

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. Катоддо суутек бөлүнүп чыгыш үчүн кайсы электролиттин эритмесин электролиздөө керек? Раствор какого электролита нужно подвергнуть электролизу, чтобы на катоде выделялся водород?
а) AgNO_3 б) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ в) Na_2SO_4 г) AuCl_3

№ 2. Төмөнкү туздардын кайсынысынын суудагы эритмелерин электролиздегенде аноддо газ абалындагы хлор бөлүнүп чыгат?

В каком случае при электролизе водных растворов следующих солей на аноде выделяется газообразный хлор?

а) KClO_3 б) KCl в) KClO_2 г) KClO

№ 3. Электроддордо жүрүүчү кычкылдануу–калыбына келүү процесси кандай аталат?

а) электролиз б) гидролиз в) пиролиз г) электролиттик диссоциация

Окислительно-восстановительный процесс, протекающий на электродах, называется...

а) электролиз б) гидролиз в) пиролиз г) электролитическая диссоциация

№ 4. Жез предметтерди сымалтын (II) хлоридине салганда күмүш сыяктуу жылтырап калат. Бул процесске туура келген реакция:

Медные предметы после погружения в раствор хлорида ртути (II) становятся как бы «серебрянными». Выберите правильное уравнение реакции.

а) $\text{Cu} + \text{Hg}^{2+} \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{Hg}$ б) $\text{Hg}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Hg}(\text{OH})_2$

в) $\text{Cu}^{2+} + \text{Hg} \rightarrow \text{Cu} + \text{Hg}^{2+}$ г) $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$

№ 5. $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ 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) H_2 ; O_2 б) Hg ; N_2 в) Hg ; H_2 г) Hg ; O_2

№ 6. Щелочтуу металлдарды электролиздөө жолу менен алууда катод эмнеден жасалат?

Из какого металла изготавливается катод для получения щелочных металлов методом электролиза?

а) Hg б) Cu в) Pb г) Fe

№ 7. Өнөр жайда кайсы металлды металлдын балкыган оксидин электролиздөө жолу менен алабыз?

Какой металл получают в промышленности электролизом расплава его оксида?

а) цинк б) алюминий в) натрий г) магний

№ 8. Кальций хлоридинин куймасын электролиздегенде н.ш. 896 л газ бөлүнгөн, катоддо бөлүнгөн металлдын массасы (кг) канчага барабар?

При электролизе расплава хлорида кальция выделился газ объемом 896 л (н.у.). Сколько кг металла выделилось на катоде?

- а) 1600 б) 1,6 в) 10,5 г) 0,8

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.

Суунун электролизинде н.ш. аноддо 112 л O_2 бөлүнүп чыккан. Катоддо канча л H_2 бөлүнөт?

При электролизе воды на аноде выделилось 112 л (н.у.) O_2 . Сколько л H_2 выделилось на катоде?

Чыгарылышы: / Решение:

Жооп/Ответ:

--	--	--	--

4.2.

54 г алюминий жегичтин эритмеси менен аракеттенгенде канча г жегич реакцияга кирет?

54 г алюминия реагирует с раствором щелочи. Сколько г щелочи необходимо для этой реакции?

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"