

ХИМИЯ 11 сиф

ВАРИАНТ № 2

№ 1. Алтын затындагы атомдордун ортосундагы байланыштын тибин көрсөткүлө.

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

Олтин моддасындагы атомлар ўртасындагы химиявий боғланиш типини кўрсатинг.

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

№ 2. $\text{H}_2 + ? \rightarrow \text{NH}_3$. Суроо белгисинин ордуна тиешелүү заттын формуласын жазгыла, реакциянын теңдемесин түзгүлө жана андагы коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

$\text{H}_2 + ? \rightarrow \text{NH}_3$. Сўроқ белгиси ўрнига тегишли моддалар формулаларини ёзинг, реакция тенгламасини тузинг ва улардагы коэффициентлар йиғиндисини топинг.

- а) 4 б) 7 в) 6 г) 5

№ 3. Кальцийдин суу менен аракеттенүүшүсү реакциянын кайсы тибине кирерин көрсөткүлө.

- а) кошулуу б) алмашуу в) ажыроо г) орун алмашуу

Кальцийнинг сув билан ўзаро таъсирлашиши реакцияси кайси типга кирази?

- а) бирикиш б) алмашиш в) парчаланиш г) ўрин алмашиш

№ 4. Литийдин кычкылтектик бирикмесинин курамына 8 г кычкылтек кирет. Литийдин массасын (г) менен эсептегиле.

Литийнинг кислородли бирикмаси таркибига 8 г кислород кирази. Литийнинг массасын (г) ҳисоблаб чиқаринг.

- а) 6 б) 7 в) 14 г) 12

№ 5. 162 г цинкдин оксидинин азот кислотасы менен болгон реакциясындагы пайда болгон туздун өлчөмүн (моль) эсептегиле.

Рух оксидининг (162г) азот кислота билан реакциясида ҳосил бўлган туз миқдорини (мол) аниқланг.

- а) 1 б) 2 в) 0,5 г) 1,5

№ 6. 2 г магнийдин оксиди аракеттене алган (г) туз кислотасынын массасы (г):

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

- а) 24,9 б) 1,83 в) 3,65 г) 2,6

№ 7. 4 моль PbCl_2 ден электролиз жолу менен канча сандагы (моль) коргошун алууга болот?

Агар эритиш электролизига 4 мол PbCl_2 солинган бўлса, канча кўрғошин ҳосил бўлади?

- а) 3 мол б) 5 мол в) 4 мол г) 1 мол

№ 8. 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 + сув 2) литий + кислород

- а) 7 б) 6 в) 5 г) 10

№ 9. Күмүш металлы кайсы заттар менен аракеттене аларын көрсөткүлө. 1) кычкылтек,

2) суу (комнаталык температурада), 3) хлордуу суутек кислотасы, 4) азот кислотасы.

Күмүш металлы кайси моддалар – 1) кислород, 2) сув (хона ҳароратида),

3) хлорводородной кислота, 4) азот кислота билан реакциялашади.

- а) 1, 3, 4 б) 1, 2, 3, 4 в) 4 г) 1, 4

№ 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 миқдорини (мол) топинг.

- а) 1,5 б) 0,5 в) 2 г) 1

Баллни баҳога айлантириш шкаласи

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

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