**ԱՆՈՒՆ ԱԶԳԱՆՈՒՆ** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Թեմատիկ ամփոփիչ գրավոր աշխատանք 7-րդ դասարան

 Երկրորդ կիսամյակ

**ՔԻՄԻԱԿԱՆ ՏԱՐՐԵՐԻ ՊԱՐԲԵՐԱԿԱՆ ՀԱՄԱԿԱՐԳԸ: ԱՏՈՄԻ ԿԱՌՈՒՑՎԱԾՔԸ : ՆՅՈՒԹԻ ԿԱՌՈՒՑՎԱԾՔԸ : ՔԻՄԻԱԿԱՆ ԿԱՊ : ԲՅՈՒՐԵՂԱՎԱՆԴԱԿՆԵՐ**

1.***Ատոմում առկա էլեկտրոնների քանակը համընկնում է*.**

 ա).նեյտրոնների քանակին

 բ).պրոտորնների քանակին

 գ). նեյտրոնների ու պրոտորնների գումարային քանակին

 դ). նեյտրոնների ու պրոտորնների քանակների տարբերությանը

2.***Որքա՞ն կարող է լինել էլեկտրոնների առավելագույն քանակն ատոմի երրորդ էներգիական մակարդակում.***

 ա). 2 գ). 18

 բ). 8 դ). 32

 3.***Ին՞չ մասնիկներից է կազմված ատոմի միջուկը*.**

 ա). միայն դրական բ). միայն լիցք չունեցող

 գ). դրական և լիցք չունեցող դ). դրական, բացասական և լիցք չունեցող

4.***Հետևյալ քիմիական տարրերից որի՞ ատոմն ունի լրիվ լրացված երկու էներգիական մակարդակ.***

 ա). բոր գ). ֆտոր

 բ). հելիում դ). նեոն

5.***Ո՞ր շարքում են տարրերը դասավորված ըստ էլեկտրաբացասականության նվազման.***

 ա). O, N, F, S բ). F, O, N, S

 գ). S, N, O, F դ). N, S, O, F

**6.*Հետևյալ նյութերից որ՞ն ունի իոնային բյուրեղավանդակ.***

 ա). կալիումի քլորիդ բ). ջուր

 գ). ածխածնի օքսիդ դ). ամոնիակ

**7.*Նշված տարրերից ո՞րն ունի միատոմանի մոլեկուլ.***

 ա). ջրածին բ). թթվածին

 բ). թթվածին դ). ազոտ

**8. *Փոքր պարբերություններում ինչպե՞ս են փոխվում քիմիական տարրերի մետաղական հատկությունները.***

 ա). ուժեղանում են բ). թուլանում են

 գ). չեն փոփոխվում դ). կարող են և՛ ուժեղանալ, և՛ թուլանալ

**9.*Որք՞ան է 16 պրոտոն և 18 էլեկտրոն պարունակող իոնի լիցքը.***

 ա). 2+ գ). 3-

 բ). 3+ դ). 2-

**10. Միջուկի միևնույն դրական լիցքով ատոմների համախումբը կոչվում *է.***

 ա). տարր բ). մոլեկուլ

 գ). ատոմ դ). իոն

**11. *Միջուկում պրոտոնների միևնույն թիվն ունեցող նույն քիմիական տարրի ատոմների տարրատեսակները,որոնք տարբերվում են նեյտրոնների թվով, հետևաբար ՝ և հարաբերական ատոմային զանգվածով՝ անվանվում են.***

 ա). մոլեկուլներ գ). իզոտոպներ

 բ). նեյտրոններ դ). էլեկտրոններ

**12 .*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 բ). երկու պնդումներն էլ սխալ են*

 *գ). ճիշտ է միայն առաջինը* դ). *ճիշտ է միայն երկրորդը*

**13. Ինչո՞վ են տարբերվում 35Cl և 36Cl իզոտոպները.**

 ա). միջուկի լիցքի մեծությամբ բ). միջուկում առկա պրոտոնների թվով

 գ). էլեկտրոնների թվով դ). միջուկում առկա նեյտրոնների թվով

**14 .*Այն քիմիական կապը, որն առաջանում է երկու ատոմի միջև՝ ընդհանրացված էլեկտրոնային զույգի միջոցով,կոչվում է.***

 ա). իոնային կապ բ). մետաղային կապ

 գ). կովալենտային կապ դ). Ընդհանուր կապ

**15. *Քիմիական միացության մոլեկուլում,կապն իրականացնող էլեկտրոնային զույգը դեպի իրեն ձգելու ատոմի հատկությունն անվանվում է .***

 ա). օքսիդացման աստիճան բ). էլեկտրաբացասականություն

 գ). մետաղական հատկություն դ). շառավիղ

**16.*Ինչպիսի՞ բյուրեղավանդակ ունի նյութը, եթե հայտնի է, որ այն դժվարահալ է, չցնդող, ամուր ու կայուն,սակայն ջուրը դրանք լուծում է,բյուրեղավանդակն արագ <<քանդելով>>.***

 ա). Իոնային բ). մետաղական

 գ). ատոմային դ). մոլեկուլային

**17.*Քանի՞ էլեկտրոն է մասնակցում քիմիական կապի առաջացմանը մեթանի մոլեկուլում.***

 ա). 2 բ). 6

 գ). 8 դ). 10

**18.Որքա*՞* ն է ծծմբի օքսիդացման աստիճանը Na2SO3-ում.**

 ա). +6 բ). +4

 գ). +2 դ). -2

**19.*Ո՞ ր զույգում վերցրած նյութերում է թթվածին տարրի զանգվածային բաժինը նույնը.***

 ա). HNO3 և HPO3 բ). H3PO4 և H2SO4

 գ). Al2O3 և CrO3 դ). Al2O3 և Cr2O3

**20. Որքա*՞* ն է ալյումինի օքսիդի 1 մոլեկուլի զանգվածը (գ).**

 ա). 1,69 . 10-22  բ). 102

 գ). 1,66 . 10-24  դ). 204 Յուրաքանչյուր ճիշտ պատասխան գանհատվում է 0,5 միավոր, սխալ պատասխանը՝ 0 միավոր, ընդհանուր միավորների թիվն է՝ 10: