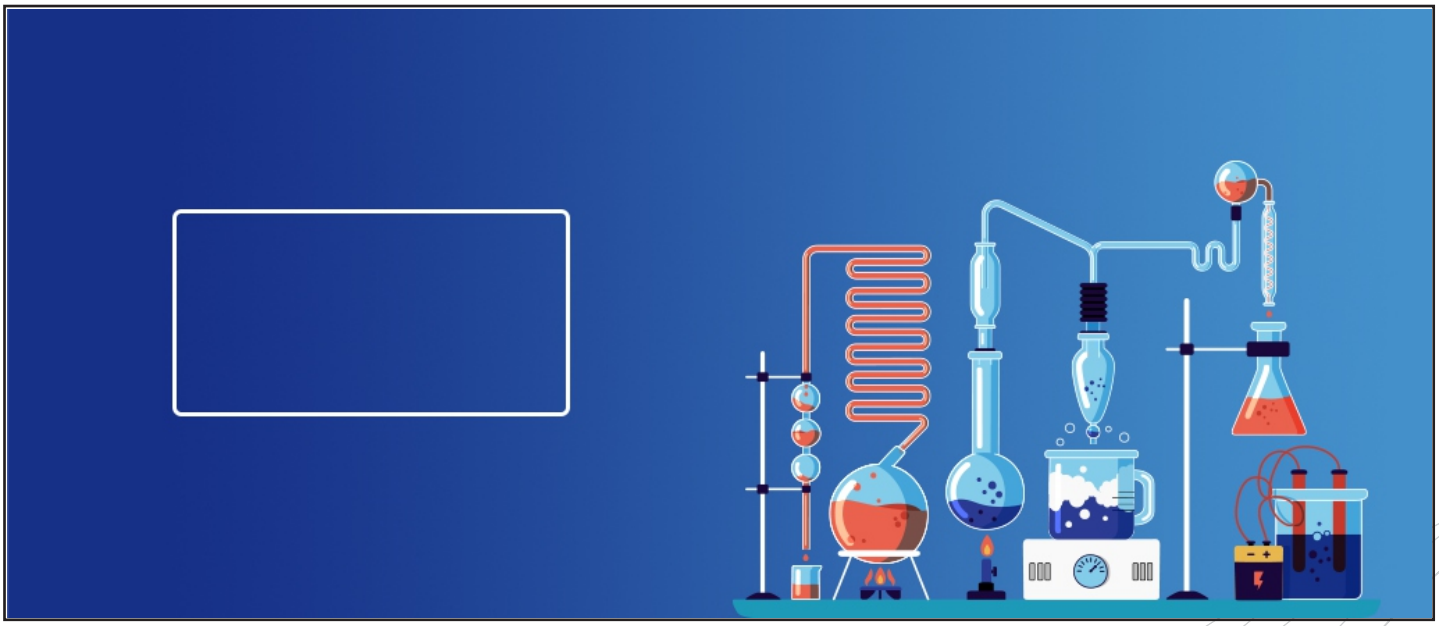
KLASA 8

GARA NË LËNDËN E KIMISË

Emri Mbiemri: _____

Shkolla: _____ Klasa: _____

Komuna: _____ Tel: _____



RREGULLAT E GARËS SË KIMISË

- Keni 45 minuta për t'u përgjigjur 30 pyetjeve.
- Çdo pyetje e ka vetëm një përgjigje të saktë.
- Pasi që të filloj testi nuk ju lejohet të dilni jashtë në 30 minutat e parë.
- Telefonat dhe orë të mençura nuk lejohen gjatë testit.

1. Cilat pajisje laboratorike përdoren për matje dhe transferim të saktë të vëllimeve të vogla të lëngjeve?

   A) Gota kimike
   B) Pipeta
   C) Poçi kimik
   D) Epruveta

2. Cila është njësia më e vogël e një elementi që ruan vetitë e tij kimike?

   A) Atomi
   B) Molekula
   C) Qeliza
   D) Elektroni

3. Në cilën gjendje të materies grimcat kanë një formë dhe vëllim të caktuar dhe janë të paketuara ngushtë së bashku?

   A) Të gaztë
   B) Të lëngshme
   C) Të ngurtë
   D) Plazma

4. Në tabelën periodike, elementet renditen në bazë të:

   A) Numrit atomik
   B) Masës atomike
   C) Numrit të neutroneve
   D) Numrit të protoneve dhe elektroneve të kombinuara

5. Çfarë lloj përzierjeje formohet kur një substancë shpërndahet në mënyrë uniforme në një substancë tjetër?

   A) Përzierje heterogjene
   B) Përzierje homogjene
   C) Substanca e pastër
   D) Komponimi

6. Sa është numri atomik i një elementi?

   A) Numri i përgjithshëm i protoneve dhe neutroneve.
   B) Numri i përgjithshëm i elektroneve.
   C) Numri i protoneve në bërthamë.
   D) Shuma e masave të protoneve dhe neutroneve.

7. Sa elektrone mund të zë niveli (shtesa) i katërt energjetik i një atomi?

   A) 8
   B) 18
   C) 26
   D) 32

8. Nëse një atom ka 17 protone dhe 20 neutrone, sa është numri i tij i masës atomike?

   A) 37
   B) 17
   C) 20
   D) 3

9. Sa është masa molare e Na_2SO_4? (Na: 23, S:32, O: 16 g/mol)

   A) 64
   B) 71
   C) 142
   D) 128

10. Sipas tabelës periodike që jepet në faqen e fundit të broshurës, cili element ndodhet në periodën e 6-të dhe grupin 3A?

    A) Ga
    B) Tl
    C) Sn
    D) P

11. Cili nga komponimet e mëposhtme ka të ngjarë të ketë një lidhje jonike?

    A) H_2O
    B) CO_2
    C) NaCl
    D) CH_4

12. Çfarë lloj reaksioni kimik përfaqësohet nga ekuacioni i përgjithshëm vijues:

    $AD + BC \rightarrow AC + BD$?

    A) Reaksioni i zëvendësimit të dyfishtë
    B) Reaksioni i sintezës
    C) Reaksioni i zbërthimit
    D) Reaksioni i vetëm zëvendësues

GËLISTAN INSTITUCIONET ARSIMORE

13. Në ekuacionin kimik $C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$, sa është koeficienti i O_2 pas balancimit?

A) 6
B) 9
C) 12
D) 7

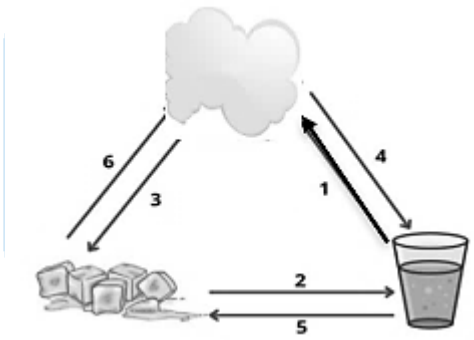
14. Cili lloj reaksioni kimik thith nxehtësinë nga rrethina?

A) Reaksioni Ekzotermik
B) Reaksioni Endotermik
C) Djegia
D) Oksidimi

15. Gjatë balancimit të një ekuacioni kimik, cila nga sa vijon është e vërtetë?

A) Numri i atomeve në anën e majtë duhet të jetë më i madh se ana e djathtë
B) Numri i moleve duhet të jetë i barabartë në të dyja anët
C) Numri i atomeve duhet të jetë i njëjtë në të dyja anët
D) Balancimi nuk është i nevojshëm

16. Sipas figurës së dhënë më sipër, si quhen proceset?



	1	3	5
A)	kondensim	depozitim	ngrirja
B)	avullim	depozitim	ngrirja
C)	avullim	depozitim	shkrirja
D)	avullim	sublimim	ngrirja

17. Çfarë roli luan uji në rregullimin e temperaturës së Tokës?

A) Uji është një gaz serrë
B) Uji thith dhe çliron nxehtësinë ngadalë
C) Uji reflekton rrezet e diellit
D) Uji është përcjellës i mirë i nxehtësisë

18. Cili është roli kritik i ujit në trupin e njeriut?

A) Siguron energji
B) Lehtëson tretjen
C) Rregullon temperaturën e trupit
D) Të gjitha sa më sipër

19. Çfarë ndodh me tretshmërinë e shumicës së substancave të ngurta me rritjen e temperaturës?

A) Rritet
B) Zvogëlohet
C) Mbetet konstante
D) Varet nga lënda specifike e tretur

20. Cili nga sa vijon është gaz serrë?

A) Azoti
B) Oksigjen
C) Dioksidi i karbonit
D) Argon

21. Cili është roli i shtresës së ozonit në atmosferë?

A) Mbron nxehtësinë dhe ngroh Tokën
B) Mbron nga rrezatimi i dëmshëm ultravjollcë (UV).
C) Kontribuon në efektin serë
D) Thith dioksidin e karbonit

22. Cili organ preket kryesisht nga thithja e tymit të duhanit?

A) Mëlçia
B) Mushkëritë
C) Zemra
D) Veshkat

23. Çfarë lloj oksidi formohet kur një jometal reagon me oksigjenin?

A) Oksid acid
B) Oksid bazik
C) Oksid amfoterik
D) Oksid neutral

24. Cili oksid prodhohet si rezultat i djegies së lëndëve djegëse fosile?

A) Monoksidi i karbonit
B) Dioksidi i karbonit
C) Oksidi i azotit
D) Trioksidi i squfurit

25. Çfarë ndodh me përqendrimin e joneve të hidrogjenit (H^+) në një tretësirë acidike?

A) Zvogëlohet
B) Mbetet konstante
C) Shndërrohet në jone hidroksid
D) Rritet

26. Cili acid prodhohet në stomak për të ndihmuar në tretje?

A) Acidi klorhidrik
B) Acidi sulfurik
C) Acidi nitrik
D) Acidi fosforik

27. Cili faktor NUK ndikon në konstanten e shpejtësisë (k) të një reaksioni?

A) Temperatura
B) Katalizatori
C) Përqendrimi
D) Presioni

28. Cila nga të mëposhtmet është veti e bazave në tretësirat ujore?

A) Çlirimi i joneve të hidrogjenit (H^+)
B) Formimi i joneve të hidroniumit (H_3O^+)
C) Çlirimi i joneve hidroksid (OH^-)
D) Formimi i joneve nitrate (NO_3^-)

29. Çfarë lloj kripe krijohet nga reaksioni midis një acidi të fortë dhe një baze të dobët?

A) Kripë bazike
B) Kripë neutrale
C) Kripë acide
D) Kripë amfoterike

30. Çfarë ndodh me pH-në e një tretësire kur një kripë neutrale tretet në ujë?

A) Bëhet më acid
B) Bëhet më alkalik
C) Bëhet i paparashikueshëm
D) Mbetet neutral

31. Cila nga kripërat e mëposhtme është përgjegjëse për fortësinë e ujit?

A) A) NaCl
B) B) $CaCO_3$
C) C) KNO_3
D) D) $MgSO_4$

32. Një tretësirë me pH 9 konsiderohet:

A) Neutrale
B) Acidike
C) Okside
D) Bazike

33. Cili nga faktorët e mëposhtëm NUK ndikon në shpejtësinë e reagimit?

A) Vëllimi
B) Temperatura
C) Përqendrimi
D) Katalizatori

34. Cila nga sa vijon është një ndryshim fizik i materies?

A) Tretja e ushqimit
B) Uji që vlon
C) Ndryshkja e hekurit
D) Djegia e një qiriu

35. Cili është roli i një katalizatori në një reaksion kimik në ekuilibër?

A) Zhvendos ekuilibrin majtas
B) Rrit shpejtësinë e reaksionit
C) Nuk ka efekt në pozicionin e ekuilibrit
D) Ul temperaturën e sistemit

36. Cila është gjendja e oksidimit të karbonit në metan (CH_4)?

A) -4
B) -2
C) 0
D) +4

37. Në reaksionin $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$, çfarë oksidohet?

A) $CuSO_4$
B) $ZnSO_4$
C) Cu
D) Zn

38. Si është ngarkesa e katodës gjatë elektrolizës?

A) Pozitive
B) Negative
C) Neutrale
D) Ndryshore

39. Sa atome janë të pranishme në 2 mole oksigjen (O_2)?

A) $6{,}02 \times 10^{23}$ atome
B) $1{,}2 \times 10^{24}$ atome
C) $3{,}01 \times 10^{23}$ atome
D) $24{,}08 \times 10^{23}$ atome

40. Nëse 0,5 mol Mg reagojnë me HCl të tepërt, sa mol klorur magnezi prodhohen?

A) 0.25 mol
B) 1 mol
C) 0.5 mol
D) 2 mol

41. Cila është formula empirike e një lënde që përmban 12% karbon, 2% hidrogjen dhe 5,33% oksigjen? (C:12, O:16, H:1 g/mol)

A) CH_2O
B) C_2H_3O
C) CH_4O
D) C_3H_6O

42. Sa mole atomesh ka në 3 mol $Al(OH)_3$?

A) 3 mol
B) 12 mol
C) 16 mol
D) 21 mol

43. Sa është vëllimi i 2 mol gaz CO_2 në kushte standarde?

A) 22,4 L
B) 44,8 L
C) 2,24 L
D) 4,48 L

44. Formula empirike e përbërjes është CH_2O, cila do të jetë formula e mundshme molekulare?

A) $C_3H_6O_3$
B) C_2H_4O
C) $C_4H_3O_2$
D) $C_4H_6O_2$

45. Nitrati i kalciumit dekompozohet gjatë ngrohjes:

$Ca(NO_3)_2 \rightarrow CaO + NO_2 + O_2$

Çfarë mase e O_2 prodhohet nga 656 g $Ca(NO_3)_2$?

A) 16 g
B) 25 g
C) 32 g
D) 64 g

46. Kur ky reaksion është balancuar, cili do të jetë koeficienti i ujit?

$NH_3 + ClO^- \rightarrow N_2H_4 + Cl^-$

A) 2
B) 3
C) 4
D) 1

47. Sa është përbërja në përqindje e oksigjenit në përbërjen $Mg(NO_3)_2$?

A) 32%
B) 48%
C) 60%
D) 65%

48. Sa është numri mol i 200 g $CaCO_3$? (Ca:40, C:12, O:16 g/mol)

A) 2 mol
B) 3 mol
C) 4 mol
D) 0,5 mol

49. Cila nga të mëposhtmet është e gabuar?

	Emri	Simboli
A)	magnez	Mg
B)	natrium	Na
C)	kalium	K
D)	oksid	O

50. Cila nga të mëposhtmet është e vërtetë?

	Emri	Formulës
A)	klorat kaliumi	KCl
B)	fosfidi i magnezit	$Mg_3(PO_4)_2$
C)	monoksid karboni	CO
D)	propan	CH_4

GÜLISTAN INSTITUCIONET ARSIMORE

Periodic Table of the Elements

1 IA 1A	2 IIA 2A	3 IIIB 3B	4 IVB 4B	5 VB 5B	6 VIB 6B	7 VIIB 7B	8	9 VIII 8	10	11 IB 1B	12 IIB 2B	13 IIIA 3A	14 IVA 4A	15 VA 5A	16 VIA 6A	17 VIIA 7A	18 VIIIA 8A
1 **H** Hydrogen 1.008																	2 **He** Helium 4.003
3 **Li** Lithium 6.941	4 **Be** Beryllium 9.012											5 **B** Boron 10.811	6 **C** Carbon 12.011	7 **N** Nitrogen 14.007	8 **O** Oxygen 15.999	9 **F** Fluorine 18.998	10 **Ne** Neon 20.180
11 **Na** Sodium 22.990	12 **Mg** Magnesium 24.305											13 **Al** Aluminum 26.982	14 **Si** Silicon 28.086	15 **P** Phosphorus 30.974	16 **S** Sulfur 32.066	17 **Cl** Chlorine 35.453	18 **Ar** Argon 39.948
19 **K** Potassium 39.098	20 **Ca** Calcium 40.078	21 **Sc** Scandium 44.956	22 **Ti** Titanium 47.88	23 **V** Vanadium 50.942	24 **Cr** Chromium 51.996	25 **Mn** Manganese 54.938	26 **Fe** Iron 55.933	27 **Co** Cobalt 58.933	28 **Ni** Nickel 58.693	29 **Cu** Copper 63.546	30 **Zn** Zinc 65.39	31 **Ga** Gallium 69.732	32 **Ge** Germanium 72.61	33 **As** Arsenic 74.922	34 **Se** Selenium 78.09	35 **Br** Bromine 79.904	36 **Kr** Krypton 84.80
37 **Rb** Rubidium 84.468	38 **Sr** Strontium 87.62	39 **Y** Yttrium 88.906	40 **Zr** Zirconium 91.224	41 **Nb** Niobium 92.906	42 **Mo** Molybdenum 95.94	43 **Tc** Technetium 98.907	44 **Ru** Ruthenium 101.07	45 **Rh** Rhodium 102.906	46 **Pd** Palladium 106.42	47 **Ag** Silver 107.868	48 **Cd** Cadmium 112.411	49 **In** Indium 114.818	50 **Sn** Tin 118.71	51 **Sb** Antimony 121.760	52 **Te** Tellurium 127.6	53 **I** Iodine 126.904	54 **Xe** Xenon 131.29
55 **Cs** Cesium 132.905	56 **Ba** Barium 137.327	57-71	72 **Hf** Hafnium 178.49	73 **Ta** Tantalum 180.948	74 **W** Tungsten 183.85	75 **Re** Rhenium 186.207	76 **Os** Osmium 190.23	77 **Ir** Iridium 192.22	78 **Pt** Platinum 195.08	79 **Au** Gold 196.967	80 **Hg** Mercury 200.59	81 **Tl** Thallium 204.383	82 **Pb** Lead 207.2	83 **Bi** Bismuth 208.980	84 **Po** Polonium [208.982]	85 **At** Astatine 209.987	86 **Rn** Radon 222.018
87 **Fr** Francium 223.020	88 **Ra** Radium 226.025	89-103	104 **Rf** Rutherfordium [261]	105 **Db** Dubnium [262]	106 **Sg** Seaborgium [266]	107 **Bh** Bohrium [264]	108 **Hs** Hassium [269]	109 **Mt** Meitnerium [268]	110 **Ds** Darmstadtium [269]	111 **Rg** Roentgenium [272]	112 **Cn** Copernicium [277]	113 **Uut** Ununtrium unknown	114 **Fl** Flerovium [289]	115 **Uup** Ununpentium unknown	116 **Lv** Livermorium [298]	117 **Uus** Ununseptium unknown	118 **Uuo** Ununoctium unknown

Lanthanide Series	57 **La** Lanthanum 138.906	58 **Ce** Cerium 140.115	59 **Pr** Praseodymium 140.908	60 **Nd** Neodymium 144.24	61 **Pm** Promethium 144.913	62 **Sm** Samarium 150.36	63 **Eu** Europium 151.966	64 **Gd** Gadolinium 157.25	65 **Tb** Terbium 158.925	66 **Dy** Dysprosium 162.50	67 **Ho** Holmium 164.930	68 **Er** Erbium 167.26	69 **Tm** Thulium 168.934	70 **Yb** Ytterbium 173.04	71 **Lu** Lutetium 174.967
Actinide Series	89 **Ac** Actinium 227.028	90 **Th** Thorium 232.038	91 **Pa** Protactinium 231.036	92 **U** Uranium 238.029	93 **Np** Neptunium 237.048	94 **Pu** Plutonium 244.064	95 **Am** Americium 243.061	96 **Cm** Curium 247.070	97 **Bk** Berkelium 247.070	98 **Cf** Californium 251.080	99 **Es** Einsteinium [254]	100 **Fm** Fermium 257.095	101 **Md** Mendelevium 258.1	102 **No** Nobelium 259.101	103 **Lr** Lawrencium [262]