



KIMI

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

MAJ, VITIT MËSIMOR 2014/2015

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 3 rrethoni shkronjën para përgjigjes së saktë. Me rastin e zgjidhjeve të detyrave nga pyetja 4 deri në 6 me kujdes plotësoni tabelën.

Në detyrat nga 7 deri në 14 qartë dhe saktë shkruani përgjigjet në vendin e paraparë për to. Detyrat zgjidhni me ecuri, shkruani drejtë njësitë matëse, kurse vlerat numerike rrumbullakojë 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, vijëzoheni përgjigjen e gabuar dhe zgjidheni detyrën përsëri. **Nuk lejohet përdorimi i korrektorit.**

Me test është dhënë edhe Sistemi periodik i elementeve.

SHIFRA E NXËNËSIT

Në detyrat nga 1 në 3 rretho shkronjën para përgjigjes së saktë.

1. Në 20 g tretësirë 5% gjenden:

- A. 15 g tretës dhe 5 g substancë të tretur
- B. 19 g tretës dhe 1 g substancë te tretur
- C. 20 g tretës dhe 5 g substancë te tretur
- D. 16 g tretës dhe 4 g substancë të tretur

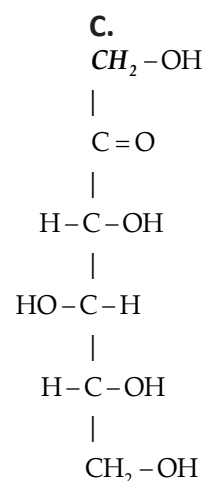
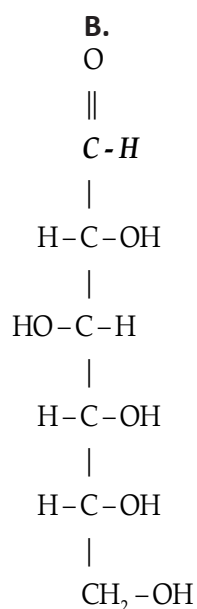
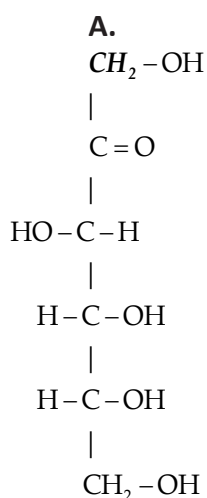
2 pikë

2. Cili barazim kimik i përfitimit të kripës nuk është reaksion i ndryshimit të dyfishtë.

- A. $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- B. $Ca(OH)_2 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + 2H_2O$
- C. $CaO + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$

2 pikë

3. Formula strukturore racionale e fruktozës është:



2 pikë

Në detyrat prej 4 në 6 plotësoni tabelat.

4. Shënoni X para pohimit përkatës (saktë ose e pasaktë). Mund të përdorni Sistemin Periodik të Elementeve.

	Simbolet e elementëve	Saktë	Pasaktë
A.	Metale janë: K, Mg, Fe, Hg, Al		
B.	Jometale janë: C, N, O, S, Br		
C.	Gazra janë: Li, Be, Ca, C, P		
D.	Metale janë: O, F, Br, I, Cl		

2 pikë

5. Shënoni X në vendin përkatës në tabelë ashtu që të lidhni substancën me emrin i cili përdoret në jetën e përditshme.

- | | | | |
|----|---------------------------------------|----|--------------------|
| A. | Karbonati i kalciumit CaCO_3 | 1. | Gëlqerja |
| B. | Oksidi i kalciumit CaO | 2. | Gëlqerja e pashuar |
| | | 3. | Gëlqerja e shuar |

Substanca	Emri		
	1.	2.	3.
A.			
B.			

2 pikë

6. Shënoni X në vendin përkatës në tabelë ashtu që të lidhni grupin e komponimeve me formulën e përgjithshme përkatëse.

- | | | | |
|----|--------|----|-----------------------------|
| A. | Alkini | 1. | $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ |
| B. | Alkeni | 2. | $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ |
| C. | Alkani | 3. | $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$ |
| | | 4. | C_nH_{2n} |

Grupi i komponimeve	Formula e përgjithshme			
	1.	2.	3.	4.
A.				
B.				
C.				

2 pikë

Në detyrat nga 7 në 16 shkruani zgjidhjet në vendin e paraparë për to.

7. Atomi i elementit X në bërthamë ka 12 neutrone dhe strukturë: $X_{2e,8e,1e}^{\cdot}$
Përcaktoni:

1. numrin atomik dhe të masës të këtij elementi
2. periodën dhe grupin në të cilin gjendet ky element

Përgjigje:

1. Numri atomik është _____
Numri i masës është _____
2. Perioda në të cilën gjendet elementi i dhënë është _____
Grupi në të cilin gjendet elementi i dhënë është _____

2 pikë	
--------	--

8. Elementet e grupit të 17-të të sistemit periodik quhen edhe elementet

_____.

1 pikë	
--------	--

9. Shkruani formulën e acidit karbonik.

Përgjigje: _____

1 pikë	
--------	--

10. Shkruani reaksionin kimik të hidroksidit të kalciumit dhe acidit sulfurik për përfitimin e kripës neutrale.

Zgjidhje:

1 pikë	
--------	--

11. 1. Një mol molekula të amoniakut, NH_3 kanë _____ molekula NH_3 .

2. Një mol molekula të amoniakut, NH_3 kanë _____ gram NH_3 .

2 pikë	
--------	--

12. Me barazim kimik paraqitni reaksionin e acidit etanik dhe etanolit.

Zgjidhje:

1 pikë	
--------	--

13. Për alkanin, emërimi i të cilit është butani shkruani:

1. formulën molekulare
2. formulën racionale
3. formulën empirike

Zgjidhje:

1. Formula molekulare:

2. Formula racionale:

3. Formula empirike:

3 pikë	
--------	--

14. Me barazim kimik paraqit rektionin e djegies së butenit.

Zgjidhje:

2 pikë	
--------	--

15. Shkruani formulën strukturore racionale të estrit, glicerolit, me tri mbetjet e acidit palmitinik. Shkruani emrin e këtij estri.

Zgjidhje:

2 pikë	
--------	--

16. Shkruani formulat strukturore dhe emrat e alkineve izomerike, me formulë strukturore C_5H_8 .

Zgjidhje:

3 pikë	
--------	--

E PLOTËSON KOMISIONI PËR VLERËSIM

Numri i përgjithshëm i pikëve të fituara në test: _____

Nota: _____

KOMISIONI:

VLERËSUESI KRYESOR: _____

Data _____ 2015