

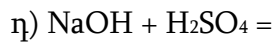
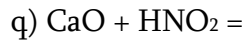
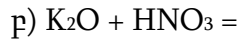
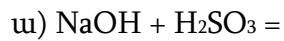
Քիմիա, 9-րդ դասարանի ընդունելության տարբերակ, 2015-2016

1. Նյութի մոլային զանգվածի չափման միավորն է.
 ա) գ բ) գ/մոլ գ) մոլ դ) գամ
2. Նշել ճիշտ բանաձևերը.
 ա) $Mr = m / n$ բ) $M = m / n$ գ) $Ar = Mr$ դ) $m_o = M / Nu$
3. Երկաթի $3,01 \cdot 10^{24}$ ատոմների նյութաքանակը հավասար է՝
 ա) 0,5 մոլ բ) 0,2 մոլ գ) 2 մոլ դ) 5 մոլ
4. Ազոտի քանի՞ մոլեկուլ կպարունակի 5,6 գ ազոտ գազը.
 ա) $3,01 \cdot 10^{22}$ բ) $2,408 \cdot 10^{23}$ գ) $1,204 \cdot 10^{23}$ դ) $6,02 \cdot 10^{22}$
5. Նյութերի բերված զույգերի մեջ որո՞նք են պարունակում հավասար նյութաքանակներ.
 ա) 36,5 գ HCl և 49 գ H_3PO_4 բ) 31 գ Na_2O և 20 գ MgO գ) 14 գ KOH և 11 գ CO_2
6. Հաշվել փոխազդած թթվածնի զանգվածը (գ), եթե ռեակցիայի արդյունքում առաջացել է 32 գ Fe_2O_3 :

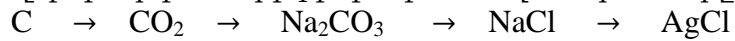
7. Ազոտի հարաբերական խտությունն ըստ ջրածնի հավասար է.
 ա) 28 բ) 14 գ) 7 դ) 2:
8. 4,48 լ (ն.պ.) ածխածնի (IV) օքսիդի զանգվածը.
 ա) 44 գ բ) 4,4 գ գ) 8,8 գ դ) 80 գ:
9. Որ պնդումն (երն) է (են) ճիշտ հիմքերի համար.
 ա) բոլոր հիմքերը պարունակում են հիդրօքսիլ խմբեր
 բ) հիմքեր առաջացնում են միայն միավալենտ մետաղները
 գ) փոխազդում են թթուների հետ
 դ) փոխազդում են հիմնային օքսիդների հետ:
10. Հետևյալ միացություններից որո՞նք են օքսիդներ.
 ա) NaOH, բ) MgO, գ) SiO_2 , դ) HNO_3 , ե) $Mg(OH)_2$, գ) Al_2O_3 :
11. Հետևյալ միացություններից որո՞նք են թթուներ.
 ա) H_2SO_4 , բ) HCl, գ) NaOH, դ) MgO, ե) H_2SO_3 , գ) P_2O_5 :
12. Ո՞ր շարքում են հաջորդաբար բերված թթվի, թթվային օքսիդի, հիմքի, աղի բանաձևեր.
 ա) SO_2 , Na_2O , Al_2S_3 , H_2SO_4 բ) HCl, $Cu(OH)_2$, ZnO, CaO
 գ) H_2SO_4 , CO_2 , $Fe(OH)_3$, Na_2CO_3 դ) $AgNO_3$, Mn_2O_7 , HNO_3 , NaOH:
13. Հետևյալ օքսիդներից որոնք կփոխազդեն ջրի հետ.
 ա) Ag_2O , բ) SiO_2 , գ) CaO, դ) SO_3 , ե) N_2O_3 , գ) CO:
14. Ջրածինը փոխազդում է հետևյալ նյութերի հետ.
 ա) ամոնիակ բ) պղնձի օքսիդ գ) հելիում դ) քլոր:
15. Հետևյալ նյութերից որոնք են փոխազդում կալիումի հիդրօքսիդի հետ.
 ա) BaO, բ) N_2O_5 , գ) Na_2O , դ) ZnO:
16. Ինչ հիմքեր են համապատասխանում հետևյալ աղերին:
 ա) $Na_3PO_4 \rightarrow$ գ) $CuSO_4 \rightarrow$
 բ) $FeCl_3 \rightarrow$ դ) $CaCO_3 \rightarrow$

Այս մասում ոչինչ չգրել

17. Ավարտել ռեակցիաների հավասարումները



18. Գրել փոխարկումների քիմիական հավասարումները.



19. 0,6 մոլ նատրիումի կարբոնատը լուծել են 150 գ ջրում: Որոշել այդ աղի զանգվածային բաժինը (%) այդ աղի լուծույթում:

20. Որքան է ֆոսֆորական թթվի զանգվածը 500 մլ ջրային լուծույթում, եթե թթվի կոնցենտրացիան 2 մոլ/լ է:

21. Հաշվել 11,2 գ երկաթի և 98 գրամ 10%-անոց ծծմբական թթվի փոխազդեցությունից անջատված գազի ծավալը (ն.ս.):