 баллов	"5"