



# KIMI

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

MAJ, VITIT MËSIMOR 2015/2016

### 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 16 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.

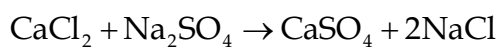
**SHIFRA E NXËNËSIT**





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

**1.** Barazimi kimik,



është resksion:

- A. i analizës
- B. i ndryshimit të dyfishtë
- C. i neutralizimit
- D. i sintezës

2 pikë

**2.** Cili nga çiftet e dhëna të elementeve kimike janë metale alkalinotokësore.

- A. Ag, Cu
- B. Al, K
- C. Ca, Mg
- D. Fe, Zn

2 pikë

**3.** Sa është masa e  $36 \cdot 10^{23}$  të molekulës së ujit?

- A. 18 g
- B. 60 g
- C. 108 g
- D. 160 g

2 pikë

Në detyrat nga 4 deri në 6 plotësoni tabelat me kujdes.

4. Shkruani X para pohimit përkatës (e saktë ose e pasaktë).  
Me lidhje jonike janë të formuara komponimet kimike:

Komponimet kimike	E SAKTË	E PASAKTË
HCl		
NH <sub>3</sub>		
LiF		
H <sub>2</sub> O		
NaCl		

2 pikë

5. Shkruani X para pohimit përkatës (e saktë ose e pasaktë).

POHIMI	E SAKTË	E PASAKTË
Molekula e ujit është polare.		
Metalet përçojnë nxehtësinë dhe rrymën elektrike.		
Metalet formojnë lidhje kovalente.		
Anioniet formohen kur atomet pranojnë elektrone.		

2 pikë

6. Rendit substancat e dhëna sipas numrit të rritjes të mbetjeve të aminoacideve:

1. polipeptidi
2. proteina
3. oligopeptidi
4. dipeptidi

--	--	--	--

1 pikë

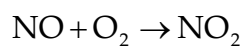
Në detyrat nga 7 deri në 16 shkruani zgjidhjet në vendin e paraparë për to.

7. A. Sipas grupeve –OH gliceroli është alkool \_\_\_\_\_.

B. Emërtimi i glicerolit sipas nomenklaturës JUPAC është \_\_\_\_\_.

2 pikë

8. Barazo reaksionin kimik:



1 pikë

9. Shkruani formulat e kripërave neutrale të acidit karbonik  $\text{H}_2\text{CO}_3$  me jonet e metaleve vijues:

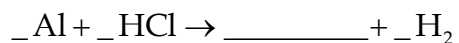
A.  $\text{Na}^+$  \_\_\_\_\_

B.  $\text{Ca}^{2+}$  \_\_\_\_\_

C.  $\text{Fe}^{3+}$  \_\_\_\_\_

3 pikë

**10.** Përfundoni reaksionin e filluar kimik:



2 pikë	
--------	--

**11.** Shkruani barazimin kimik të reaksionit të neutralizimit në mes acidit përkatës dhe bazës përkatëse me ç'rast formohet nitrati i bariumit.

Zgjidhja:

1 pikë	
--------	--

**12.** Shkruani formulën e alkanit me 4 C atome i cili është në vargun homolog me metanin.

Zgjidhja: \_\_\_\_\_

1 pikë	
--------	--

- 13.** Në 50g të tretësirës së kripës 20%, janë tretur edhe 10g kripë.  
Sa është përqendrimi procentual i tretësirës së fituar?

*PARAQITNI E CURINË E PUNËS.*

**Zgjidhja:**

3 pikë	
--------	--



**14. Paraqitni me barazime kimike reaksionet:**

etanoli → etanali → acidi etanoik → etil etanoati

**Zgjidhja:**

3 pikë	
--------	--

**15.** Paraqit me barazim kimik adiconin e hidrogjenit në 2-buten dhe emërtoni sipas JUPAC-ut produktin e fituar.

Zgjidhja:

2 pikë	
--------	--

**16.** Shkruani formulën e sapunit i cili përfitohet me sapunëzimin e gliceril tristearatit me ndihmën e hidroksidit të kaliumit.

Zgjidhja:

1 pikë	
--------	--



**E PLOTËSON KOMISIONI PËR VLERËSIM**

Numri i përgjithshëm i pikëve të fituara në test: \_\_\_\_\_

Nota: \_\_\_\_\_

**KOMISIONI:**

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

**VLERËSUESI KRYESOR:** \_\_\_\_\_

Data \_\_\_\_\_ 2016