

№ 7. Кайсы металл концентрацияланган азот кислотасында эрибейт?

Какой из указанных металлов не растворяется в концентрированной азотной кислоте?

- а) Ag б) Cu в) Pb г) Sn

№ 8. Магний + кычкылтек реакциясынан алынган продуктынын молекуласы канча атом кармагандыгын аныктагыла.

Определите, сколько атомов содержит молекула продукта реакции: магний + кислород.

- а) 3 б) 2 в) 4 г) 5

№ 9. 0,2 моль натрий сульфатындагы кычкылтектин атомдорунун санын аныктагыла.

Определите число атомов кислорода в 0,2 моль сульфат натрия.

- а) $4,8 \cdot 10^{23}$ б) $1,2 \cdot 10^{23}$ в) $2,4 \cdot 10^{23}$ г) $3,6 \cdot 10^{23}$

№ 10. Суутек + барий. Кычкылдануу – калыбына келүү реакциясындагы суутектин ролун көрсөткүлө.

- а) кычкылдандыргыч б) калыбына – келтиргич в) катализатор

Укажите роль водорода в окислительно – восстановительной реакции: водород + барий

- а) окислитель б) восстановитель в) катализатор

№ 11. Коргошундун атомунун алтынчы деңгээлинде(катмарында) козголбогон абалда электрондордун структурасы кандай?

Какова структура шестого уровня невозбужденного атома свинца?

- а) $6s^2 6d^2$ б) $6p^4$ в) $6s 6p^3$ г) $6s^2 6p^2$

№ 12. Формальдегиддин суюк затында суутектик байланышты пайда кылган атомду (суутектен башка) көрсөткүлө.

Укажите, какой атом (помимо водорода) образует водородную связь в жидком веществе в формальдегиде.

- а) N б) C в) O г) F

№ 13. 100 г 1% түү $Al(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$ тузунун эритмесин даярдоо үчүн керек болгон туздун массасын (г) эсептегиле.

Рассчитайте, какую массу (г) указанного вещества нужно взять для приготовления 100 г 1% ного раствора соли $Al(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$.

- а) 1,76 б) 1,57 в) 1,00 г) 1,83

№ 14. Кычкылдануу – калыбына келүү реакциясын тандап алып, тендемедеге коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

1) сымаптын (II) оксиди (ысытуу)

2) сымаптын (II) оксиди + азот кислотасы

Выберите окислительно - восстановительной реакции, определите сумму коэффициентов в уравнении:

1) оксид ртуди (II) (нагревание)

2) оксид ртуди (II) + азотная кислота

- а) 5 б) 6 в) 7 г) 10

№ 15. Натрий сульфиди + жездин (II)сульфаты. Реакциянын молекулярдык тендемесиндеги коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

Определите сумму коэффициентов в молекулярном уравнении реакции сульфид натрия + нитрат меди (II).

- а) 5 б) 8 в) 7 г) 6

№ 16. 1,2 г көмүртек менен 9 г жез (II) оксидинен канча г жезди калыбына келтирсе болот?

Сколько г меди можно восстановить углеродом массой 1,2 г из оксида меди (II) массой 9 г?

- а) 7,95 б) 6,35 в) 15,9 г) 7,2

№ 17. Төмөнкү заттардын кайсынысында кадимки шартта химиялык реакция жүрүшү мүмкүн?

Какая их указанных реакций протекает при обычных условиях?

- а) $Hg + HCl \rightarrow \dots$ б) $Ca + H_2O \rightarrow \dots$ в) $Ag + H_2O \rightarrow \dots$ г) $Hg + Cu(NO_3)_2 \rightarrow \dots$

№ 18. $Mn(OH)_2$ гидроксидине туура келген оксид:

Гидроксиду $Mn(OH)_2$ соответствует оксид

а) MnO_2

б) MnO_3

в) MnO

г) Mn_2O_7

2, 3-бөлүмдөрдө тест тапшырмалар жок.

Часть 2, 3 - нет тестовых заданий.

4-бөлүм/ 2 тесттик тапшырма

4-часть / 2 тестовых задания

Бул бөлүм кыска жооптуу тапшырмалардан турат. Жообу – 0 дон 9999га чейинки бүтүн сан болушу шарт. Жообун 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.

$BaO + ? = BaSO_4$. 1 моль продукт пайда болушу үчүн, белгисиз реагенттен канча алуу керек?

$BaO + ? = BaSO_4$. Сколько граммов неизвестного реагента надо взять, чтобы образовался 1 моль продукта.

Жообу / Ответ:

| | | | |
|--|--|--|--|
| | | | |
|--|--|--|--|

4.2.

Массасы 28 г болгон темирди күйгүзүүдөн алынган темир (III) оксидинин массасы канча болот?

Какова масса оксида железа (III), полученного при сжигании 28 г железа?

Жообу / Ответ:

| | | | |
|--|--|--|--|
| | | | |
|--|--|--|--|

ТЕСТТИН АЯГЫ / КОНЕЦ ТЕСТА

Баалоо критерийи:

1. №1-№ 18 - тапшырмалардын туура жообуна, ар бири үчүн – 1 баллдан берилет;

2. № 4.1, № 4.2 - тапшырмалардын туура жообуна, ар бири үчүн – 2 баллдан берилет;

Жалпы -22 балл.

3. Таблицада баллдар «бааларга» айландырылган.

| Баллдар | Баасы |
|--------------|-------|
| 0 – 9 балл | "2" |
| 10 – 12 балл | "3" |
| 13 - 16 балл | "4" |
| 17 - 22 балл | "5" |

Критерий оценивания:

1. С №1 по № 18 – правильный ответ каждого задания оценивается в 1 балл ;

2. № 4.1 и № 4.2 - правильный ответ каждого задания оценивается в 2 балла;

Итого: 22 баллов

3. В таблице предоставлен перевод баллов в «отметки».

| Баллы | Отметки |
|----------------|----------------|
| 0 – 9 баллов | "2" |
| 10 – 12 баллов | "3" |
| 13 – 16 баллов | "4" |
| 17 – 22 баллов | "5" |