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

 Թեմատիկ ամփոփիչ գրավոր աշխատանք 9-րդ դասարան-առաջին կիսամյակ

 **Էլեկտրոլիտային դիսոցում : Հիդրոլիզ : Իոնափոխանակման ռեակցիաներ**

 **Օքսիդավերականգնման ռեակցիաներ : Ոչ մետաղներ**

1.***Ինչի՞ է հավասար շաքարի դիսոցման աստիճանը (%).***

ա). 20 բ). 50 գ). 0 դ). 100

2.***Ջրի մոլեկուլի ո՞ր հատկությունն է պայմանավորում ջրային լուծույթում էլեկտրոլիտի դիսոցումն իոնների .***

ա).փոքր զանգվածը բ).մեծ շարժունակությունը  գ).բևեռայնությունը դ).իոնների տրոհվելու ընդունակությունը

3. ***Ո՞ր շարքում են միայն ուժեղ էլեկտրոլիտների բանաձևեր .***

ա). KOH , Na3PO4 , H2CO3 բ). Fe(OH)2 , HCI , H2S

գ). NH4OH , KCI , C2H5OH դ). CH3COONa, KHCO3, CuSO4

4. ***Ո՞րն է նստվածքի առաջացմամբ ընթացող իոնափոխանակման ռեակցիայի ձախ մասի ուրվագիրը .***

ա). BaBr2 + AgNO3 = ... բ). NaOH + HCI = ... գ). Ba(OH)2 + CH3COOH = ... դ). Ba(OH)2 + HNO3 = ...

**5. *Ո՞ր դեպքում կճնշվի Na2SO3-ի հիդրոլիզը .***

ա). լուծույթը տաքացնելիս բ). NaOH ավելացնելիս գ). HCI ավելացնելիս դ). ջուր ավելացնելիս

**6. *Ի՞նչ գույն է ստանում լակմուսը K2CO3 – ի լուծույթում .***

ա). կարմիր բ). կապույտ գ). դեղին դ). մանուշակագույն

**7. Ո՞ր շարքի երկու նյութերի փոխազդեցությունն է համապատասխանում կրճատ իոնայաին հավասարմանը . *Ba2++ (SO4 ) 2-*  *= BaSO4***

ա). բարիումի հիդրօքսիդի և ծծմբական թթվի բ). բարիումի հիդրօքսիդի և պղնձի սուլֆատի գ). բարիումի հիդրօքսիդի և ազոտական թթվի դ). բարիումի քլորիդի և կալիումի սուլֆատի

**8. Ո՞րն է օքսիդացման-վերականգնման ռեակցիայի հավասարում .**

ա). Ca(OH)2 + HNO3 = Ca(NO3)2 + 2H2O բ). CaCO3 = CaO + CO2 գ). Ca(NO3)2 +Na2CO3 = CaCO3 + 2NaNO3 դ). Ca(OH)2 + 2CI2 = CaCI2 + Ca(CIO)2 + 2H2O

***9.* Ո՞րն է տրված ուրվագրով վերօքս ռեակցիայի հավասարման քանակաչափական գործակիցների գումարային թիվը .**

 **KNO2 + KMnO4 + H2SO4 = KNO3 + K2SO4 + MnSO4 + H2O**

ա). 18 բ). 19 գ). 20 դ). 21

**10.** ***Ո՞ր պնդումն է ճիշտ հալոգենների վերաբերյալ .***

ա). պարբերական համակարգի VII խմբի բոլոր տարրերը կոչվում են հալոգեններ բ). բոլոր հալոգենները միացություններում կարող են ցուցաբերել -1 նվազագույն և +7 առավելագույն օքսիդացման աստիճաններ գ). ֆտորը բոլոր միացություններում ցուցաբերում է -1 օքսիդացման աստիճան դ). բոլոր հալոգենների ատոմների արտաքին էներգիական մակարդակում միշտ պետք է պարունակվեն 1 կամ 7 էլեկտրոն

**11.** ***Ո՞ր հալոգենն է պարունակվում ատամի էմալի բաղադրության մեջ .***

ա). ֆտոր բ). բրոմ գ). քլոր դ). յոդ

**12 .Համապատասխանեցրե՛ք** ***միացության բանաձևը և դրանում հալոգենի օքսիդացման աստիճանը .***

|  |  |
| --- | --- |
|  ***Միացության բանաձև*** |  ***Օքսիդացման աստիճան*** |
| *ա). HCI* | *1). +1* |
| *բ). HBrO* | *2). -1* |
| *գ). OF2*  | *3). +7*  |
| *դ). NaCIO2* | *4). +3* |

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

**13. *Ինչպե՞ս է փոխվում քալկոգենների էլեկտրաբացասականությունը կարգաթվի մեծացմանը զուգընթաց .***

ա).մեծանում է օրինաչափորեն բ ). փոքրանում է օրինաչափորեն գ). մեծանում է ոչ օրինաչափ դ). փոքրանում է ոչ օրինաչափ

**14 .** ***Ո՞ր պնդումներն են ճիշտ ծծնբաջրածնի համար .***

ա). սուր հեղձուցիչ հոտով գազ է բ). օդից ծանր է 3,5 անգամ գ). ջրային լուծույթը ուժեղ էլեկտրոլիտ է դ). ստացվում է կալիումի սուլֆիդի և աղաթթվի փոխազդեցությունից

**15. *Համապատասխանացրեցե՛ք ծծումբ պարունակող թթուների քիմիական բանաձևերը և թթու աղերի անվանումները .***

|  |  |
| --- | --- |
| **Թթուների բանաձևեր** | **Աղերի անվանումներ** |
| ա). H2SO3 | 1. սուլֆատներ |
| բ). H2S | 2. հիդրոսուլֆատներ |
| գ). H2SO4 | 3. սուլֆիդներ |
|  | 4. հիդրոսուլֆիդներ |
|  | 5. հիդրոսուլֆիտներ |

Ո՞ր շարքի բոլոր պատասխաններն են ճիշտ .

ա). ա5, բ4, գ2 բ). ա4, բ3, գ1 գ). ա1, բ2, գ3 դ). ա3, բ5, գ6

**16. *Ի՞նչ ծավալով (լ, ն.պ.) օզոն է անհրաժեշտ 1,08 գ արծաթն օքսիդացնելու համար .***

ա). 1,224 բ). 2,24 գ). 4,48 դ). 0,112

**17. *Ի՞նչ զանգվածով (գ) Բերթոլեի աղի քայքայումից ստացված թթվածինը կբավարարի 4,8 գ ծծումբն այրելու համար.***

ա). 112,5 բ). 12,25 գ). 0,1 դ). 0,15

**18.** ***4 % չայրվող խառնուկներ պարունակող 500 գ ծծմբի այրումից ստացվել է 268,8 լ (ն. պ.) ծծմբի (IV) օքսիդ: Որքա՞ն է ռեակցիայի ելքը (%) .***

 ա). 50 բ). 75 գ). 80 դ). 90

**19. *Թթվածին տարրի քանի՞ ատոմ է առկա 0,5 մոլ օզոնում .***

 ա). 9,03 . 1023 բ). 1,806 . 1024

 գ). 1,204 . 1024 դ). 2,408 . 1023

**20. *13 գ ցինկը հալել են 3,2 գ ծծմբի հետ և խառնուրդը մշակել աղաթթվի ավելցուկով: Որքա՞ն է ստացված գազային խառնուրդի հարաբերական խտությունն ըստ թթվածնի .***

 ա). 0,3725 բ). 0,4825

 գ). 0,2255 դ). 0,5625

Յուրաքանչյուր ճիշտ պատասխան գանհատվում է 0,5 միավոր, սխալ պատասխանը՝ 0 միավոր, ընդհանուր միավորների թիվն է՝ 10: