



ПРИМЕРАК ЗА УЧЕНИКА

Република Србија
МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ
ЗАВОД ЗА ВРЕДНОВАЊЕ КВАЛИТЕТА
ОБРАЗОВАЊА И ВАСПИТАЊА

ЗАВРШНИ ИСПИТ НА КРАЈУ ОСНОВНОГ ОБРАЗОВАЊА И ВАСПИТАЊА

ТЕСТ ХЕМИЈА

ИДЕНТИФИКАЦИОНИ ОБРАЗАЦ

ИМЕ, ИМЕ ЈЕДНОГ РОДИТЕЉА/ДРУГОГ ЗАКОНСКОГ ЗАСТУПНИКА, ПРЕЗИМЕ УЧЕНИКА

ИДЕНТИФИКАЦИОНИ БРОЈ УЧЕНИКА									

ОСНОВНА ШКОЛА
МЕСТО
ОПШТИНА

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


ПОТПИС ДЕЖУРНОГ НАСТАВНИКА

Резултати се могу погледати на порталу **Моја средња школа**: <https://mojasrednjaskola.gov.rs> уносом јединственог идентификационог броја ученика (десетоцифрена шифра ученика). Ради преузимања скенираног теста у пдф формату, у делу где су доступни резултати завршног испита, неопходно је унети јединствену шифру теста.

Јединствена шифра теста: 170620260901

Уколико родитељ / други законски заступник има налог на порталу **Мој есДневник** или има налог на **Порталу за електронску идентификацију eID.gov.rs**, којим приступа порталу **Мој есДневник**, тада, осим увида у резултате завршног испита, на порталу **Моја средња школа** може искористити и неку од следећих електронских услуга: подношење приговора на резултате завршног испита, подношење електронске листе жеља и подношење електронске пријаве за упис у средњу школу.

УПУТСТВО ЗА РАД

- Тест који треба да решиш има **20 задатака**. За рад је предвиђено **120 минута**.
- Задатке не мораш да радиш према редоследу којим су дати.
- Током рада можеш да користиш графитну оловку и гумицу, али не смеш да користиш калкулатор и мобилни телефон.
- Коначне одговоре и поступак напиши **плавом хемијском оловком**.
- Одговор који је написан само графитном, црном хемијском или „пиши-бриши“ оловком неће бити признат.
- У задацима са понуђеним одговорима неће бити признати преправљани одговори.
- У задацима са понуђеним одговорима, у којима је само један тачан одговор, добијаш 0 бодова ако поред тачног одговора означиш и неки нетачан.
- Обрати пажњу на то да се задаци разликују по начину на који треба да даш одговор.
- Немој ништа уписивати на QR кодове () који се налазе на свакој страни теста.

У неким задацима изабраћеш тачан одговор тако што ћеш обојити одговарајући кружић. У задацима у којима постоји више тачних одговора потребно је обојити више кружића. Води рачуна о томе да кружић мора бити обојен, јер ће ти само тако одговор бити признат.

ПРИМЕР ОБОЈЕНИХ КРУЖИЋА	
У задатку са једним тачним одговором	
Који је главни град Републике Србије? Обој кружић испред тачног одговора.	<div><input type="radio"/> Нови Сад</div> <div><input checked="" type="radio"/> Београд</div> <div><input type="radio"/> Ниш</div> <div><input type="radio"/> Крушевац</div>
У задатку са више тачних одговора	
Обој кружиће испред израза чији је збир 5.	<div><input checked="" type="radio"/> 2 + 3</div> <div><input type="radio"/> 1 + 2</div> <div><input checked="" type="radio"/> 4 + 1</div> <div><input type="radio"/> 2 + 4</div> <div><input type="radio"/> 3 + 5</div>

- Ако завршиш раније, предај тест и тихо изађи.

Желимо ти много успеха на испиту!

ЗАВРШНИ ИСПИТ НА КРАЈУ ОСНОВНОГ ОБРАЗОВАЊА И ВАСПИТАЊА
ТЕСТ
ХЕМИЈА

1. Која супстанца се користи за конзервирање зимнице?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ водоник ☐ фосфор
☐ натријум-хлорид ☐ хлор

2. Које својство супстанце је физичко?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ запаљивост ☐ корозивност
☐ експлозивност ☐ растворљивост

3. Обој кружић у одговарајућем пољу тако да сваку врсту честице повежеш са описом њеног наелектрисања.

	Наелектрисана честица	Ненаелектрисана честица
јон	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
атом	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
молекул	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

4. Којом хемијском формулом је представљена киселина?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ CH₄ ☐ CO₂ ☐ Mg(OH)₂ ☐ H₂SO₄

5. Који метал се због своје мале густине користи за прављење авиона?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ натријум ☐ олово ☐ калцијум ☐ алуминијум

6. Која супстанца реагује са цинком?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ азот ☐ калцијум-оксид
☐ хлороводонична киселина ☐ водоник

7. Којој класи једињења припада супстанца хемијске формуле CH_3COOH ?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ естрима ☐ алкохолима ☐ угљоводоницима ☐ карбоксилним киселинама

8. Обој кружић у табели тако да повежеш супстанцу са њеном свакодневном применом.

супстанца	растварач	гориво	зачин
метан	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
ацетон	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
етанска киселина	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

9. У ком низу су све наведене намирнице богате протеинима?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ мед, млеко, пиринач ☐ месо, жуманце, кукуруз
☐ краставац, сир, беланце ☐ месо, беланце, риба

10. У ком низу све хемијске формуле представљају супстанце за које се, на основу типа хемијске везе, може очекивати да се растварају у води?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ H_2 , Cl_2 , HCl ☐ NH_3 , H_2 , NaCl
☐ H_2 , NaCl , HCl ☐ NH_3 , NaCl , HCl

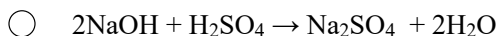
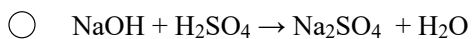
11. У табели је приказана растворљивост неке соли на различитим температурама, исказана масом те соли у 100 g воде.

t [°C]	10	20	30
m [g]	80	88	95

Колико грама соли ће бити потребно помешати са 50 g воде на 20 °C да би се добио засићен раствор?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ 38 ☐ 44 ☐ 68 ☐ 168

12. Обој кружић испред тачно написане једначине хемијске реакције неутрализације.



13. У 100 g воденог раствора шећера има 15 g шећера.

Којом променом ће се добити слађи раствор?

Обој кружић испред тачног одговора.

☐ Додавањем још 85 g воде и 15 g шећера.

☐ Додавањем још 100 g воде и 15 g шећера.

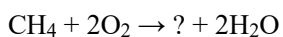
☐ Додавањем још 85 g воде.

☐ Додавањем још 15 g шећера.

14. Обој кружић у табели тако да повежеш валенцу неметала са формулом оксида који гради.

	SO_2	SO_3	N_2O_3	N_2O_5
III	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
IV	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
V	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
VI	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

15. Која хемијска формула недостаје у једначини хемијске реакције сагоревања метана?



Обој кружић испред тачног одговора.

☐ H_2

☐ CO_2

☐ CO

☐ H_2O_2

- 16.** Која супстанца чини резервну храну биљака?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ вода ☐ хемоглобин ☐ целулоза ☐ скроб
- 17.** Водени раствор једне од понуђених супстанци проводи електричну струју.
Која је то супстанца?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ натријум-хидроксид ☐ глюкоза ☐ сахароза ☐ етанол
- 18.** Реакцијом између алкохола и карбоксилне киселине добија се естар. Која се супстанца при томе ослобађа као споредни реакциони производ?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ водоник ☐ угљеник(IV)-оксид ☐ кисеоник ☐ вода
- 19.** Које супстанце су реактанти ако се у њиховој хемијској реакцији издваја гас H_2 ?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ CH_3OH и O_2 ☐ CH_3COOH и Na
- ☐ CH_3COOH и $NaOH$ ☐ CH_3OH и CH_3COOH
- 20.** Шта се добија потпуном хидролизом протеина?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ глюкоза ☐ глицерол ☐ скроб ☐ аминокиселине

ПРАЗНА СТРАНА



Република Србија
МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ
ЗАВОД ЗА ВРЕДНОВАЊЕ КВАЛИТЕТА
ОБРАЗОВАЊА И ВАСПИТАЊА

ПРИМЕРАК ЗА ШКОЛУ

ЗАЛЕПИТИ ИДЕНТИФИКАЦИОНУ
НАЛЕПНИЦУ

ЗАВРШНИ ИСПИТ НА КРАЈУ ОСНОВНОГ ОБРАЗОВАЊА И ВАСПИТАЊА

ТЕСТ ХЕМИЈА

ИДЕНТИФИКАЦИОНИ ОБРАЗАЦ

ИМЕ, ИМЕ ЈЕДНОГ РОДИТЕЉА/ДРУГОГ ЗАКОНСКОГ ЗАСТУПНИКА, ПРЕЗИМЕ УЧЕНИКА

ИДЕНТИФИКАЦИОНИ БРОЈ УЧЕНИКА

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

ОСНОВНА ШКОЛА _____

МЕСТО _____

ОПШТИНА _____

ПОТПИС ДЕЖУРНОГ НАСТАВНИКА