



Хемија - Хрватски

PRIMJERAK ZA UČENIKA

Republika Srbija
MINISTARSTVO PROSVJETE
ZAVOD ZA VREDNOVANJE KVALITETE
OBRAZOVANJA I ODGOJA

ZAVRŠNI ISPIT NA KRAJU OSNOVNOGA OBRAZOVANJA I ODGOJA

TEST
KEMIJA

IDENTIFIKACIJSKI OBRAZAC

IME, IME JEDNOGA RODITELJA / DRUGOGA ZAKONSKOG ZASTUPNIKA, PREZIME UČENIKA

IDENTIFIKACIJSKI BROJ UČENIKA

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

OSNOVNA ŠKOLA
MJESTO
OPĆINA

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

POTPIS DEŽURNOGA NASTAVNIKA

Rezultati se mogu pogledati na portalu **Moja srednja skola**: <https://mojasrednjaskola.gov.rs> unosom jedinstvenoga identifikacijskog broja učenika (desetoznamenkasta zaporka učenika). Zbog preuzimanja skeniranoga testa u pdf formatu, u dijelu gdje su dostupni rezultati završnoga testa, nužno je unijeti jedinstvenu zaporku testa.

Jedinstvena zaporka testa: 220202511293

Ako 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 završnoga testa, na portalu **Moja srednja skola** može iskoristiti i neku od sljedećih elektroničkih usluga: podnošenje prigovora na rezultate završnoga ispita, podnošenje elektroničke liste želja i podnošenje elektroničke prijave za upis u srednju školu.

UPUTA ZA RAD

- Test sadrži **20 zadataka** koje trebaš riješiti za **120 minuta**.
- Zadatke ne moraš rješavati redoslijedom kojim su zadani.
- Tijekom rada možeš koristiti grafitnu olovku i gumicu, ali ne smiješ koristiti kalkulator i mobitel.
- Konačne odgovore i postupak napiši **plavom kemijskom olovkom**.
- Odgovor koji je napisan samo grafitnom ili crnom kemijskom olovkom neće biti prihvaćen.
- U zadacima s ponuđenim odgovorima neće biti prihvaćen prepravljeni odgovor.
- U zadacima s ponuđenim odgovorima, u kojima je samo jedan točan odgovor, dobivaš 0 bodova ukoliko pored točnoga odgovora označiš i neki netočan.
- Obrati pozornost da se zadatci razlikuju po načinu na koji trebaš odgovoriti.
- Nemoj ništa upisivati na QR kodove () koji se nalaze na svakoj stranici testa.

U nekim zadacima izabrat ćeš točan odgovor tako što ćeš obojiti odgovarajući kružić. U zadacima u kojima postoji više točnih odgovora potrebno je obojiti više kružića. Vodi računa da kružić mora biti obojen jer će samo tako odgovor biti prihvaćen.

PRIMJER OBOJENIH KRUŽIĆA
U zadatku s jednim točnim odgovorom
Koji je glavni grad Republike Srbije? Oboji kružić ispred točnoga odgovora. ☐ Novi Sad ☒ Beograd ☐ Niš ☐ Kruševac
U zadatku s više točnih odgovora
Oboji kružiće ispred izraza čiji je zbroj 5. ☒ 2 + 3 ☐ 1 + 2 ☒ 4 + 1 ☐ 2 + 4 ☐ 3 + 5

- Ako završiš ranije, predaj test i tiho izadi.

Želimo ti puno uspjeha na ispitu!



ZAVRŠNI ISPIT NA KRAJU OSNOVNOGA OBRAZOVANJA I ODGOJA
TEST
KEMIJA

1. Koja je od navedenih tvari jednostavna čista tvar?
Oboji kružić ispred tačnoga odgovora.
- ☐ klorovodična kiselina ☐ ugljikov(IV) oksid
- ☐ natrijev hidroksid ☐ magnezij
2. Kojom se mjernom jedinicom koristimo za masu?
Oboji kružić ispred tačnoga odgovora.
- ☐ gramom ☐ litrom ☐ metrom ☐ stupnjem Celzijevim
3. Koji je dio aparature nužan za laboratorijsko cijedenje?
Oboji kružić ispred tačnoga odgovora.
- ☐ lijevak ☐ drvena štipaljka ☐ metalna kliješta ☐ gumeno crijevo
4. Zašto se posude za kuhanje hrane **ne izrađuju** od olova?
Oboji kružić ispred tačnoga odgovora.
- ☐ Otroвно je. ☐ Magnetično je.
- ☐ Ima malu gustoću. ☐ Ne provodi toplinu.
5. Koja će tvar promijeniti boju crvena lakmusova papira u plavu?
Oboji kružić ispred tačnoga odgovora.
- ☐ kuhinjska sol ☐ magnezijev hidroksid
- ☐ klorovodična kiselina ☐ sumporov(IV) oksid
6. Oboji kružić ispred rečenice koja opisuje pravilno postupanje u laboratoriju.
- ☐ Kemikalije koje su osjetljive na svjetlost čuvaju se u tamnim bocama.
- ☐ Miris tekućina određuje se izravnim mirisanjem iz boce.
- ☐ Zaštitne rukavice obavezno se skidaju prije izvođenja pokusa.
- ☐ Višak kemikalija vraća se u originalnu ambalažu.





7. Kojoj vrsti tvari pripada tvar čija je kemijska formula CH_3COOH ?
Oboji kružić ispred točnoga odgovora.
- ☐ oksidima ☐ karboksilnim kiselinama
☐ aldehidima ☐ alkoholima
8. Nafta je sirovina koja se koristi za dobivanje električne energije, plastičnih masa, pokretanje automobila itd. Koji spojevi čine naftu?
Oboji kružić ispred točnoga odgovora.
- ☐ esteri ☐ alkoholi ☐ ugljikovodici ☐ karboksilne kiseline
9. Đorđe želi povećati svoju mišićnu masu. Osim redovitoga treninga, trener mu je savjetovao da hranom unosi više proteina. Koju bi namirnicu trebao češće jesti?
Oboji kružić ispred točnoga odgovora.
- ☐ krumpir ☐ masline ☐ jaja ☐ kruh
10. Koja je tvrdnja točna?
Oboji kružić ispred točnoga odgovora.
- ☐ Tvari s ionskom vezom imaju niske temperature vrenja.
☐ Tvari s ionskom vezom pri sobnoj su temperaturi tekuće.
☐ Tvari s nepolarnom kovalentnom vezom topljive su u vodi.
☐ Tvari s nepolarnom kovalentnom vezom ne otapaju se u vodi.
11. Kako se nazivaju spojevi s istom molekulskom, a različitom strukturnom formulom?
Oboji kružić ispred točnoga odgovora.
- ☐ izotopi ☐ izomeri ☐ izolatori ☐ indikatori
12. Koliko grama tvari x treba dodati u 50 g vode kako bi se dobila zasićena otopina te tvari u vodi, pri sobnoj temperaturi? Topljivost tvari x pri sobnoj temperaturi je 36 g.
Oboji kružić ispred točnoga odgovora.
- ☐ 72 g ☐ 18 g ☐ 9 g ☐ 36 g

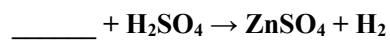




13. Vojin je dobio zadatak ispitati tvori li nepoznati oksid u reakciji s vodom kiselinu. Što mu je za to potrebno? Oboji kružić ispred tačnoga odgovora.

- ☐ vaga
- ☐ indikator
- ☐ metalna kliješta
- ☐ grejno tijelo

14. Koja tvar nedostaje u navedenoj jednadžbi kemijske reakcije?



Oboji kružić ispred tačnoga odgovora.

- ☐ Zn(OH)_2 ☐ ZnO ☐ Zn ☐ ZnS

15. Oboji kružić u odgovarajućemu polju tako što ćeš povezati tvari s njihovom ulogom u jednadžbi kemijske reakcije izgaranja etina.

	Reaktant	Produkt
CO_2	☐	☐
C_2H_2	☐	☐
H_2O	☐	☐
O_2	☐	☐

16. Koja tvar transportira kisik i ugljikov(IV) oksida pri disanju? Oboji kružić ispred tačnoga odgovora.

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





17. Koja je tvrdnja točna?

Oboji kružić ispred točnoga odgovora.

- ☐ Kation ima više protona nego elektrona.
- ☐ Svaki atom ima jednak broj protona i neutrona.
- ☐ Anion ima više neutrona nego protona.
- ☐ Svaka molekula ima jednak broj protona i neutrona.

18. Koja se tvar dobiva kada metal reagira s kiselinom?

Oboji kružić ispred točnoga odgovora.

- ☐ voda
- ☐ kisik
- ☐ vodik
- ☐ ugljikov(IV) oksid

19. Kojemu tipu reakcije pripada reakcija dodavanja molekule klora na eten, pri čemu se dobiva 1,2-dikloretan?

Oboji kružić ispred točnoga odgovora.

- ☐ adiciji
- ☐ oksidaciji
- ☐ elektrolizi
- ☐ supstituciji

20. Oboji kružić u odgovarajućemu polju tako da svaku tvar povežeš s produktom njezine hidrolize.

Tvar	karboksilne kiseline	monosaharidi	aminokiseline
suncokretovo ulje	☐	☐	☐
protein	☐	☐	☐
polisaharid	☐	☐	☐
disaharid	☐	☐	☐



PRAZNA STRANICA



Хемија - Хрватски



ИНТЕРНО

PRIMJERAK ZA ŠKOLU

Republika Srbija
MINISTARSTVO PROSVJETE
ZAVOD ZA VREDNOVANJE KVALITETE
OBRAZOVANJA I ODGOJA

ZALIJEPI TI IDENTIFIKACIJSKU
NALJEPNICU

ZAVRŠNI ISPIT NA KRAJU OSNOVNOGA OBRAZOVANJA I ODGOJA

TEST
KEMIJA

IDENTIFIKACIJSKI OBRAZAC

IME, IME JEDNOGA RODITELJA / DRUGOGA ZAKONSKOG ZASTUPNIKA, PREZIME UČENIKA

IDENTIFIKACIJSKI BROJ UČENIKA

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

OSNOVNA ŠKOLA

MJESTO

OPĆINA

POTPIS DEŽURNOGA NASTAVNIKA

