

ХИМИЯ 11 снф

ВАРИАНТ № 1

№ 1. Калийдин хлоридиндеги атомдордун ортосундагы байланыштын тибин көрсөткүлө.

- а) коваленттик уюлсуз б) коваленттик уюлдуу в) металлдык г) иондук

Калий хлорид моддасындагы атомлар ўртасындагы химиявий боғланиш типини кўрсатинг.

- а) ковалент кутбсиз б) ковалент кутбли в) металл г) ион

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

Сульфат кислотани кайси атомлар ташкил филади ва канча микдорда?

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

№ 3. Кальцийдин оксидинин суу менен болгон реакциясы реакциянын кайсы тибине кирерин аныктагыла.

- а) ажыроо б) кошулуу в) орун алмашуу

Сув ва кальций оксиди ўртасындагы реакция типини аниқланг.

- а) парчаланиш б) бирикиш в) ўрин алмашыш

№ 4. $H_4P_2O_7$ нин суу эритмесиндеги чөйрөнүн тибин аныктагыла.

- а) щелочтуу б) нейтралдуу в) кычкыл

$H_4P_2O_7$ сув эритмасындагы мухит типини аниқланг.

- а) ишкорли б) нейтрал в) кислотали

№ 5. Кремнийдин (II) кычкылтектик бирикмесинин курамына 8 г кычкылтек кирет. Кремнийдин(II) массасын эсептегиле.

Кремния (II) кислородли бирикмаси таркибига 8 г кислород киради. Кремния (II) массаини (г) чиқаринг.

- а) 7 б) 14 в) 6 г) 12

№ 6. Алюминий + күкүрт кислотасы реакциясынын теңдемесиндеги коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

Алюминий + сульфат кислота реакция тенгламасындагы коэффициентлар йиғиндисини аниқланг.

- а) 5 б) 9 в) 10 г) 7

№ 7. 12 г магний оксиди менен күкүрт кислотасы аракеттенгенде канча г магний сульфаты пайда болот?

12 г магний оксиднинг сульфат кислота билан ўзаро таъсирлашишида ҳосил бўладиган магний сульфат массасын аниқланг.

- а) 46 г б) 56 г в) 36 г г) 26 г

№ 8. Этанол+? \rightarrow натрий этилати +суутек реакциясы жүрүшү үчүн керек болгон затты (?) көрсөткүлө.

- а) натрий б) хлордуусуутек в) азот кислотасы г) натрий гидроксиди

Этанол+? \rightarrow натрий этилат+водород реакцияси ўтиши учун қандай модда (?) қўшиш лозим?

- а) натрий б) хлорводород в) азот кислота г) натрий гидроксид

№ 9. Кычкылдануу – калыбына келүү реакциясын тандап алып, теңдемедеги коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

- 1) литий оксиди + суу 2) литий + кычкылтек

Оксидланиш-тикланиш реакциясини танланг, ундагы коэффициентлар йиғиндисини аниқланг:

- 1) литий оксид + суу 2) литий + кислород

- а) 7 б) 6 в) 5 г) 10

№ 10. 60 г магнийдин оксидинин ортофосфор кислотасы менен болгон реакциясындагы пайда болгон туздун санын (моль) эсептегиле.

Магний оксид (60 г) ортофосфат кислота билан реакциясида ҳосил бўлган туз микдорини (мол) топинг.

- а) 1,5 б) 0,5 в) 2 г) 1

Баллни баҳога айлантириш шкаласи

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

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