

Химия боюнча тапшырмалардын жалпы саны – 10.

По химии всего 10 тестовых заданий.

1- бөлүм / 8 тесттик тапшырма

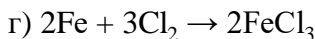
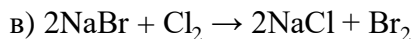
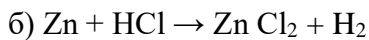
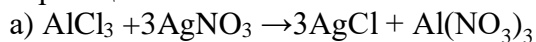
1-часть / 8 тестовых заданий

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. Орун алмашуу реакциясынын тендемеси:

К реакциям обмена относится:



№ 2. $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{Cu}$. Реакциянын кайсы тибине кирерин аныктагыла.

а) кошулуу

б) орун алмашуу

в) ажыроо

Определите, к какому типу относится реакция: $\text{Al} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{Cu}$.

а) соединения

б) замещения

в) разложения

№ 3. $\text{CuCl}_2 + 2\text{NaOH} = ? + 2\text{NaCl}$ реакцияда белгисиз зат:

а) жездин (II) гидроксиди

б) жез

в) суу

г) жездин (II) оксиди

Неизвестное вещество в реакции: $\text{CuCl}_2 + 2\text{NaOH} = ? + 2\text{NaCl}$

а) гидроксид меди (II)

б) медь

в) вода

г) оксид меди (II)

№ 4. $? + 6\text{KOH} = 2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{K}_2\text{SO}_4$ реакцияда белгисиз зат:

а) темир (III) сульфиди

б) темир (III) сульфаты

в) темир (II) сульфиди

г) темир (II) гидроксиди

В реакции: $? + 6\text{KOH} = 2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{K}_2\text{SO}_4$ неизвестное вещество?

а) сульфид железа (III)

б) сульфат железа (III)

в) сульфид железа (II)

г) гидроксид железа (II)

№ 5. K_2MnO_4 кошулмасындагы марганецтин кычкылдануу даражасын аныктагыла.

Определить степень окисления марганца в соединении K_2MnO_4 .

а) +2

б) +3

в) +6

г) +7

№ 6. Күкүрттүн (VI) оксидинин суу менен аракеттенүүшүсү реакциянын кайсы тибине кирерин көрсөткүлө.

а) ажыроо

б) алмашуу

в) кошулуу

г) орун алмашуу

Укажите, к какому типу относится реакция взаимодействия оксида серы (VI) с водой.

а) разложения

б) обмена

в) соединения

г) замещения

№ 7. $\text{SO}_3 + ? \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + ?$. Реакцияда белгисиз заттар:

а) калий гидроксиди жана күкүрт кислотасы

б) калий гидроксиди жана суу

в) калий гидроксиди жана суутек

г) калий оксиди жана күкүрт (IV) оксиди

Неизвестное вещество в реакции: $\text{SO}_3 + ? \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + ?$.

а) едкий калий и серная кислота

б) едкий калий и вода

в) едкий калий и водород

г) оксид калия и оксид серы (IV)

№ 8. Электрондорду активдүү кабыл алган элементти тандагыла.

- а) бериллий б) бор в) кычкылтек
Выберите элемент, активнее всех принимающий электроны.
а) бериллий б) бор в) кислород

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.

Массасы 28 г болгон темирди күйгүзүүдөн алынган темир (III) оксидинин массасы канча болот?
Какова масса оксида железа (III), полученного при сжигании 28 г железа?

Чыгарылышы: / Решение:

Жооп/Ответ:

--	--	--	--

4.2.

1 моль NaOH жездин сульфаты менен аракеттенгенде пайда болгон чөкмөнүн массасы канчага барабар?

Чему равна масса осадка, образующегося при взаимодействии 1 моль NaOH с достаточным количеством раствора сульфата меди?

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"