



qendra e provimeve

MASA

E VËRTETË
E NJOHURIVE

GARAT SHTETËRORE 2015

SHIFRA E NXËNËSIT

SHKOLLA FILLORE

KIMI

NUMRI I PËRGJITHSHËM I PIKËVE TË FITUARA

Testin e kontrollloi

Podgoricë, 20.....

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

Për zhvillimin e testit janë planifikuar 120 minuta.
Gjatë zhvillimit të tij nxënësit mund të përdorin lapsin kimik dhe kalkulatorin.
Mjetet tjera nuk lejohen.

GARAT SHITETËRORE 2015
TESTI NGA KIMIA
(shkolla fillore)

1. Pran linjave të substancave të cekura shkruani, A nëse bëhet fjalë për element, B për komponim, C për tretësirë homogjene dhe D nëse është tretësirë heterogjene.

sakarozë _____	dhe _____	
tel prej bakri _____	ujë i pijshëm _____	
ajër (i pastër) _____	avull uji _____	
sallatë perimesh _____	blozë hekuri _____	<input type="checkbox"/>

2. Ndani nëpër grupe grimcat e cekura:

5Al^{3+} , 2CO , He, CaC_2 , 3H , Ca,
 Mg^{2+} , S^{2-} , $5\ ^{16}\text{O}$, CH_4 , CO_3^{2-} , NO

Atomët: _____

Jonet: _____

Molekulat: _____

3. Shuma e numrave të masës të atomeve të ndryshme X, Y dhe Z është 73. Numri i protoneve dhe neutroneve është i njëjtë në atomin X dhe në atomin Y. Numri atomik i atomit të elementit Y është i njëjtë me numrin e masës së atomit X. Numri i masës të atomit Z është më i madh për 1 në krahasim me shumën e numrave të atomeve X dhe Y. Elementi Z ka elektrone valentore në nivelin elektronik M dhe ndërton me elementin elektronik M dhe ndërton me elementin komponim jonik YZ_2 . Përcakto numrat atomik dhe të masës të atomeve X, Y dhe Z.

4. Raporti i numrit të atomit të një elementit dhe azotit në komponim është 3:2, ndërsa raporti i tyre i masave është 18:7. Llogaritni masën atomike relative të elementit të panjohur. $\text{Ar}(\text{N})=14$

5. Sa gram amoniak mund të fitohet nga 7g hidrogjen dhe 7g azot?

Sa gram nga cili element mbeten pa reaguat?

$\text{Ar}(\text{H})=1$ $\text{Ar}(\text{N})=14$

6. Në 50°C janë formuar 300g tretësirë të ngopur të kripës X. Me ftohjen e tretësirës në 20°C formohet tretësirë heterogjene e përbërë nga 262,5 g të tretësirës së ngopur X. Tretshmëria e kësaj kripe në 20°C është 5 g. Sa është tretshmëria e kësaj kripe në 50°C?

7. Që plotësisht të ngopet tretësira prej 14,6g eteni dhe propeni nevojiten 11,2 dm³ hidrogjen, të njësuar në kushte normale. Sa është masa e secilit gaz në tretësirë?
Ar(H)=1 Ar(C)=12

8. Është djegur tretësira e propanonit dhe propanalit, me raport të numrit të moleve 1 : 3. Me këtë rast është formuar 26,88 dm³ oksid azoti (IV) në kushte normale. Sa gram propanal gjenden në tretësirë?
Ar(H)=1 Ar(C)=12 Ar(O)=16

9. Shkruani formulat strukturore dhe emërimet e izomerëve të komponimeve aromatike me formulë molekulare C₇H₇Cl.

10. Janë oksiduar 200g të tretësirës së alkoolit me pjesëmarrje në masë të etanolit $\omega=0,184$. Sa gram uthull formohen me këtë rast? Uthulla është tretësirë ujore e acidit të etanit me pjesëmarrje në masë $\omega=0,05$.
Ar(H)=1 Ar(C)=12 Ar(O)=16

11. Me thartimin alkoolik (fermentim) të glukozës në prani të tharmit formohet metanoli dhe oksidi i karbonit (IV). Sa gram metanol formohet nëse fermentohen 45 g të tretësirës 80% të glukozës?
Sa gram të etil-butanoatit mund të fitohen me esterifikimin e metanolit të fituar, me sasi të mjaftueshme të acidit butanoik?
Ar(H)=1 Ar(C)=12 Ar(O)=16

12. Sa gram ujë lirohet me formimin e 0,02 mol heksapeptidi, me sintezën e aminoacideve?
Ar(H)=1 Ar(C)=12 Ar(O)=16 Ar(N)=14

