

ХИМИЯ 8 сиф

ВАРИАНТ № 3

№ 1. (C_2H_4 , H_2). Татаал заттын салыштырмалуу молекулалык массасын аныктагыла.

(C_2H_4 , H_2) мураккаб модданинг нисбий молекуляр массасини топинг.

- а) 72 б) 28 в) 44 г) 88

№ 2. Күкүрт кислотасынын составы кайсы атомдордун канча санынан турат?

Сулфат кислота кандай атомлардан иборат ва канча миқдорда?

- а) Н–1, S–1, O–4 б) Н–2, S–1, O–3
в) Н–2, S–1, O–4 г) Н–2, S–2, O–3

№ 3. Төмөнкү оксиддердин кайсынысы негиздик да жана кислоталык да касиеттерге ээ?

Оксидларнинг кайси бири амфотер хоссани намоён қиладиди?

- а) Al_2O_3 б) P_2O_5 в) CO_2 г) MgO

№ 4. Массасы 28 г болгон темирди күйгүзүүдөн алынган темир (III) оксидинин массасы канча болот?

28 г темир ёндирилганда олинган темир (III) оксиди массасы канча?

- а) 3,9 г б) 4,0 г в) 44 г г) 40 г

№ 5. Литийдин суу менен болгон аракеттенишүүсүндө кандай зат пайда болорун аныктагыла.

- а) негиз
б) кислота
в) негиздик оксид
г) кислоталык оксид

Литийнинг сув билан ўзаро таъсирлашиш реакцияси натижасида кандай модда ҳосил бўлади.

- а) асос
б) кислота
в) асосли оксид
г) кислотали оксид

№ 6. Заттын массалык үлүштөрү: кальций–0,4; көмүртект–0,12; кычкылтект–0,48 болсо, химиялык формуласы кайсы?

Кайси химиявий формула калций масса улуши – 0,4; углерод масса улуши – 0,12; кислород масса улуши – 0,48 бўлган моддага тўғри келади.

- а) $CaCO$ б) $CaCO_3$ в) $CaCO_2$ г) $CaCO_4$

№ 7. 2 г магнийдин оксиди аракеттене алган (г) туз кислотасынын массасы (г):

2 г магний оксиди массасы (г) бўлган хлорид кислота билан ўзаро таъсирлашади:

- а) 24,9 б) 2,6 в) 3,65 г) 1,83

№ 8. 180 г сууда канча моль кармалат?

180 г сувда канча мол мавжуд?

- а) 18 б) 100 в) 10 г) 9

№ 9. Көмүртектин кычкылтект менен болгон аракеттенишүүсүндө кандай зат пайда болорун аныктагыла.

- а) кислота б) негиздик оксид в) кислоталык оксид г) негиз

Углероднинг кислород билан ўзаро таъсирлашиш реакцияси натижасида қанақа модда ҳосил бўлади.

- а) кислота б) асосли оксид в) кислотали оксид г) асос

№ 10. Проценттик составы 32,43%-натрий, 22,55% -күкүрт жана 45,02%- кычкылтек болгон кошулма кайсы?

Натрий фоиз таркиби - 32,43%, олтингугурт фоиз таркиби - 22,55% ва кислород фоиз таркиби - 45,02% бўлган бирикма формуласини топинг.

а) Na_2SO_3 б) NaHSO_4 в) Na_2SO_4

Баллни баҳога айлантириш шкаласи

Ҳар бир топшириқ 1 балл билан баҳоланади. Жами топширикларнинг миқдори - 10

баллари	баҳо
0-3	«2»
4-5	«3»
6-7	«4»
8-10	«5»