

ХИМИЯ 8 сиф

ВАРИАНТ № 1

№ 1. Төмөнкү заттардын кайсынысынын массасы чоң?

- а) йод б) суу в) көмүртек г) магний

Массасы энг кўп бўлган моддани топинг.

- а) йод б) сув в) углерод г) магний

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

Кислороднинг алюминий билан реакцияси маҳсулотыдагы атомлар сонини аниқланг.

- а) 4 б) 2 в) 3 г) 5

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

Оксидларнинг кайси бири амфотер хоссани намоён қилади?

- а) Al_2O_3 б) P_2O_5 в) CO_2 г) MgO

№ 4. Азоттун (I) кычкылтектик бирикмесинин формуласындагы атомдордун санын аныктагыла.

Азотнинг кислород бирикмеси (I) формуласыдагы атомлар сонини аниқланг.

- а) 4 б) 3 в) 5 г) 2

№ 5. Составы 9:16:1 катышында алюминий, кычкылтек, суутектен турган заттын формуласын түзгүлө.

Таркиби 9:16:1 бўлиб алюминий, кислород, водороддан иборат модда формуласи қандай?

- а) $Al(OH)_3$ б) $Al(OH)_6$ в) $AlOH$ г) $Al(OH)_2$

№ 6. 24 г натрий гидроксидинде канча г кычкылтек болот?

24 г натрий гидроксидида неча г кислород бор?

- а) 6,4 г б) 9,6 г в) 7,2 г г) 8,3 г

№ 7. 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

№ 8. 146 г фосфордо фосфордун канча молу бар?

146 г фосфорда неча мол фосфор мавжуд?

- а) 4,7 мол б) 4 мол в) 3,9 мол г) 5 мол

№ 9. 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 натижасыда кандай модда ҳосил бўлади.

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

№ 10. Заттын элементтик составы: $\omega_{(H)}=3,06\%$; $\omega_{(P)}=31,6\%$; $\omega_{(O)}=65,3\%$ болсо, бул кайсы химиялык формулага ылайык келет?

Элемент таркиби $\omega_{(H)}=3,06\%$; $\omega_{(P)}=31,6\%$; $\omega_{(O)}=65,3\%$ бўлган моддага қайси формула тўғри келади?

- а) $H_4P_2O_7$

- б) HPO_3

- в) H_3PO_4

- г) H_3PO_3

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»