

Химия боюнча тапшырмалардын жалпы саны – 10.

По химии всего 10 тестовых заданий.

1- бөлүм / 8 тесттик тапшырма

1-часть / 8 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. Негиздик оксиддер менен аракеттенишип тузду жана сууну пайда кылган заттар:

- а) кислоталар б) туздар в) суу г) кычкылдар

При взаимодействии ... с основными оксидами образуются соли и вода.

- а) кислот б) солей в) воды г) оксидов

№ 2. Магний карбонатын ысытканда пайда болгон эки оксид:

Карбонат магния при нагревании разлагается на два оксида:

- а) Mg_2O и CO_2 б) Mg_2O и CO в) MgO и CO г) MgO и CO_2

№ 3. Темир (III) сульфатындагы элементтердин массалык үлүшүн аныктагыла.

Определите массовые доли элементов в сульфате железа (III).

- а) $\omega(Fe)=0,24$; $\omega(S)=0,14$; $\omega(O)=0,48$
б) $\omega(Fe)=0,28$; $\omega(S)=0,21$; $\omega(O)=0,44$
в) $\omega(Fe)=0,24$; $\omega(S)=0,28$; $\omega(O)=0,62$
г) $\omega(Fe)=0,28$; $\omega(S)=0,24$; $\omega(O)=0,48$

№ 4. Орто туз пайда кылуучу 49 г H_2SO_4 сын нейтралдаштыруу үчүн канча г $NaOH$ керектелет? Сколько г $NaOH$ необходимо для нейтрализации 49 г H_2SO_4 , идущей с образованием средней соли?

- а) 40 г б) 10 г в) 20 г г) 30 г

№ 5. Төмөнкү реакциялардын кайсынысы нейтралдашуу реакциясына кирет?

Укажите реакцию нейтрализации:

- а) $CaCO_3 + HCl = \dots$ б) $Zn + H_2SO_4 = \dots$ в) $Na + HCl = \dots$ г) $KOH + H_2SO_4 = \dots$

№ 6. Заттын элементтик составы: $\omega(H) - 3,06\%$; $\omega(P) - 31,6\%$; $\omega(O) - 65,3\%$ болсо, бул кайсы химиялык формулага ылайык келет?

Какая химическая формула соответствует веществу, элементный состав которого: $\omega(H) - 3,06\%$; $\omega(P) - 31,6\%$; $\omega(O) - 65,3\%$.

- а) H_3PO_4 б) $H_4P_2O_7$ в) HPO_3 г) H_3PO_3

№ 7. Проценттик составы 32,43%-натрий, 22,55% -күкүрт жана 45,02%- кычкылтек болгон кошулманын формуласы:

Найти формулу соединения, процентный состав в котором натрия-32,43%, серы-22,55% и кислорода-45,02%.

- а) Na_2SO_3 б) $NaHSO_4$ в) Na_2SO_4

№ 8. Эгерде 22 г цинк менен 6 г күкүрттү аракеттендирсек канча г цинк сульфиди алынат?
Сколько г сульфида цинка получают при взаимодействии 22 г цинка и 6 г серы?
а) 17,8 г б) 16 г в) 20,3 г г) 18,2 г

2, 3-бөлүмдөрдө тест тапшырмалар жок.

Часть 2, 3 - нет тестовых заданий.

4-бөлүм/ 2 тесттик тапшырма

4-часть / 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.

5% түү 200 г жез сульфатынын эритмесинде канча г жез бар?

Сколько меди содержится в 200 г 5% го раствора сульфата меди?

Чыгарылышы: / Решение:

Жооп/Ответ:

--	--	--	--

4.2.

150 г эритмеде 30 г туз бар. Бул эритменин проценттик концентрациясы кандай?

В 150 г раствора содержится 30 г соли. Какова процентная концентрация этого раствора?

Чыгарылышы: / Решение:

Жооп/Ответ:

--	--	--	--

ТЕСТТИН АЯГЫ / КОНЕЦ ТЕСТА

Баалоо критерийи:

1. №1-№ 8 - тапшырмалардын туура жообуна, ар бири үчүн – 1 баллдан берилет;
2. № 4.1, № 4.2 - тапшырмалардын туура жообуна, ар бири үчүн – 2 баллдан берилет;
Жалпы -12 балл.
3. Таблицада баллдар «бааларга» айландырылган.

Баллдар	Баасы
0 – 4 балл	"2"
5 – 7 балл	"3"
8 - 9 балл	"4"
10 - 12 балл	"5"

Критерий оценивания:

1. С №1 по № 8 – правильный ответ каждого задания оценивается в 1 балл ;
2. № 4.1 и № 4.2 - правильный ответ каждого задания оценивается в 2 балла;
Итого: 12 баллов
3. В таблице предоставлен перевод баллов в «отметки».

Баллы	Отметки
0 – 4 баллов	"2"
5 – 7 баллов	"3"
8 – 9 баллов	"4"
10 – 12 баллов	"5"