

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. Металлдардын (Na, Cu, Al, Fe, Ni, Hg, Sn, Ag) кайсылары кислоталардан суутекти сүрүп чыгарат?

Укажите, какие из данных металлов (Na, Cu, Al, Fe, Ni, Hg, Sn, Ag) вытесняют водород из кислот.

- а) Na, Cu, Al, Fe б) Cu, Hg, Ag в) Na, Fe, Ni, Sn, Hg г) Na, Al, Fe, Ni, Sn

№ 2. Абада жеңил кычкылдангандыктан кайсы металлды керосинде сакташат?

Укажите металл, который вследствие легкой окисляемости на воздухе хранят под слоем керосина.

- а) Ag б) K в) Mn г) Mg

№ 3. $\text{Na} \xrightarrow{?} \text{NaOH} \xrightarrow{?} \text{Na}_2\text{SO}_4$ айланууну ишке ашыруу үчүн колдонулуучу зат:

Для осуществления превращений: $\text{Na} \xrightarrow{?} \text{NaOH} \xrightarrow{?} \text{Na}_2\text{SO}_4$ нужно использовать вещества:

- а) Na_2O жана /и SO_2 б) H_2O жана /и H_2SO_3 в) H_2 жана /и H_2S г) H_2O жана /и H_2SO_4

№ 4. Балкыган NaCl электролизинде н.ш аноддо 22,4 л хлор бөлүнүп чыккан. Катоддо канча г натрий бөлүнүп чыгат?

При электролизе расплава NaCl на аноде выделяется 22,4 л хлора (н.у.). Сколько г натрия выделится на катоде?

- а) 69 б) 11,5 в) 46 г) 23

№ 5. Кайсы учурда металлдар жалаң $\text{Me}^+ \rightarrow \text{Me}^0$ болот?

- а) электронду бергенде б) электронду бербейт жана албайт
в) мындай өтүү болбойт г) электронду алганда

В каких случаях осуществится такой переход $\text{Me}^+ \rightarrow \text{Me}^0$?

- а) когда отдает электрон б) когда не отдает и не принимает электрон
в) такой переход не осуществляется г) когда принимает электрон

№ 6. Төмөнкү элементтердин ичинен эн күчтүү калыбына келтиргичти көрсөткүлө:

Ag, Al, Mn, Fe, C

Среди следующих элементов укажите наиболее сильный восстановитель: Ag, Al, Mn, Fe, C

- а) Al б) Ag в) Mn г) Fe

№ 7. Төмөнкү химиялык реакциялардын кайсынысы кадимки шартта жүрөт?

Какая из указанных реакций протекает при обычных условиях?

- а) $\text{Cu} + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$ б) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ в) $\text{Li} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ г) $\text{Hg} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$

№ 8. $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ суудагы эритмесинин электролизинде катоддо жана аноддо кайсы жөнөкөй заттар бөлүнүп чыгат?

Какие простые вещества выделяются на катоде и аноде при электролизе водного раствора $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$?

- а) Hg; H_2 б) H_2 ; O_2 в) Hg; N_2 г) Hg; O_2

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.

10 г натрий гидроксидин 40 г сууда эриткенде алынган эритмедеги гидроксиддин массалык үлүшүн эсептегиле?

Определите массовую долю гидроксида в растворе, который получается при растворении 10 г гидроксида натрия в 40 г воды.

Чыгарылышы: / Решение:

Жооп/Ответ:

--	--	--	--

4.2.

81 г кальцийдин гидрокарбонатын ысытканда канча г кальций карбонатын алууга болот?

Сколько г карбонат кальция образуется при прокаливании 81 г гидрокарбоната кальция?

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"