



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.	<input type="radio"/> Нови Сад <input checked="" type="radio"/> Београд <input type="radio"/> Ниш <input type="radio"/> Крушевац
У задатку са више тачних одговора	
Обој кружиће испред израза чији је збир 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

- 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.

$\text{H}_2, \text{Cl}_2, \text{HCl}$ $\text{NH}_3, \text{H}_2, \text{NaCl}$
 $\text{H}_2, \text{NaCl}, \text{HCl}$ $\text{NH}_3, \text{NaCl}, \text{HCl}$

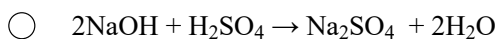
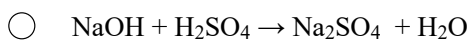
11. У табели је приказана растворљивост неке соли на различитим температурама, исказана масом те соли у 100 g воде.

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.

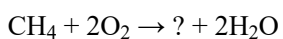
Додавањем још 85 g воде.

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 глукоза 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.
- глукоза 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