

ХИМИЯ 11 сиф

ВАРИАНТ № 3

№ 1. $\text{Cr}(\text{OH})_2$ кошулмасындагы хромдун кычкылдануу даражасын аныктагыла.

$\text{Cr}(\text{OH})_2$ бирикмасындагы хромнинг оксидланиш даражасын аныклаг.

- а) +7 б) +3 в) +2 г) +6

№ 2. 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

№ 3. Төмөнкү заттардын кайсынысында күкүрт менен кычкылтектин массалык үлүшү 0,5:0,5 ке барабар болот? Туура келген формула кайсы?

Ушбу моддаларда олтингугурт ва кислороднинг масса улушлари 0,5 :0,5 га тенг. Қайси формула тўғри келади?

- а) H_2SO_4 б) SO_2 в) SO_3 г) H_2SO_3

№ 4. $\text{O}_2 + ? \rightarrow \text{CuO}$. Суроо белгисинин ордуна тиешелүү заттын формуласын жазгыла, реакциянын теңдемесин түзгүлө жана андагы коэффициенттердин суммасын аныктагыла.

$\text{O}_2 + ? \rightarrow \text{CuO}$. Сўрок белгиси ўрнига тегишли моддалар формуласини ёзинг, реакция тенгламаларини тузинг ва улардагы коэффициентлар йиғиндисини аныклаг.

- а) 4 б) 7 в) 5 г) 6

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

Кремния (II) кислородли бирикмасы таркибига 8 г кислород киради. Кремния (II) массасын (г) чиқаринг.

- а) 7 б) 14 в) 6 г) 12

№ 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. 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

№ 8. $\text{CH}_3\text{I} + \text{Na}$. Реакцияда пайда болгон чектүү углеводородду көрсөткүлө.

$\text{CH}_3\text{I} + \text{Na}$ реакциясига мувофиқ қанақа юксак углеводород ҳосил бўлишини айтинг.

- а) бутан б) этан в) метан г) циклопропан

№ 9. 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

№ 10. 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) аныклаг.

- а) 1 б) 2 в) 0,5 г) 1,5

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»