



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:** 020320261539

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 одговоразначиш 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 <b>кружиће</b> 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 од наведених супстанци је хемијски елемент?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- бакар                       сирће                       млеко                       брашно
2. Из колико атома се састоји молекул хемијске формуле  $\text{SO}_2$ ?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- једног                       два                       три                       четири
3. У којој супстанци је заступљена јонска хемијска веза?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- кисеоник                       вода                       хлороводоник                       натријум-хлорид
4. Који је назив супстанце чија је хемијска формула  $\text{N}_2\text{O}$ ?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- азот(II)-оксид                       азот(I)-оксид                       азот(IV)-оксид                       азот(III)-оксид
5. Којој класи хемијских једињења припада супстанца чија је формула  $\text{NaCl}$ ?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- оксидима                       киселинама                       базама                       солима
6. Како се назива метал чији оксид у реакцији са водом гради хидроксид?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- хлор                       сумпор                       натријум                       угљеник





7. Обој кружић у табели тако да повежеш назив супстанце са њеном функционалном групом.

супстанца	двострука веза	трострука веза	хидроксилна група
етанол	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
бутен	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
етин	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

8. Које једињење са водом може направити раствор?  
Обој кружић испред тачног одговора.

- етан                       етен                       етин                       етанол

9. У којој намирници су најзаступљеније масти и уља?  
Обој кружић испред тачног одговора.

- мајонез                       кромпир                       печурке                       пшеница

10. Који опис хемијске реакције одговара реакцији анализе?  
Обој кружић испред тачног одговора.

- Електролизом воде добијају се водоник и кисеоник.  
 Сагоревањем сумпора добија се сумпор(IV)-оксид.  
 У реакцији водоника и хлора добија се хлороводоник.  
 Амонијак се добија у реакцији водоника и азота.





11. Која реченица тачно описује **сваки** zasiћен раствор?  
Обој кружић испред тачног одговора.

- Zasiћен раствор има више растворене супстанце него растварача.
- Zasiћен раствор има онолико растворене супстанце колико одговара њеној растворљивости.
- Zasiћен раствор има више растворене супстанце него што одговара њеној растворљивости.
- Zasiћен раствор има једнаке масе растворене супстанце и растварача.

12. Обој кружић у одговарајућем пољу тако да сваку супстанцу повежеш с њеном формулом.

	CO	CO <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> S	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	NaHCO <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
угљеник(II)-оксид	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
сумпораста киселина	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
натријум-хидрогенкарбонат	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

13. Који оксид азота има масени процентни састав 30,4 % азота и 69,6 % кисеоника?  
Релативне атомске масе елемената:  $A_r(N) = 14$   $A_r(O) = 16$   
Обој кружић испред тачног одговора.

- NO                       NO<sub>2</sub>                       N<sub>2</sub>O                       N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

14. Која је хемијска формула калцијум-хидроксида?  
Обој кружић испред тачног одговора.

- CaO                       Ca(OH)<sub>2</sub>                       CaCO<sub>3</sub>                       Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

15. При реакцији соде бикарбоне са сирћетном киселином уочава се појава мехурића. Који гас настаје?  
Обој кружић испред тачног одговора.

- H<sub>2</sub>                       O<sub>2</sub>                       CO<sub>2</sub>                       CH<sub>4</sub>





16. Колико молекула воде настаје у реакцији сагоревања 1 mol етанола?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- 1                       2                       3                       4
17. Атом натријума има 11 протона. Колико електрона има јон натријума  $\text{Na}^+$ ?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- 10                       11                       12                       23
18. Који оксид је неутралан, односно не реагује са водом?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- $\text{Na}_2\text{O}$                         $\text{CaO}$                         $\text{CO}$                         $\text{SO}_3$
19. Које супстанце су реактанти при добијању метил-пропаноата?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- метанска киселина и пропанол
- метан и пропанол
- пропанска киселина и метанол
- пропан и метанска киселина
20. Које супстанце настају хидролизом лактозе?  
Обој кружић испред тачног одговора.
- глукоза и галактоза
- глукоза и фруктоза
- глицин и аланин
- глицерол и натријум-стеарат



# ПРАЗНА СТРАНА



**ИНТЕРНО**

ПРИМЕРАК ЗА ШКОЛУ

Република Србија  
МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ  
ЗАВОД ЗА ВРЕДНОВАЊЕ КВАЛИТЕТА  
ОБРАЗОВАЊА И ВАСПИТАЊА

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 \_\_\_\_\_

