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

 Թեմատիկ ամփոփիչ գրավոր աշխատանք 10-րդ դասարան

 Երկրորդ կիսամյակ

 **Ազոտի և ածխածնի ենթախումբ: Մետաղներ:**

1. ***Քանի ՞ կենտ էլեկտրոն կարող է լինել ազոտի ատոմի արտաքին էլեկտրոնային շերտում*** .

 ա). 7 բ). 5

 գ). 3 դ). 1

2.***Ազոտի ո՞ր օքսիդն է ստացել*  «աղվեսի պոչ» անվանումը.**

 ա). N2O5 բ). NO2

 գ). N2O դ). NO

3. ***Ո՞ր նյութերի փոխազդեցության արգասիքն է սիլանը.***

 ա).կալցիումի սիլիկատ և ջրածին բ).մագնեզիումի սիլիցիդ և ջուր

 գ).սիլիցիումի(IV) օքսիդ և քլորաջրածին դ).սիլիցիում և ջրածին

4. ***Մետաղները հիմնականում ո՞ր տարրերի շարքին են դասվում.***

 ա). s, p, d բ). p, d, f

 գ). s, p, f դ). s, d, f

5. ***Հետևյալ օքսիդներից որու՞մ է թթվածին տարրի զանգվածային բաժինը նվազագույնը.***

 ա). NO բ). N2O5

 գ). N2O դ). NO2

**6. Քանի*՞ կովալենտային կապ կա ազոտական թթվի մոլեկուլում.***

 ա). 5 բ). 7

 գ). 8 դ). 6

**7. *Ի՞նչ ռեակցիաներով կարելի է իրականացնել հետևյալ փոխարկումների շղթան.***

 Ca3(PO4)2 🡪 P 🡪 P2O5 🡪 NaH2PO4 🡪 Na2HPO4 🡪 Na3PO4

**8. *Հետևյալ մետաղներից որո՞նք կարելի է ընտրել երկաթե իրը հովանավորչական (պրոտեկտորային) եղանակով պաշտպանելու համար.***

 1).Co 2). Al 3). Mg 4). Sn 5). Pb 6) . Cu 7) . Cr

 ա). 1, 2, 3 բ). 4, 5, 6

 գ). 2, 3, 7 դ). 1, 6, 7

**9.** ***K2CO3 և KHCO3 աղերը ջրային լուծույթում առաջացնում են հետևյալ միջավայրերը.***

 ա). հիմնային, հիմնային բ). չեզոք, թթվային

 գ).հիմնային, թթվային դ). թթվային, թթվային

**10. *Վառվող մագնեզիումը և կալցիումը հանգցնելու համար կարելի է օգտագործել.***

 ա). ջուր բ). սոդայի ջրային լուծույթ

 գ). ավազ դ). կերակրի աղի ջրային լուծույթ

**11.**  ***Ո՞ր պնդումն է սխալ ալյումինի վերաբերյալ.***

 ա). բնության մեջ հանդիպում է բացառապես միացությունների ձևով

 բ). օդում պատվում է օքսիդային թաղանթով

 գ). հեշտությամբ փոխազդում է ջրածնի հետ

 դ). ստացվում է ալյումինի օքսիդի հալույթի էլեկտրոլիզով

**12 . *Պղնձի սուլֆատից ջրամետաղարտադրական եղանակով պղինձը կորզելու նպատակով հարմար է օգտագործել.***

*1). Na 2) . Fe 3). Ag 4). Zn 5). Al2O3 6). NaOH*

 *ա). 1, 2, 4 բ). 3, 4, 5*

 *գ). 2, 3 դ). 2, 4*

**13.** **Ջրի *ժամանակավոր կոշտության վերացման նպատակով ջուրը եռացնելիս ո՞ր նյութերն են հեռանում.***

  ա). CaCl2 և CaCO3 բ). CaCO3 և Ca(HCO3)2

 գ). MgCO3 և CaCO3 դ). H2O և Mg(HCO3)2

**14 .** ***Ալյումինի կարբիդի հիդրոլիզի հետևանքով ստացվող գազում ջրածնի զանգվածային բաժինը կազմում է (%).*** ա). 25 բ). 75 գ). 7,69 դ). 92,31

**15.** ***Քանի՞ լիտր (ն. պ.)*** ***թթվածին կանջատվի 0,5 մոլ կալիումի պերօքսիդի և ավելցուկով ածխածնի (IV) օքսիդի փոխազդեցությունից.***

 ա). 8,4 բ). 5,6

 գ). 2,8 դ). 1,12

**16.*Ինչ՞զանգվածով (գ) նատրիումի հիդրօքսիդ կառաջանա 9,2 գ նատրիումը ջրում լուծելիս.***

 ա). 8 բ). 12

 գ). 16 դ). 32

**17. *8 գ զանգվածով երկաթի օքսիդը մինչև մետաղ վերականգնելու համար ծախսվել է 3,36 լ ջրածին:Արտածե՛լ օքսիդի բանաձևը.***

 ա). Fe2O3 բ). Fe3O4

 գ). FeO դ). FeO3

**18.** ***Կալցիումի օքսիդի և մետաղական կալցիումի խառնուրդն անհրաժեշտ քանակությամբ ածխի հետ անօդ պայմաններում տաքացնելիս ստացվել է 0,224 լ ածխածնի (II) օքսիդ 3,2 գ պինդ մնացորդ :Որոշե՛լ կալցիումի օքսիդի զանգվածային բաժինը տրված խառնուրդում (%).***

 ա). 25,93 բ). 74,07

 գ). 55,68 դ). 52,65

**19. *Ի՞ նչ զանգվածով (գ) մագնեզիումի սուլֆիդ կստացվի 18 գ մագնեզիումը 28 գ ծծմբի հետ տաքացնելիս.***

 ա). 42 բ). 24

 գ). 56 դ). 65

**20. *5,4 գ ալյումինի և 2,4 գ ածխի տաքացումից ստացված պինդ զանգվածը մշակել են նոսր ծծմբական թթվով: Հաշվե՛լ անջատված գազի զանգվածը (լ).***

 ա). 3,36 բ). 22,4 գ). 6,72 դ). 1,12 Յուրաքանչյուր ճիշտ պատասխան գանհատվում է 0,5 միավոր, սխալ պատասխանը՝ 0 միավոր, ընդհանուր միավորների թիվն է՝ 10: