



Хемија - Босански

PRIMJERAK ZA UČENIKA

Republika Srbija
MINISTARSTVO PROSVJETE
ZAVOD ZA VREDNOVANJE KVALITETA
OBRAZOVANJA I ODGOJA

ZAVRŠNI ISPIT NA KRAJU OSNOVNOG OBRAZOVANJA I ODGOJA

TEST
HEMIJA

IDENTIFIKACIONI OBRAZAC

IME, IME JEDNOG RODITELJA/DRUGOG ZAKONSKOG ZASTUPNIKA, PREZIME UČENIKA

IDENTIFIKACIONI BROJ UČENIKA

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

OSNOVNA ŠKOLA

MJESTO

OPĆINA

POTPIS DEŽURNOG NASTAVNIKA

Rezultati se mogu pogledati na portalu **Moja srednja škola**: <https://mojasrednjaskola.gov.rs> unosom jedinstvenog identifikacionog broja učenika (desetocifrena šifra učenika). Radi preuzimanja skeniranog testa u pdf formatu, u dijelu gdje su dostupni rezultati završnog ispita, neophodno je unijeti jedinstvenu šifru testa.

Jedinstvena šifra testa: 220202511174

Ukoliko roditelj / drugi zakonski zastupnik ima nalog na portalu **Moj esDnevnik** ili ima nalog na **Portal za elektronsku identifikaciju eID.gov.rs**, kojim pristupa portalu **Moj esDnevnik**, tada, osim uvida u rezultate završnog ispita, na portalu **Moja srednja škola** može iskoristiti i neku od sljedećih elektronskih usluga: podnošenje prigovora na rezultate završnog ispita, podnošenje elektronske liste želja i podnošenje elektronske prijave za upis u srednju školu.

UPUTSTVO ZA RAD

- Test koji trebaš riješiti ima **20 zadataka**. Za rad je predviđeno **120 minuta**.
- Zadatke ne moraš raditi prema redoslijedu kojim su dati.
- Tokom rada možeš se koristiti grafitnom olovkom i gumicom, ali se ne smiješ koristiti kalkulatorom i mobilnim telefonom.
- Konačne odgovore i postupak napiši **plavom hemijskom olovkom**.
- Odgovor koji je napisan samo grafitnom, crnom hemijskom ili „piši-briši“ olovkom neće biti priznat.
- U zadacima sa ponuđenim odgovorima neće biti priznati prepravljani odgovori.
- U zadacima sa ponuđenim odgovorima, u kojima je samo jedan tačan odgovor, dobijaš 0 bodova ukoliko pored tačnog odgovora označiš i neki netačan.
- Obrati pažnju da se zadaci razlikuju po načinu na koji trebaš dati odgovor.
- Nemoj ništa upisivati na QR kodove (), koji se nalaze na svakoj strani testa.

U nekim zadacima izabrat ćeš tačan odgovor tako što ćeš obojiti odgovarajući kružić. U zadacima u kojima postoji više tačnih odgovora potrebno je obojiti više kružića. Vodi računa da kružić bude obojen; mora biti obojen jer će ti samo tako odgovor biti priznat.

PRIMJER OBOJENIH KRUŽIĆA
U zadatku sa jednim tačnim odgovorom Koji je glavni grad Republike Srbije? Oboj kružić ispred tačnog odgovora. ☐ Novi Sad ☒ Beograd ☐ Niš ☐ Kruševac
U zadatku sa više tačnih odgovora Oboj kružiće ispred izraza čiji je zbir 5. ☒ 2 + 3 ☐ 1 + 2 ☒ 4 + 1 ☐ 2 + 4 ☐ 3 + 5

- Ako završiš ranije, predaj test i tiho izađi.

Želimo ti mnogo uspjeha na ispitu!



ZAVRŠNI ISPIT NA KRAJU OSNOVNOG OBRAZOVANJA I ODGOJA
TEST
HEMIJA

1. Koja od navedenih supstanci je jednostavna čista supstanca?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ hlorovodonična kiselina ☐ ugljik(IV)-oksid
- ☐ natrij-hidroksid ☐ magnezij
2. Koja mjerna jedinica se koristi za masu?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ gram ☐ litar ☐ metar ☐ stepen celzijusa
3. Koji dio aparature je neophodan za laboratorijsko cijedenje?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ lijevak ☐ drvena štipaljka ☐ mašice ☐ gumeno crijevo
4. Zašto se šerpe za kuhanje hrane **ne prave** od olova?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ Otroвно je. ☐ Magnetično je.
- ☐ Ima malu gustinu. ☐ Ne provodi toplotu.
5. Koja supstanca će promijeniti boju crvene lakmus hartije u plavu?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ kuhinjska so ☐ magnezij-hidroksid
- ☐ hlorovodonična kiselina ☐ sumpor(IV)-oksid
6. Oboj kružić ispred rečenice koja opisuje pravilno postupanje u laboratoriji.
- ☐ Hemikalije koje su osjetljive na svjetlost čuvaju se u tamnim bocama.
- ☐ Miris tečnosti određuje se direktnim mirisanjem iz boce.
- ☐ Zaštitne rukavice obavezno se skidaju prije izvođenja eksperimenta.
- ☐ Višak hemikalija se vraća u originalnu ambalažu.





7. Kojoj vrsti supstanci pripada supstanca čija je hemijska formula CH_3COOH ?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ oksidima ☐ karboksilnim kiselinama
☐ aldehidima ☐ alkoholima
8. Nafta je sirovina koja se koristi za dobijanje električne energije, plastičnih masa, pokretanje automobila, itd. Koja jedinjenja čine naftu?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ estri ☐ alkoholi ☐ ugljikovodici ☐ karboksilne kiseline
9. Omer želi da poveća svoju mišićnu masu. Osim redovnog treninga, trener mu je savjetovao da hranom unosi više proteina. Koju namirnicu bi trebalo češće da jede?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ krompir ☐ masline ☐ jaja ☐ hleb
10. Koji iskaz je tačan?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ Supstance sa jonskom vezom imaju niske temperature ključanja.
☐ Supstance sa jonskom vezom su na sobnoj temperaturi tečne.
☐ Supstance sa nepolarnom kovalentnom vezom su rastvorljive u vodi.
☐ Supstance sa nepolarnom kovalentnom vezom ne rastvaraju se u vodi.
11. Kako se nazivaju jedinjenja sa istom molekulskom, a različitom strukturnom formulom?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ izotopi ☐ izomjeri ☐ izolatori ☐ indikatori
12. Koliko grama supstance X treba dodati u 50 g vode da bi se dobio zasićen rastvor te supstance u vodi, na sobnoj temperaturi? Rastvorljivost supstance X na sobnoj temperaturi je 36 g.
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ 72 g ☐ 18 g ☐ 9 g ☐ 36 g

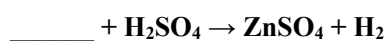




13. Vahid je dobio zadatak da ispita da li nepoznati oksid u reakciji sa vodom daje kiselinu. Šta mu je za to potrebno? Oboj kružić ispred tačnog odgovora.

- ☐ vaga
- ☐ indikator
- ☐ mašice
- ☐ grejno tijelo

14. Koja supstanca nedostaje u navedenoj jednačini hemijske reakcije?



Oboj kružić ispred tačnog odgovora.

- ☐ Zn(OH)_2 ☐ ZnO ☐ Zn ☐ ZnS

15. Oboj kružić u odgovarajućem polju tako što ćeš povezati supstance sa njihovom ulogom u jednačini hemijske reakcije sagorijevanja etina.

	Reaktant	Reakcioni proizvod
CO_2	☐	☐
C_2H_2	☐	☐
H_2O	☐	☐
O_2	☐	☐

16. Koja supstanca obavlja transport kisika i ugljik(IV)-oksida pri disanju? Oboj kružić ispred tačnog odgovora.

- ☐ heksanol
- ☐ glicin
- ☐ glukoza
- ☐ hemoglobin





17. Koja tvrdnja je tačna?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ Katjon ima više protona nego elektrona.
- ☐ Svaki atom ima jednak broj protona i neutrona.
- ☐ Anjon ima više neutrona nego protona.
- ☐ Svaki molekul ima jednak broj protona i neutrona.
18. Koja supstanca se dobija kada metal reaguje s kiselinom?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ voda
- ☐ kisik
- ☐ vodik
- ☐ ugljik(IV)-oksid
19. Kom tipu reakcije pripada reakcija dodavanja molekula hlora na eten, pri čemu se dobija 1,2-dihloretan?
Oboj kružić ispred tačnog odgovora.
- ☐ adiciji
- ☐ oksidaciji
- ☐ elektrolizi
- ☐ supstituciji
20. Oboj kružić u odgovarajućem polju tako da svaku supstancu povežeš sa proizvodom njene hidrolize.

Supstanca	karboksilne kiseline	monosaharidi	aminokisline
suncokretovo ulje	☐	☐	☐
protein	☐	☐	☐
polisaharid	☐	☐	☐
disaharid	☐	☐	☐



PRAZNA STRANA



Хемија - Босански



ИНТЕРНО

PRIMJERAK ZA ŠKOLU

Republika Srbija
MINISTARSTVO PROSVJETE
ZAVOD ZA VREDNOVANJE KVALITETA
OBRAZOVANJA I ODGOJA

ZALIJEPI IDENTIFIKACIONU
NALJEPNICU

ZAVRŠNI ISPIT NA KRAJU OSNOVNOG OBRAZOVANJA I ODGOJA

TEST
HEMIJA

IDENTIFIKACIONI OBRAZAC

IME, IME JEDNOG RODITELJA/DRUGOG ZAKONSKOG ZASTUPNIKA, PREZIME UČENIKA

IDENTIFIKACIONI BROJ UČENIKA

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

OSNOVNA ŠKOLA _____

MJESTO _____

OPĆINA _____

POTPIS DEŽURNOG NASTAVNIKA

