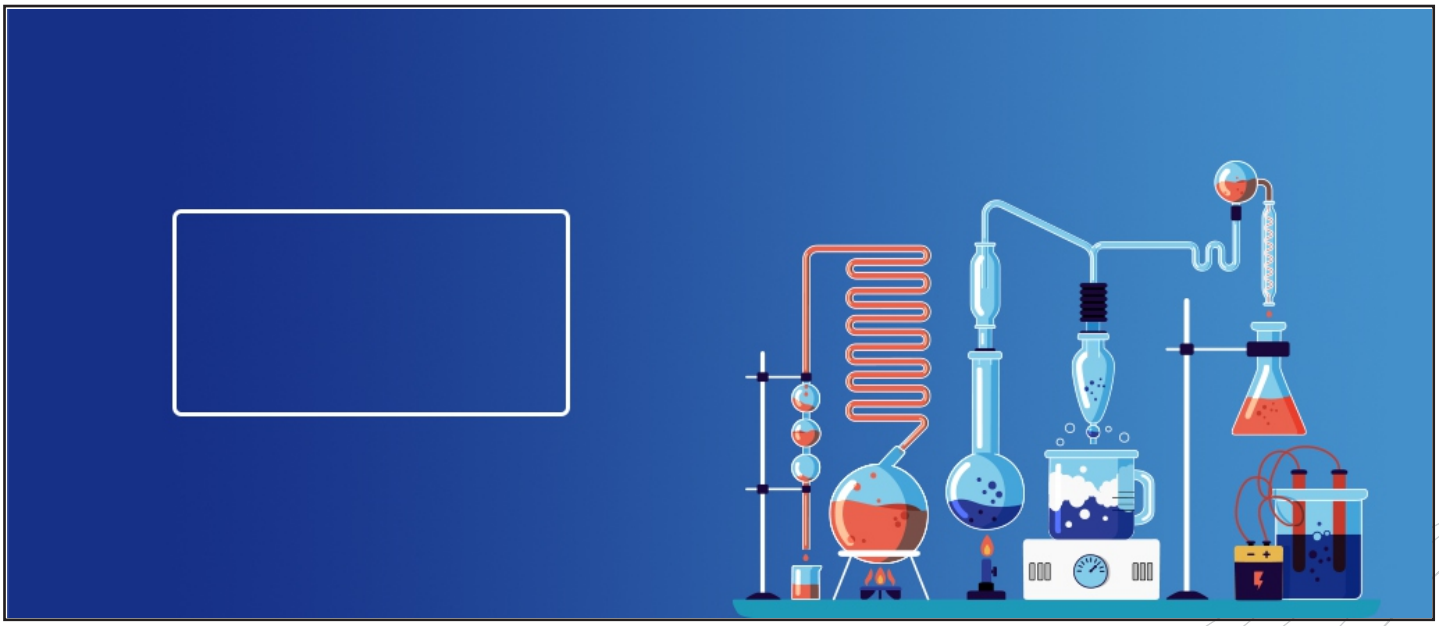
KLASA 7

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. Në cilin nga opsionet e mëposhtme është paraqitur një element kimik?

   A) K
   B) CO_2
   C) $CaCO_3$
   D) $BaCl_2$

2. Në cilin nga opsionet e mëposhtme është paraqitur një komponim kimik?

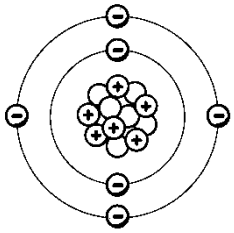
   A) Uji i kripur
   B) Rërë
   C) Sheqer
   D) Ajri

3. Si është emri i elementit me simbolin kimik Ca?

   A) Kalcium
   B) Cezium
   C) Kalium
   D) Karbon

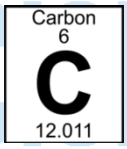
4. Sa elektrone janë në figurën e dhënë?

   A) 4
   B) 5
   C) 6
   D) 8



5. Çfarë përfaqëson '6'?

   A) Numri i masës atomike
   B) Numri atomik
   C) Neutron
   D) Numri i orbitave



6. Cilat grimca gjenden në mbështjellësen elektronike:

   A) Protonet
   B) Elektronet
   C) Jonet
   D) Atomet

7. Cili është numri maksimal i elektroneve në nivelin e tretë energjetik?

   A) 2
   B) 6
   C) 8
   D) 18

8. Numri atomic paraqet numrin e:

   A) Molekulave
   B) Neutroneve
   C) Joneve
   D) Protoneve

9. Atomet që kanë numër të njëjtë të protoneve dhe numër të ndryshëm të neutroneve quhen:

   A) Izotopet
   B) Anionet
   C) Molekulat
   D) Jonet

10. Cilat grimca nënatomike gjenden brenda bërthamës?

    A) Protonet
    B) Jonet
    C) Elektronet
    D) Protonet dhe neutronet

11. Numri i masës atomike përcaktohet si _____ në një atom.

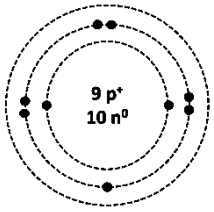
    A) numri i përgjithshëm i protoneve
    B) numri i përgjithshëm i neutroneve
    C) numri i përgjithshëm i protoneve dhe neutroneve
    D) numri i përgjithshëm i protoneve dhe elektroneve

12. Sa është masa molekulare e dioksidit të karbonit? (C:12, O:16)

    A) 46
    B) 48
    C) 40
    D) 44

GËS.STAN INSTITUCIONET ARSIMORE

13. Cili është numri i masës atomike të atomit të dhënë në figurë?



A) 19
B) 3
C) 10
D) 9

14. Ku ndodhet pjesa më e madhe e masës në një atom?

A) Protonet
B) Jonet
C) Bërthama
D) Elektronet

15. Një atom ka 10 protone, 15 neutrone dhe 10 elektrone. Sa është masa atomike i këtij atomi?

A) 10
B) 25
C) 15
D) 35

16. Si është emri i elementit me simbolin kimik **K**?

A) Kalcium
B) Cezium
C) Kalium
D) Karbon

17. Elementet mund të klasifikohen në _____ dhe _____.)

A) Metale dhe jometale
B) Komponime dhe elemente
C) Homogjene dhe heterogjene
D) Atome dhe molekula

18. _____ janë percjelles te mira te elektricitetit dhe nxehtesise

A) komponimet
B) metalet
C) jometalet
D) elementet

19. Si quhen rreshtat në tabelën periodike?

A) Perioda
B) Grupe
C) Familje
D) Fisnike

20. Cili është simboli i oksigjenit?

A) Ox
B) O
C) Og
D) Oy

21. Kush e ndërtoi tabelën periodike:

A) Mendelievi
B) Galileu
C) Daltoni
D) Tomsoni

22. Cili nga përbërësit e mëposhtëm përmban si lidhje jonike ashtu edhe lidhje kovalente?

A) NaCl
B) CO_2
C) H_2O
D) $CaCO_3$

23. Çfarë është një jon?

A) Një atom neutral
B) Një atom ose molekulë me ngarkesë pozitive ose negative
C) Një lloj molekule që gjendet vetëm në ujë
D) Një proton

24. Cili nga të mëposhtmit është një anion?

A) K^+
B) Ca^{2+}
C) F^-
D) Mg^{2+}

25. Cila nga deklaratat e mëposhtme është e vërtetë për jonet?

A) Kationet janë me ngarkesë negative
B) Anionet janë me ngarkesë positive
C) Jonet gjithmonë kanë të njëjtin numër protonesh dhe elektronesh
D) Jonet formohen kur atomët fitojnë ose humbin elektrone

26. Sa elektrone ka Cl^- nëse një atom neutral i klorit ka 17 elektrone?

A) 16
B) 17
C) 18
D) 19

27. Cili nga përbërësit e mëposhtëm përmban jone?

A) H_2O
B) NaCl
C) CO_2
D) O_2

28. Sa elektrone ndahen në një lidhje kovalente trefishe?

A) 2
B) 3
C) 6
D) 8

29. Cila molekulë përmban një lidhje kovalente polare?

A) O_2
B) Cl_2
C) N_2
D) HCl

30. Në CO_2, çfarë lloj lidhjeje kovalente ekziston midis karbonit dhe oksigjenit?

A) Lidhje e vetme
B) Lidhje e dyfishtë
C) Lidhje trefishe
D) Lidhje jonike

GËLISTAN 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]