ХИМИЯ 9 класс **ВАРИАНТ № 2**

№ 1. Кычкылтектин кычкылдануу даражасы -1 ге барабар болгон зат:
Степень окисления атома кислорода равна -1 в веществе:
а) H_2O_2 б) CO в) H_2O г) O_2

№ 2. Төмөнкү жер семирткичтердин кайсынысында азоттун саны (%) көп болот?
В каком из следующих минеральных удобрений содержание азота (в %) больше?
а) KNO_3 б) $CO(NH_2)_2$ в) NH_4NO_3 г) $NaNO_3$

№ 3. Азот менен 1,5 г суутек аракеттенишкенде канча л аммиак пайда болот?
Сколько л аммиака образуется при взаимодействии с азотом 1,5 г водорода?
а) 15,6 б) 14 в) 11,2 г) 17,8

№ 4. $H_3PO_4 + 2NH_3 \rightarrow ?$ реакциядагы белгисиз зат:
а) аммонийдин гидроксиди жана фосфор (V) оксиди б) амонийдин гидроортофосфаты
в) аммонийдин ортофосфаты г) аммонийдин ортофосфаты жана суу
В реакции: $H_3PO_4 + 2NH_3 \rightarrow ?$ образуется:
а) гидроксид аммония и оксид фосфора (V) б) гидроортофосфат амония
в) ортофосфат аммония г) ортофосфат аммония и вода

№ 5. Лабораторияда көмүртек (IV) оксидин аныктоодо колдонулуучу кошулманын эритмеси:
а) туз кислотасы б) күкүрт кислотасы в) калий гидроксиди г) кальций гидроксиди
Для обнаружения оксида углерода (IV) в лаборатории использует раствор соединения:
а) соляная кислота б) серная кислота в) гидроксид калия г) гироксид кальция

№ 6. Кайсы реакциялардын экөөндө тең сульфиттер алынат?
В каком случае в результате обеих реакций получаются сульфиты?
а) $Ba(NO_3)_2+SO_2\rightarrow$; $BaCl_2+H_2SO_3\rightarrow$ б) $Ba(OH)_2+CaSO_3\rightarrow$; $BaCl_2+H_2S\rightarrow$
в) $Ba(OH)_2+H_2S\rightarrow$; $BaCl_2+SO_2\rightarrow$ г) $Ba(OH)_2+SO_2\rightarrow$; $BaCl_2+Na_2SO_3\rightarrow$

№ 7. 5,6 мл көмүр кычкыл газын (н.ш) акиташ суусу аркылуу өткөргөндө пайда болгон чөкмөнүн массасын (г) эсептегиле.
Определите массу (г) осадка, образующегося при пропускании через известковую воду 5,6 мл (н.у.) углекислого газа.
а) 1,5 б) 2,5 в) 0,25 г) 0,025

№ 8. 200 г 7%-түү күкүрт кислотасы менен 2 моль барийдин хлоридинин аракеттенишүүсүнөн пайда болгон барийдин сульфатынын массасын аныктагыла?
Определить массу сульфата бария, образовавшегося при взаимодействии 200 г 7%-ного раствора серной кислоты и раствора, содержащего 2 моль хлорида бария.
а) 66,4 г б) 33,32 г в) 664 г г) 332 г

№ 9. Азот кислотасын алууга мүмкүн болгон реакция:
Азотную кислоту можно получить по реакции
а) $N_2O_5+H_2O=$ б) $NaNO_3+H_2O=$ в) $NO+H_2O=$ г) $HCl+NaNO_3=$

№ 10. 128 г күкүрттүн (IV) оксиди алынышы үчүн канча г күкүрттү күйгүзүү керек?
Сколько граммов серы должно сгореть, чтобы получилось 128 г оксида серы(IV)?
а) 128 г б) 32 г в) 64 г г) 6,4 г