



EKZEMPLAR PËR NXËNËSIN

Republika e Serbisë
MINISTRIA E ARSIMIT
ENTI PËR VLERËSIMIN E CILËSISË SË
ARSIMIT DHE TË EDUKIMIT

PROVIMI PËRFUNDIMTAR NË FUND TË ARSIMIT DHE EDUKIMIT FILLOR

TESTI
KIMI

FORMULARI I IDENTIFIKIMIT

EMRI, EMRI I NJËRIT PRIND/PËRFAQËSUESIT TJETËR LIGJOR, MBIEMRI I NXËNËSIT

NUMRI I IDENTIFIKIMIT TË NXËNËSIT

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

SHKOLLA FILLORE _____

VENDI _____

KOMUNA _____


NËNSHKRIMI I MËSIMDHËNËSIT KUJDESTAR

Rezultatet mund të shihen në portalin **Moja srednja škola**: <https://mojasrednjaskola.gov.rs> duke vendosur numrin e veçantë identifikues të nxënësit (shifra dhjetëshifrore e nxënësit). Për shkak të shkarkimit të testit në Pdf format, në pjesën ku mund të shihni rezultatet e provimit përfundimtar, është e domosdoshme të vendosni shifrën e veçantë të testit.

Shifra e veçantë e testit: d33eabb814cc

Nëse prindi/përfaqësuesi tjetër ligjor ka një llogari të hapur në portalin **Moj esDnevnik** ose ka një llogari në **Portal za elektronsku identifikaciju eID.gov.rs**, me të cilin mund të çaset në portalin **Moj esDnevnik**, atëherë përveç që mund të ketë çasje në rezultatet e testit përfundimtar, në portalin **Moja srednja škola**, mund të shfrytëzojë edhe shërbimet tjera elektronike si: paraqitja e ankesës ndaj rezultateve të testit përfundimtar, të dërgojë listën elektronike të dëshirave për regjistrim dhe paraqitjen apo aplikacionin elektronik për regjistrim në shkollë të mesme.

UDHËZIME PËR PUNË

- Testi të cilin duhet ta zgjidhësh ka **20 detyra**. Për plotësimin e testit në dispozicion ke **120 minuta**.
- Detyrat nuk është e thënë t'i zgjidhësh sipas radhitjes së paraqitur.
- Gjatë punës mund të përdorësh laps grafik dhe gomë, por nuk mund ta përdorësh kalkulatorin dhe telefonin mobil.
- Përgjigjet përfundimtare dhe ecurinë shkruaji me **laps kimik ngjyrë të kaltër**.
- Përgjigja e cila është e shkruar vetëm me laps grafik, laps kimik me ngjyrë të zezë ose laps "shkruaj – fshij" nuk do të pranohet.
- Tek detyrat me opsione, nuk do të pranohen përgjigjet e përmirësuara.
- Në detyrat me opsione do të marrësh 0 pikë nëse përveç përgjigjes së saktë rrethon apo nënvizon edhe ndonjë përgjigje të pasaktë.
- Ke kujdes, ngase detyrat dallojnë nga mënyra sipas të cilës duhet të përgjigjesh.
- Mos shkruaj asgjë mbi QR kodet (), të cilët gjenden në çdo faqe të testit.

Tek disa detyra do të zgjedhësh përgjigjen e saktë ashtu që do të ngjyrosësh rrethin e duhur. Tek detyrat të cilat kanë më tepër përgjigje të sakta është e nevojshme të ngjyrosen më shumë rathë. Kujdesu që rrethi të jetë patjetër i ngjyrosur, sepse vetëm ashtu përgjigja do të pranohet si e saktë.

SHEMBULL I RRATHËVE TË NGJYROSUR	
Tek detyra me një përgjigje të saktë	
Cili është kryeqyteti i Republikës së Serbisë? Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.	
<input type="radio"/> Novi Sadi <input checked="" type="radio"/> Beogradi <input type="radio"/> Nishi <input type="radio"/> Krushevci	
Tek detyra me më shumë përgjigje të sakta	
Ngjyros rathët para shprehjes, shuma e të cilës është 5.	
<input checked="" type="radio"/> 2 + 3 <input type="radio"/> 1 + 2 <input checked="" type="radio"/> 4 + 1 <input type="radio"/> 2 + 4 <input type="radio"/> 3 + 5	

- Nëse e përfundon testin më herët se sa koha që është paraparë, atëherë dorëzo testin dhe largohu në qetësi.

Të dëshirojmë shumë suksese në provim!



PROVIMI PËRFUNDIMTAR NË FUND TË ARSIMIT DHE EDUKIMIT FILLOR
TESTI
KIMI

1. Cila substancë është element kimik?
Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

oksigjeni guri i kaltër kripa e kuzhinës soda bikarbon
(bikarbon natriumi)

2. Ngjyros rrethin në fushën përkatëse, ashtu që të lidhësh substancën me ngjyrën e saj.

	verdhë	zezë	kuqe
Sulfuri	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Bakri	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Grafiti	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

3. Cila substancë përdoret për heqjen e gurit nga rubineti?
Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

kripa e kuzhinës sheqeri uthulla pluhur për pjekje
(bakina)

4. Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.
Tretje krijohet kur me ujin përzihet:

rëra; vaji; biberi; krypa e kuzhinës.

5. Cili nga nocionet kimike i përgjigjet procesit të djegies së alkooleve?
Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

tretja oksidimi shkrirja përzirja





6. Për cilën veti hidrogjeni përdoret për përpunimin dhe saldimin e metaleve?

Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

- është në gjendje të gaztë, ka dendësi të vogël,
 gjatë nxemjes liron nxehtësi të madhe, pak tretet në ujë.

7. Cilës klasë të komponimeve i takon komponimi me formulë NaOH?

Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

- oksideve acideve bazave kripërave

8. Ngjyros rrethin para emërimit të substancës me formulë CH₃OH.

- metani metanoli etani etanoli

9. Në cilat ushqime karbohidratet janë më të pranishme?

Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

- mish mjaltë vaj peshku yndyrë derri

10. Si quhet reaksioni kimik ku ndonjë atom ose grupe atomike në molekulë zëvendësohet me ndonjë atom ose grup atomike.

Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

- neutralizimi esterifikimi djegia zëvendësimi

11. Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

Tretja e ngopur bëhet:

- kur shtojmë më shumë substancë të tretur se sa tretës;
 kur një pjesë e substancës mbetet e pa tretur në fund të enës;
 kur lajmërohen fluskat;
 kur shtohet sasia e njejtë e tretësit dhe e substancës së tretur.





12. Ngjyros rrethin në fushën përkatëse të tabelës, ashtu që të tregosh nëse ndryshimet e përmendura e shpejtojnë apo ngadalësojnë tretjen.

	Shpejtoj tretjen	Ngadalëson tretjen
Imtësimi i sheqerit	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Ngrohja e ujit	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Ftohja e ujit	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
përzirja	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

13. Ngjyros rrethin në fushën përkatëse, ashtu që të lidhësh secilën substancë me formulën përkatëse.

	SO ₃	N ₂ O ₃	H ₂ SO ₄	HNO ₃
Acidi nitrik	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Oksidi i sulfurit (VI)	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Oksidi i azotit (III)	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Acidi sulfurik	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

14. Ngjyros rrethin para ekuacionit të saktë të sintezës së amoniakut.

- $2\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + 3\text{H}_2$
 $\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
 $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$

15. Është filluar ekuacioni i djegies së substancës organike:
 $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow$
 Cilat formula dhe koeficientë e përfundojnë këtë reaksion?
 Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

- $3\text{CO} + 2\text{H}_2\text{O}$
 $6\text{CO} + 16\text{H}_2\text{O}$
 $3\text{CO} + 8\text{H}_2\text{O}$
 $3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$





16. Ngjyros rrethin në fushën përkatëse të tabelës, ashtu që të lidhësh secilën substancë me rolin e saj në trupin e njeriut.

	transportuese	ndërtues	burim energjie
Proteinat e flokëve	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Hemoglobina	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Saharoza	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Amidoni	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

17. Cilën ecuri duhet përdorur për të ndarë përbërësat e përzierjes së alkoolit dhe ujit?
Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

derdhja ndarja me magnet filtrimi distilimi

18. Janë treguar reaktantët e reaksioneve kimike. Në cilin reaksion kimikë do të formohet produkti, i cili do të ndryshojë ngjyrën e kaltërt të lakmuesit në të kuqe?
Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

19. Jodi (I_2) tretet në heksan. Cila veti e heksanit e mundëson përdorimin e tij për tretjen e jodit?
Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë

ka dendësi më të vogël se uji.
 është i ndezshëm.
 ka molekulë jo polare.
 është i pangjyrë.

20. Cilat prej dy grupeve funksionale i përmban secili aminoacid?
Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

amine dhe hidroksile
 amine dhe karboksile
 hidroksile dhe karboksile
 karbonile dhe karboksile



FAQE E ZBRAZËT



Republika e Serbisë
MINISTRIA E ARSIMIT
ENTI PËR VLERËSIMIN E CILËSISË SË
ARSIMIT DHE TË EDUKIMIT

EKZEMPLAR PËR SHKOLLËN

TË NGJITET TIKETA E IDENTIFIKIMIT

PROVIMI PËRFUNDIMTAR NË FUND TË ARSIMIT DHE EDUKIMIT FILLOR

TESTI
KIMI

FORMULARI I IDENTIFIKIMIT

EMRI, EMRI I NJËRIT PRIND/PËRFAQËSUESIT TJETËR LIGJOR, MBIEMRI I NXËNËSIT

NUMRI I IDENTIFIKIMIT TË NXËNËSIT

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

SHKOLLA FILLORE _____
VENDI _____
KOMUNA _____

NËNSHKRIMI I MËSIMDHËNËSIT KUJDESTAR

