

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. $K[PF_6]$ комплексттик бирикмедеги комплекс түзүүчү-иондун кычкылдануу даражасы: Степень окисления иона-комплексобразователя в комплексном соединении $K[PF_6]$:

- а) -1 б) +1 в) +5 г) -5

№2. Калийдин гексанитрокобальтаты (III) деген атка туура келген формула

Названию - гексанитрокобальтат (III) калия соответствует формула:

- а) $K_4 [Co(NO_2)_6]$ б) $K_3 [Co(NO_2)_6]$ в) $K_3 [Co(NO_2)_6(NH_3)_2]$ г) $K_3 [Co(NO_3)_6]$

№3. $K[Al(OH)_4(H_2O)_2]$ кошулманын аты:

- а) калийдин тетрагидроксодиакваалюминийи
б) калийдин тетрагидроксодиакваалюминийи(III)
в) калийдин диакватетрагидроксоалюминаты(III)
г) алюминийдин жана калийдин дигидраттетрагидроксиди

Соединение $K[Al(OH)_4(H_2O)_2]$ имеет название:

- а) калия тетрагидроксодиакваалюминий
б) тетрагидроксодиакваалюминия(III) калий
в) диакватетрагидроксоалюминат(III) калия
г) дигидраттетрагидроксид алюминия и калия

№4. $K_3[Co(NO_2)_6(NH_3)_2]$ кошулмадагы координациялык сан барабар.

В соединении $K_3[Co(NO_2)_6(NH_3)_2]$ координационное число равно:

- а) 8 б) 6 в) 2 г) 3

№5. Берилген комплекстерден цианокомплексти тапкыла:

Среди указанных комплексов найдите цианокомплекс:

- а) $K_4[Fe(NO_2)_6]$ б) $K_3[FeCl_6]$ в) $Na_3[Co(NO_2)_6]$ г) $K_3[Fe(CN)_6]$

№6. Хлорофиллдин составына кирген металл:

Металл, входящий в состав хлорофилла:

- а) Cu б) Mg в) Zn г) Fe

№7. $K[Al(OH)_4(H_2O)_2]$ кошулмасын сууга эритүүдө пайда болот.

При растворении $K[Al(OH)_4(H_2O)_2]$ в воде образуются:

- а) $K^+, [Al(OH)_4]^+, OH^-$ б) K^+, Al^{3+}, H_2O
в) K^+, Al^{3+}, OH^- г) $K^+, [Al(OH)_4(H_2O)_2]^-$,

№8. $[Al(OH)_4(H_2O)_2]^- \rightarrow Al(OH)_3$ айлануусу процесси болуп эсептелет.

- а) калыбына келүү
в) дегидратация
б) кычкылдануу
г) комплексттик иондун бузулушу

Преобразование $[Al(OH)_4(H_2O)_2]^- \rightarrow Al(OH)_3$ представляет собой процесс:

- а) восстановление
в) дегидратация
б) окисление
г) разрушение комплексного иона

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. Натрийдин гексанитрокобальтаты (III) ($Na_3[CO(NO_2)_6]$) затынын молдук массасы:
Молярная масса гексанитрокобальтат (III) натрия ($Na_3[CO(NO_2)_6]$):

Чыгарылышы: / Решение:

Жооп/Ответ:

--	--	--	--

4.2.

$H_2SO_4 + C = CO_2 + SO_2 + H_2O$ реакциясындагы 2 моль кычкылдандыргыч менен аракеттенген калыбына келтиргичтин массасы:

Масса восстановителя, взаимодействующего с 2 молями окислителя по следующему уравнению реакции: $H_2SO_4 + C = CO_2 + SO_2 + H_2O$

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"