

  
qendra e provimeve  
**MASA**  
E VËRTETË  
E NJOHURIVE

# GARAT SHTETËRORE 2014

SHIFRA E NXËNËSIT

## SHKOLLA FILLORE **KIMI**

NUMRI I PËRGJITHSHËM I PIKËVE TË FITUARA

Testin e kontrollloi

Podgoricë, ..... 20.....



<b>Detyra numër</b>	<b>Pikët</b>
1.	8
2.	8
3.	6
4.	10
5.	10
6.	6
7.	10
8.	8
9.	8
10.	10
11.	8
12.	8
<b>Gjithsej</b>	<b>100</b>

Për zhvillimin e testit janë planifikuar 120 minuta.  
Gjatë zhvillimit të testit nxënësit mund të përdorin lapsin kimik dhe kalkulatorin.  
Nuk lejohet përdorimi i mjeteve tjera.



GARAT SHKETËRORE 2014  
TESTI NGA KIMIA  
(shkolla fillore)

- 1.** Mostra e komponimit të pastër përmban 9,8 g zink,  $1,8 \cdot 10^{23}$  atome kromi dhe 0,6 mol atome oksigjen. Cila është formula më e thjeshtë e këtij komponimi?

$$\text{Ar}(\text{Zn})=65,4 \quad \text{Ar}(\text{Cr})=52 \quad \text{Ar}(\text{O})=16$$

- 2.** Janë dhënë bazat: NaOH dhe  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  dhe acidet:  $\text{HNO}_3$  dhe  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Shkruani formulat e kripërave: a) neutrale, b) acidike dhe c) bazike, të cilat mund të formohen me reaksione të ndërsjella të bazave dhe acideve të dhëna.

- 3.** Një tretësirë përmban 5% hekur(II)-sulfat (të masës). Sa kilogram hekur mund të fitohet nga 1 ton të kësaj tretësire?

$$\text{Ar}(\text{Fe})=56 \quad \text{Ar}(\text{S})=32 \quad \text{Ar}(\text{O})=16$$

- 4.**  $100 \text{ dm}^3$  të tretësirës 50% NaOH ka dendësinë  $\rho=1,525 \text{ g cm}^{-3}$ . Sa  $\text{dm}^3$  ujë duhet shtuar në tretësirën e NaOH që të fitohet tretësira 40%-she. Dendësia e tretësirës 40% e NaOH është  $\rho=1,430 \text{ g cm}^{-3}$ .

- 5.** Në reaksionin e benzenit dhe bromit, në prani të grimcave të hekurit, formohet sasi e mjaftueshme e bromhidrikut që të ngop plotësisht  $1,2 \cdot 10^{23}$  molekula të propinës. Llogarit sa gram benzen merr pjesë në reaksion dhe sa gram brombenzeni formohen gjatë këtij reaksioni.

$$\text{Ar}(\text{H})=1 \quad \text{Ar}(\text{C})=12 \quad \text{Ar}(\text{O})=16 \quad \text{Ar}(\text{Br})=80$$

- 6.** Me djegien e 5,00 g komponimi A, që përmban hidrogjen dhe sulfur fitohen 2,64 g ujë. Përcakto përmbajtjen në përqindje të komponimit A.

$$\text{Ar}(\text{S})=32 \quad \text{Ar}(\text{O})=16 \quad \text{Ar}(\text{H})=1$$

































