

№ 1. Фосфор кислотасынын составында кандай элементтер канча санда болот?
Фосфор кислота қайси элементлардан ташкил топган ва уларнинг миқдори қанча?
а) Н-4; Р-2; О-7 б) Н-1; Р-2; О-3 в) Н-2; Р-1; О-4 г) Н-3; Р-1; О-4

№ 2. Күкүрттүн кычкылтек менен болгон реакциясынын продуктусындагы атомдордун санын аныктагыла.

Кислороднинг олтингургурт билан реакцияси махсулотыдагы атомлар сони анықланг.

а) 3 б) 4 в) 2 г) 5

№ 3. $\text{HCl} + ? \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$. Сууро белгисинин ордуна тиешелүү заттын формуласын жазгыла, реакциянын теңдемесин түзгүлө жана андагы коэффициенттердин суммасын аныктагыла.
 $\text{HCl} + ? \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$. Сўроқ белгиси ўрнига тегишли моддалар формулаларини қўйинг, реакция теңграмасини тузинг ва улардагы коэффициентлар йиғиндисини анықланг.

а) 4 б) 7 в) 6 г) 5

№ 4. Кадимки шартта берилген оксиддердин кайсынысы сууда эрийт?

Берилген оксидларнинг қайси бири оддий шароитларда сувда эрийди?

а) SiO_2 б) CaO в) HgO г) Al_2O_3

№ 5. Көмүртек (IV) оксидинин формуласына ылайык келүүчү массалык катыш кайсы?

Қайси масса муносабатлари углерод (IV) оксиди формуласига мувофиқ келади?

а) 4:16 б) 1:2 в) 2:4 г) 3:8

№ 6. Заттын массалык үлүштөрү: кальций-0,4; көмүртек-0,12; кычкылтек-0,48 болсо, химиялык формуласы кайсы?

Қайси 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 кычкылтек 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%, олтингургурт 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

Балли 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»