

ХИМИЯ 9 сиф

ВАРИАНТ № 1

№ 1. Тең салмактуулук абалында:

- а) түз реакциянын ылдамдыгы азаят, кайталанма реакциянын ылдамдыгы өсөт
- б) түз реакциянын ылдамдыгы өсөт, кайталанма реакциянын ылдамдыгы азаят
- в) түз реакциянын ылдамдыгы, кайталанма реакциянын ылдамдыгына барабар болот
- г) түз реакциянын ылдамдыгы менен кайталанма реакциянын ылдамдыгы өсөт

Химиявий мувозанат ҳолатида:

- а) түппадан-түғри реакция тезлиги пасаяди, тескари реакцияники – ортади
- б) түппадан-түғри реакция тезлиги ортади, тескари реакцияники – пасаяди
- в) түппадан-түғри реакция тезлиги тескари реакция тезлигига тенг
- г) түппадан-түғри ва тескари реакциялар тезликлари ортади

№ 2. $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + 63,6 \text{ кДж}$. Термохимиялык реакция боюнча 80 кДж жылуулук канча массадагы (г) жездин оксиди туз кислотасы менен аракеттенгенде бөлүнүп чыгат?

По термохимическому уравнению: $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + 63,6 \text{ кДж}$ термохимиявий тенглама бүйича 80 кЖ мис оксиди хлорид кислотасы эришида массасы (г) бұлган иссиқлик ажралиб чиқади:

- а) 100
- б) 50,5
- в) 200
- г) 79,5

№ 3. 45°C де калий сульфатынын эригичтиги 30 г. 45°C де 3 г калийдин сульфатын эритүү үчүн канча минималдуу массадагы суу талап кылынат?

Калий сульфатнинг 45°C да эрувчанлиги равна 30 г га тенг. 45°C да шу туздан 3 г эритиш учун энг ками канча сув олиш лозим?

- а) 20
- б) 10
- в) 15
- г) 25

№ 4. 85,5 г алюминий сульфаты 1 молярдуу эритменин канча көлөмүн ээлейт?

1 моляр эритма канча хажми таркибида 85,5 г алюминий сульфати мавжуд бўлади?

- а) 300 мл
- б) 200 мл
- в) 247,8 мл
- г) 340 мл

№ 5. Күкүрттүү суутектин молекуласындагы химиялык байланыштын тибин аныктагыла.

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

Водород сульфид молекулаларидагы химиявий алоқа типини аниқланг.

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

№ 6. 0,5 моль хлор менен суутектин аракеттенишүүсүнөн канча литр хлордуу суутек пайда болот?

0,5 мол хлорнинг водород билан ўзаро таъсирлашишида неча литр хлорводород хосил бўлади?

- а) 11,2 л
- б) 22,4 л
- в) 44,8 л
- г) 1 л

№ 7. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 483,6 \text{ кДж}$ реакцияда тең салмактуулуктун кайталанма реакция жакка жылышынын шартын көрсөткүлө:

- а) температураны азайтуу
- б) басымды көбөйтүү
- в) басымды азайтуу
- г) O_2 нин концентрациясын көбөйтүү

Мувозанат $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 483,6 \text{ кЖ}$ тескари реакцияси томон силжийдиган шароитни кўрсатинг

- а) ҳарорат пасайиши
- б) босимнинг ортиши
- в) босимнинг пасайиши
- г) O_2 микдорининг ортиши

№ 8. $\text{N}_2\text{O}_4 \rightarrow 2\text{NO}_2 - 23 \text{ кДж}$ реакцияда тең салмактуулук кайсы шартта солго жылат?

- а) температураны төмөндөткөндө
- б) N_2O_4 концентрациясын көбөйткөндө
- в) басымды төмөндөткөндө

г) температураны жогорулатканда

Қайси шароитта $N_2O_4 \rightarrow 2NO_2 - 23 \text{ кЖ}$ реакцияси мувозанати чапга оғади?

- а) ҳароратнинг пасайиши
- б) N_2O_4 миқдорининг ортиши
- в) босимнинг пасайиши
- г) ҳароратнинг ортиши

№ 9. Эки пробиркага бирдей цинктин кичинекей бөлүкчөлөрүн салып, бирине массалык үлүшү 20% күкүрт кислотасын, экинчисине массалык үлүшү 10% болгон күкүрт кислотасын куюшкан. Көрсөтүлгөн тажырыйбанын негизинде кандай тыянакка келүүгө болот?

- а) реакциянын ылдамдыгы реакцияга кирген заттардын беттерине түз пропорциялуу
- б) реакциянын ылдамдыгы реакцияга кирген заттардын концентрациясына көз каранды
- в) реакциянын ылдамдыгы температурага көз каранды
- г) реакциянын ылдамдыгы катализаторларга көз каранды

Икки пробиркага бир хил рух бұлактарындан солишди. Биринчи пробиркага масса улуши H_2SO_4 20% бұлган эритма күйишиди, иккинчисига масса улуши H_2SO_4 10% бұлган эритма күйишиди. Ушбу тажриба натижалари бүйича қандай хулоса чиқариш мумкин?

- а) реакция тезлиги реакцияга киришувчи моддаларнинг юзаси майдонига боғлиқ
- б) реакция тезлиги реакцияга киришувчи моддалар миқдорига боғлиқ
- в) реакция тезлиги ҳароратга боғлиқ
- г) реакция тезлиги катализаторларга боғлиқ

№ 10. $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$ реакцияда NO -нун баштапкы концентрациясы 0,8 моль/л, 20 сек өткөндөн кийин 0,2 моль/л ге азаят. Реакциянын орточо ылдамдыгын аныктагыла (моль/л·с).

Реакция $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$ схемаси бүйича юз беради. Агар NO миқдори 0,8 мол/л бўлиб, 20 с. дан сўнг 0,2 мол/л гача камайган бўлса, реакциянинг ўртача тезлигини ҳисобланг (мол/л·с).

- а) 0,04
- б) 0,032
- в) 0,02
- г) 0,03

Баллни баҳога айлангириш 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»