**Հայտորոշիչ թեստ**

Քիմիա 9-րդ դասարան - Անուն Ազգանուն—————————————————

Տարբերակ N4

***1.*Ո*՞*րն է կոչվում լուծված նյութի զանգվածային բաժին.** ա). լուծված նյութի ծավալի հարաբերությունն է լուծույթի զանգվածին բ). լուծված նյութի զանգվածի հարաբերությունն է լուծույթի զանգվածին գ). լուծված նյութի ծավալի հարաբերությունն է լուծույթի ծավալին դ). լուծված նյութի նյութաքանակի հարաբերությունն է լուծույթի ծավալին

***2.* *Մոլային կոնցենտրացիան.*** ա). լուծված նյութի ծավալի հարաբերությունն է լուծույթի ծավալինբ). լուծված նյութի նյութաքանակի հարաբերությունն է լուծույթի ծավալինգ). լուծված նյութի զանգվածի հարաբերությունն է լուծույթի զանգվածին դ). լուծված նյութի ծավալի հարաբերությունն է լուծույթի զանգվածին

***3.Հետևյալ պնդումներից ո՞րն է ճիշտ. 1). ատոմի էլեկտրոնային թաղանթն առաջացնում են ատոմում առկա բոլոր էլեկտրոնները. 2). միջուկին առավել մոտ գտնվող էլեկտրոնային շերտն անվանվում է արտաքին.*** *ա). երկու պնդումներն էլ ճիշտ են գ). ճիշտ է միայն առաջինը բ). երկու պնդումներն էլ սխալ են* *դ). ճիշտ է միայն երկրորդը*

***4.* Հետևյալ երևույթներից ո՞րն է քիմիական երևույթ .** ա). ջրի գոլորշիանալը բ). բաժակի կոտրվելը գ). սառույցի հալվելը դ). արծաթե զարդի սևանալը

***5.Համապատասխանեցնել տրված թթուներ քիմիական բանաձևերն ու անվանումները.***  1). H2SO4 ա). ազոտական թթու 2). H2SO3 բ). սիլիկաթթու 3). HNO3 գ). ծծմբային թթու 4). H2SiO3 դ). ծծմբական թթու

Ո՞ր շարքի բոլոր պատասխաններն են ճիշտ . ա). ա3, բ4, գ2, դ1 բ). ա2, բ1, գ4, դ3 գ). ա2, բ1, գ 2, դ4 դ).ա4, բ2, գ4, դ5

***6. Տրված նյութերից որու՞մ է թթվածնի զանգվածային բաժինը մոտ 65 % .*** ա). BaSO4 բ). H2SO4 գ). NaNO3 դ). MgCO3

***7.******Ի՞նչ զանգված կզբաղեցնի 2,5 մոլ նյութաքանակով ալյումինի և ավելցուկով վերցրած թթվածնի փոխազդեցությունից ստացված ալյումինի օքսիդը՝ Al2O3 .***

***Al + O2 = Al2O3 (*** *հավասարեցնել )* ա). 45,98 գ գ). 45,87 գ բ). 23,62գ դ). 93,75 գ

***8.* *Ի՞նչ զանգվածով (գ) թթվածին կանջատվի կալիումի քլորատի (KCIO3) քայքայումից, եթե ռեակցիայի հետևանքով առաջացել է 4 մոլ կալիումի քլորիդ ` KCI .***

***2KCIO3 = 2KCI + 3O2*** ա). 96 գ). 32բ). 192 դ). 48

***9. 13 գ ցինկը փոխազդել է 3,2 գ ծծումբի հետ:Պակասորդային հաշվարկ կատարելով հաշվե՛լ ,թե քանի՞ գրամ ցինկի սուլֆիդ կառաջանա՝ ZnS.*** ա). 5,7 գ բ). 12,5 գ գ). 9,7 գ դ). 18,9 գ

***10.* *Համապատասխանեցրե՛ք միացության բանաձևը նրա զբաղեցրած զանգվածին (գրամով ).հաշվի առնելով , որ տրված է յուրաքանչյուրի նյութաքանակից 1 մոլ*** ***.***

|  |  |
| --- | --- |
| ***Միացության բանաձև (1 մոլ)*** | ***Միացության զանգված (գ)*** |
| *ա). HCI* | *1). 97* |
| *բ). HBrO* | *2). 36,5* |
| *գ). CaO* | *3). 84* |
| *դ). MgCO3* | *4). 56* |

Ո՞ր շարքի բոլոր պատասխաններն են ճիշտ .

ա). ա4, բ2, գ4, դ1 բ). ա2, բ1, գ4, դ3 գ). ա2, բ1, գ 2, դ4 դ).ա4, բ2, գ4, դ5

Հայտորոշիչ թեստը *չի գնահատվում*, այլ՝*ստուգում է* նախորդ թեմաների յուրացված գիտելիքները։