

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. (CO₂, Cl₂). Татаал заттын салыштырмалуу молекулалык массасын аныктагыла.

Определите относительную молекулярную массу сложного вещества (CO₂, Cl₂).

- а) 44 б) 72 в) 88 г) 28

№ 2. Заттын элементтик составы ω_(N)–25,9%, ω_(O)–74%, массалык үлүштөн турса, кайсы химиялык формула туура келет?

Какая химическая формула соответствует веществу в состав которого входят:

ω_(N)–25,9%, ω_(O)–74% ?

- а) N₂O б) N₂O₃ в) N₂O₅ г) NO

№ 3. Zn+H₂SO₄→. Реакциянын теңдемесин түзгүлө жана коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

Составьте уравнения реакции Zn+H₂SO₄→ и определите сумму коэффициентов.

- а) 6 б) 5 в) 7 г) 4

№ 4. Кайсы оксиддердин тобу суу менен аракеттенишкенде кислота алынат?

Какая группа оксидов при взаимодействии с водой образует кислоту?

- а) FeO, MnO, SO₃ б) P₂O₅, CO₂, SO₂ в) CO₂, CuO, CaO г) Na₂O, P₂O₅, SO₂

№ 5. 2,5 моль заттагы кайнатма туздун массасы канча?

Какова масса поваренной соли в 2,5 молях вещества?

- а) 148 г б) 144 г в) 146 г г) 150 г

№ 6. Кальцийдин кычкылтек менен аракеттенүүшүсү реакциянын кайсы тибине кирерин көрсөткүлө.

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

Укажите, к какому типу относится реакция взаимодействие кальция с кислородом.

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

№ 7. Төмөнкү реакциялардын кайсынысы нейтралдашуу реакциясына кирет?

Укажите реакцию нейтрализации:

- а) Zn+H₂SO₄=... б) KOH+H₂SO₄=... в) Na+HCl=... г) CaCO₃+HCl=...

№ 8. Сырткы электрондук конфигурациясы 3s²3p⁴ болгон элементтин катар номерин көрсөткүлө. Определите порядковый номер элемента, если структура наружного энергетического уровня его атома описывается формулой 3s²3p⁴.

- а) 6 б) 32 в) 16 г) 14

**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.

Кальций карбонатындагы кальцийдин массалык (%) үлүшүн аныктагыла.
Рассчитайте массовую долю кальция в карбонате кальция (%).

Чыгарылышы: / Решение:

Жооп/Ответ:

--	--	--	--

4.2.

Термохимиялык теңдеме боюнча 5,6 л хлордуу суутек пайда болсо, бөлүнүп чыккан жылуулук санын (кДж) эсептегиле: $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl} + 184,6 \text{ кДж}$.

В соответствии с термохимическим уравнением $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl} + 184,6 \text{ кДж}$ вычислите, какое количество теплоты (кДж) выделится при образовании 5,6 л (н.у.) хлороводорода.

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"