



KIMI

KONTROLLIMI EKSTERN I DIJES SË NXËNËSVE NË FUND TË CIKLIT TË TRETË TË SHKOLLËS FILLORE

MAJ, VITIT MËSIMOR 2016/2017

UDHËZIME

KOHA PËR ZGJIDHJEN E TESTIT ËSHTË 60 MINUTA

Mos e hapni testin derisa mos t'ju japë leje administruesin i testit.

Mjetet e lejuara: lapsi grafit, goma dhe lapsi kimik.

Punimi i nxënësit duhet të jetë i shkruar me laps kimik. Vetëm skicat dhe grafikët mund të vizatohen me laps të thjeshtë.

Gjatë provimit lejohet përdorimi i llogaritësit elektronik (digitronit).

Me kujdes lexoni çdo pyetje.

Me vëmendje lexoni udhëzimet të cilat janë të shkruara para çdo grupit të pyetjeve.

Në detyrat nga 1 deri në 4 rrethoni shkronjën para përgjigjes së saktë. Me rastin e zgjidhjeve të detyrave nga pyetja 5 deri në 7 me kujdes plotësoni tabelën.

Në detyrat nga 8 deri në 16 qartë dhe saktë shkruani përgjigjet në vendin e paraparë për to. Detyrat zgjidhni me ecuri, shkruani drejtë njësitë matëse, kurse vlerat numerike rumbullakojë në dy decimale.

Nëse përgjigjeni në disa mënyra, shënoni mënyrën që dëshironi ta vlerësoi vlerësuesi.

Detyra do të vlerësohet me 0 pikë nëse:

- është e pasaktë
- janë rrethuar më shumë përgjigje të ofruara
- është e palexueshme dhe e paqartë
- zgjidhja është shkruar me laps të thjeshtë (grafit)

Nëse gaboni, vijëzojeni përgjigjen e gabuar dhe zgjidhni detyrën përsëri. **Nuk lejohet përdorimi i korrektorit.**

Me test është dhënë edhe Sistemi periodik i elementeve.

SHIFRA E NXËNËSIT

1	1,01 H 1	13	10,81 B 5	14	12,01 C 6	15	14,01 N 7	16	15,99 O 8	17	19,00 F 9	18	4,00 He 2	
2	6,94 Li 3	20	26,98 Al 13	28,09 Si 14	30,97 P 15	32,07 S 16	35,45 Cl 17	39,95 Ar 18						
3	22,99 Na 11	24,31 Mg 12	ELEMENTET KALIMTARE											
4	39,10 K 19	40,08 Ca 20	44,96 Sc 21	47,90 Ti 22	50,94 V 23	52,00 Cr 24	54,94 Mn 25	55,85 Fe 26	58,93 Co 27	58,71 Ni 28	63,55 Cu 29	65,39 Zn 30	83,80 Kr 36	
5	85,47 Rb 37	87,62 Sr 38	88,91 Y 39	91,22 Zr 40	92,91 Nb 41	95,94 Mo 42	98,91 Tc 43	101,07 Ru 44	102,91 Rh 45	106,42 Pd 46	107,87 Ag 47	112,41 Cd 48	131,30 Xe 54	
6	132,91 Cs 55	137,33 Ba 56	138,91 La¹ 57	178,49 Hf 72	180,95 Ta 73	183,85 W 74	186,21 Re 75	190,23 Os 76	192,22 Ir 77	195,09 Pt 78	196,97 Au 79	200,59 Hg 80	(222) Rn 86	
7	(223) Fr 87	(226) Ra 88	(227) Ac² 89	(261) Rf 104	(262) Ha 105	266,1 Sg 106	264,1 Bh 107	277 Hs 108	268,1 Mt 109	269 Ds 110	272 Uuu 111	285 Uub 112		
ELEMENTET KALIMTARE														
Lantanoidi ¹														
	140,12 Ce 58	140,91 Pr 59	144,24 Nd 60	145 Pm 61	150,4 Sm 62	151,97 Eu 63	157,25 Gd 64	158,93 Tb 65	162,50 Dy 66	164,93 Ho 67	167,26 Er 68	168,93 Tm 69	173,04 Yb 70	174,97 Lu 71
Aktinoidi ¹														
	232,04 Th 90	231,04 Pa 91	238,03 U 92	(237) Np 93	244 Pu 94	243 Am 95	247 Cm 96	247 Bk 97	251 Cf 98	(254) Es 99	257 Fm 100	258 Md 101	259 No 102	(262) Lr 103

← masa atomike relative
← simboli
← numri rendor

Në detyrat nga 1 deri në 4 rrethoni shkronjën para përgjigjes së saktë.

1. Rrethoni shkronjën para vargut në të cilin gjenden vetëm jometalet:

- A. Na, P, O, Fe, Cl
- B. Cu, C, N, H, Pb
- C. O, S, C, P, F
- D. Li, Mg, Ag, Hg, K

2 pikë

2. Rrethoni shkronjën para hidrokarbureve izomerike:

- A. 2-metil-butani dhe propani
- B. 2,2-dimetil-propani dhe n-butani
- C. 2-hekseni dhe 2,3-dimetil-pentani
- D. 1-butini dhe 2-butini

2 pikë

3. Reaksioni i benzenit me brom në prani të grimcave të hekurit është reaksion i:

- A. adisionimit
- B. eliminimit
- C. oksidimit
- D. supstituimit

2 pikë

4. Rrethoni pohimin i cili NUK është i saktë.

- A. Kalciumi është gjithmonë dyvalent.
- B. Hidroksidi i kalciumit është gëlqere e pashuar.
- C. Dolomiti është xehe e magnezit.
- D. Metalet alkalinotokësore reagojnë me ujë.

2 pikë

Në detyrat nga 5 deri në 7 plotësoni tabelat me kujdes

5. Plotësoni tabelën ashtu që t'i renditni tretësirat e substancave në vijim sipas rritjes së vlerës pH .

1. NaOH
2. H_2SO_4
3. CH_3COOH
4. H_2O

--	--	--	--

1 pikë

6. Shkruani X në vendet përkatëse në tabelë, ashtu që të klasifikoni ndryshimet e dhëna të substancave në ato fizike dhe kimike.

NDRYSHIMET E SUBSTANCAVE	Fizike	Kimike
Djegia e drurit		
Zgjatja e telit		
Ndryshku i rrethojës nga hekuri		
Imtësimi i shkumësit		

2 pikë

7. Shkruani X në vendet përkatëse në tabelë, ashtu që të lidhni formulën me nocionin përkatës.

- | | |
|---|---|
| <p>A. C_2H_5OH
 B. $C_3H_5(OH)_3$
 C. $C_2H_4(OH)_2$</p> | <p>1. përbërës i pijeve alkoolike
 2. yndyrat dhe vajrat
 3. masat plastike
 4. antifrizi</p> |
|---|---|

Formula	Nocioni			
	1.	2.	3.	4.
A.				
B.				
C.				

2 pikë

Në detyrat nga 8 deri në 16 shkruani zgjidhjet në vendin e paraparë për to.

8. Atomi i një elementi ka 16 n^0 dhe strukturë të mbështjellësit elektronik $X_{2e,8e,5e}$.

Përcakto:

1. Numrin atomik dhe atë të masës së elementit
2. Grupin dhe periodën në të cilën gjendet ky element

Zgjidhja:

1. _____

2. _____

2 pikë

9. Shkruani formulën e karbonatit të natriumit (sodës).

Zgjidhja: _____

1 pikë

10. Shkruani barazimin kimik të aluminit me oksigjen:

Zgjidhja :

2 pikë

11. Në një mol të molekulës N_2O_5 gjenden:

A. _____ molekula N_2O_5

B. _____ atome O

2 pikë

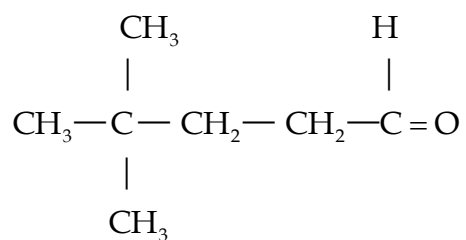
12.



Djegia e qiriut është reaksion _____ ku formohen komponime që quhen _____, me formulë të përgjithshme _____. Reaksioni ndoll në prani të _____.

2 pikë

13. Emëroni sipas nomenklaturës IUPAC komponimin me oksigjen i cili ka formulë racionale:



Zgjidhja :

1 pikë

14. Llogarit masën e hidrogjenit i cili lirohet me reaksionin e 0,1 moleve zink me acid klorhidrik.

PARAQITNI PROCEDURËN E PUNËS.

Zgjidhja :

3 pikë	
--------	--

- 15.** A. Paraqitni me formula strukturore barazimin kimik të adiconimit të plotë të bromit në propin.
B. Shkruani emrin sipas IUPAC-ut të produktit të fituar.

Zgjidhja :

2 pikë	
--------	--

A.

B. _____

- 16.** A. Shkruani formulën strukturore racionale të esterit glicerol me mbetjet e acideve palmitike, stearike dhe palmitike.
B. Shkruani emrin e këtij esteri sipas IUPAC-ut.

2 pikë	
--------	--

Zgjidhja :

A.

B. _____

E PLOTËSON KOMISIONI PËR VLERËSIM

Numri i përgjithshëm i pikëve të fituara në test: _____

Nota: _____

KOMISIONI:

VLERËSUESI KRYESOR: _____

Data _____ 2017