



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 (desetoznamenasta 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: 412024123424

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.	<input type="radio"/> Novi Sad <input checked="" type="radio"/> Beograd <input type="radio"/> Niš <input type="radio"/> Kruševac
U zadatku s više točnih odgovora	
Oboji kružiće ispred izraza čiji je zbroj 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

- 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. Jelena je odlučila da jedan ljetnji dan provede u kafiću na plaži. Naručila je osvježanje, koje joj je konobar donio. Konobar dobro zna kemiju i rekao joj je da je jedna od stavki koju je donio **čista tvar**. Na koju se tvar to odnosi? Oboji kružić ispred točnog odgovora.

limunada

led dobiven od vode iz slavine

šećer u prahu

kava

2. Atomi kojih elementa mogu tvoriti polarnu kovalentnu vezu? Oboji kružić ispred točnog odgovora.

dva ista metala

dva ista nemetala

metala i nemetala

dvaju različitih nemetala

3. Što se predstavlja kemijskim simbolom? Oboji kružić ispred točnog odgovora.

jedan atom kemijskog elementa

jedna molekula kemijskog spoja

homogena i heterogena smjesa

jedna jednačba kemijske reakcije

4. Kako se naziva najmanja neutralna čestica nekog kemijskog elementa? Oboji kružić ispred točnog odgovora.

atom

molekula

pozitivni ion

negativni ion

5. Koja se fizikalna veličina mjeri menzurom? Oboji kružić ispred točnog odgovora.

volumen

masa

temperatura

tlak

6. Koje svojstvo imaju svi navedeni metali: željezo, aluminij, bakar, olovo i cink?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.
- Provode električnu struju. Tale se pri niskim temperaturama.
- Privlači ih magnet. Raznih su nijansi crvene boje.
7. Kojoj vrsti spojeva pripada spoj kemijske formule N_2O_3 ?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.
- oksidima hidroksidima kiselinama solima
8. Na koji ćemo način ispitati kiselinsko-bazična svojstva nepoznate tvari?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.
- zagrijavanjem do vrenja miješanjem s vodom
- mjerenjem mase pomoću odgovarajućeg indikatora
9. Koja je kemijska formula metana?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.
- CH_4 CH_3CH_2OH CH_3COOH CO_2
10. Koja od navedenih jednažbi kemijskih reakcija prikazuje adiciju?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.
- $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$ $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- $2MgO \rightarrow 2Mg + O_2$ $C_2H_4 + Cl_2 \rightarrow C_2H_4Cl_2$
11. Kako se od zasićene otopine može dobiti nezasićena otopina?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.
- dodatkom otapala dodatkom otopljene tvari
- odlijevanjem dijela otopine cijedenjem zasićene otopine

12. U tablici su dane temperature vrenja različitih tvari.

Tvar	T_V (točka vrenja)
A	-269 °C
B	100 °C
C	1750 °C
D	2595 °C

Koja je od navedenih tvari u plinovitom agregacijskom stanju, pri normalnim uvjetima, pri 25 °C?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.

- A B C D

13. Jovan je rješavao zadatak u kojemu je pisalo da se u smjesi nalazi 50 g šećera i 200 g vode. Jovanov je postupak rada izgledao ovako:

$$\omega = \frac{50 \text{ g}}{250 \text{ g}}$$

$$\omega = 0,20$$

Što u njegovom postupku predstavlja vrijednost 250 g?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.

- masu otopine masu otapala
 masu otopljene tvari maseni udio otopljene tvari

14. Koja je kemijska formula dušične ili nitratne kiseline?

Oboji kružić ispred točnog odgovora.

- HNO₃ NH₃ NO₂ N₂O₃

15. S kojom tvari mora reagirati HCl kako bi produkt reakcije bili CaCl₂, H₂O i CO₂?

Oboji kružić ispred točnog odgovora.

- CaCO₃ NaCl KOH MgO

16. Koja se tvar, pored ugljikova(IV) oksida (CO_2), dobiva prilikom izgaranja etanola?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.

- voda etan eten etin

17. Dane su tvari koje stupaju u kemijsku reakciju s magnezijem. Koja je od njih iznimka?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.

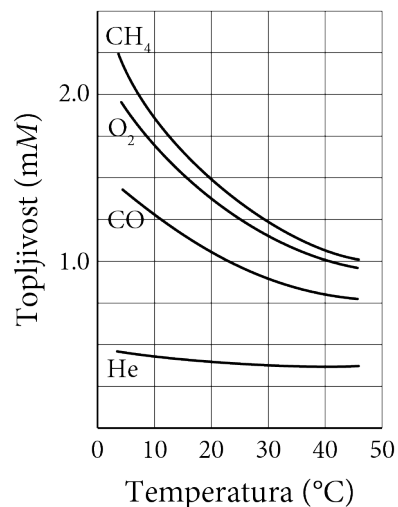
- kisik vodik helij klor

18. Atom elementa E ima atomski broj 9. Koliki je broj valentnih elektrona?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.

- 1 7 8 9

19. Graf prikazuje ovisnost topljivosti četiriju plinovitih tvari od temperature.
Koja od navedenih tvari ima najveću topljivost pri 10°C ?
Oboji kružić ispred točnog odgovora.

- He
 CO
 CH_4
 O_2



20. Ako amino kiselina sadržava navedenu funkcijsku skupinu, oboji kružić u stupcu DA, a ako je ne sadržava, oboji kružić u stupcu NE.

	DA	NE
karbonilna	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
karboksilna	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
aminoskupina	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

PRAZNA STRANICA



Republika Srbija
MINISTARSTVO PROSVJETE
ZAVOD ZA VREDNOVANJE KVALITETE
OBRAZOVANJA I ODGOJA

PRIMJERAK ZA ŠKOLU

ZALIJEPI 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