

ХИМИЯ 9 сиф

ВАРИАНТ № 3

№ 1. Металлдык касиети күчтүүрөк элементти тандагыла.

Энг кўп даражади металл хоссаларини намоён қилувчи элементни кўрсатинг.

- а) франций б) мишяк в) коргошун/қўрғошин

№ 2. Кремний элементинин атомунун эң акыркы энергетикалык деңгээлиндеги электрондордун саны.

Кремний элементи атомининг охирги сатҳидаги электронлар миқдори.

- а) 3 б) 1 в) 2 г) 4

№ 3. Реакция төмөнкү схемада жүрөт: $\text{H}_2\text{O} + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2$. Түз жүргөн реакциянын натыйжасында эмнелер пайда болгонун көрсөткүлө.

Реакция $\text{H}_2\text{O} + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2$ схемаси буйича юз беради. Түшпадан-түғри реакция натижасида нима хосил бўлади?

- а) H_2O б) $\text{H}_2\text{O}, \text{CO}_2$ в) CO_2, H_2 г) CO_2

№ 4. $\text{CO}_2 + ? = \text{CaCO}_3$. Суроо белгиси менен белгиленген белгисиз реагенттин молекуласында канча атом бар экенин аныктагыла.

$\text{CO}_2 + ? = \text{CaCO}_3$. Сўроқ белгиси билан белгиланган номаълум реагент молекуласидаги атомлар миқдорини аниқланг.

- а) 3 б) 7 в) 2 г) 4

№ 5. Термохимиялык ажыроо реакциясы $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2 - 177,4$ кДж боюнча, 1 кг акиташты ажыратуу үчүн канча жылуулук (кДж) сарп кылынат?

$\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2 - 177,4$ кЖ термохимиявий реакциядан келиб чиқишича, 1 кг оҳактошнинг емирилиши учун (кЖ) миқорда иссиқлик сарфланади:

- а) 177,4 б) 1 в) 1774 г) 88,7

№ 6. 6% түү 250 г туздун эритмесинен 50 г сууну бууландырышкан. Бул эритменин концентрациясы кандай болот?

250 г 6%-ли учмас туздан 50 г сувни буғлатиб чиқаришди. Бу тузнинг концентрацияси кандай бўлади?

- а) 6,5 б) 6,8 в) 7 г) 3

№ 7. 30 г 5%-түү иод эритмесинде канча г иод кармалат?

30 г 5%-ли йод дамламаси эримтасида неча грамм йод мавжуд?

- а) 3 г б) 0,5 г в) 1,5 г г) 15 г

№ 8. Төмөнкү көрсөтүлгөн заттардын кайсынысынын молекуласында коваленттик байланышы бар?

Куйида келтирилган моддаларнинг қайси молекулаларида ковалент боғланиш мавжуд?

- а) Na_2O б) CaCl_2 в) NaCl г) HCl

№ 9. 117 г натрий хлоридине күкүрт кислотасынын ашыкча санын таасир этип, жай ысытуудан канча литр хлордуу суутек пайда болот?

Сульфат кислота ортиқча бўлган 117 г натрий хлоридни секин қиздирганда неча литр хлорводород олинади?

- а) 22,4 л б) 4,48 л в) 44,8 л г) 120 л

№ 10. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl} + 184,5 \text{ кДж}$ реакцияда тең салмақтаулықтун түз реакция жакка жылышынын шартын көрсөткүлө:

- а) температуранын төмөндөшү
- б) H_2 концентрациясынын азайышы
- в) температуранын жогорулашы
- г) HCl дун концентрациясынын көбөйүшү

Мувозанат $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl} + 184,5 \text{ кЖ}$ түспадан-түғри реакция томон силжийдиган шароитни кўрсатинг.

- а) ҳароратнинг пасайиши
- б) H_2 концентрациясининг камайиши
- в) ҳароратнинг ортиши
- г) HCl концентрациясининг кўпайиши

Баллни баҳога айлантириш шкаласи

Ҳар бир топшириқ 1 балл билан баҳоланади. Жами топширикларнинг миқдори – 10

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