



Хемија - Српски (ћирилица)

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: 220202511252

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.	☐ Нови Сад ☒ Београд ☐ Ниш ☐ Крушевац
У задатку са више тачних одговора	
Обој кружиће испред израза чији је збир 5.	☒ 2 + 3 ☐ 1 + 2 ☒ 4 + 1 ☐ 2 + 4 ☐ 3 + 5

- Ако завршиш раније, предај тест и тихо изађи.

Желимо ти много успеха на испиту!

**ТЕСТ
ХЕМИЈА**

1. Која од наведених супстанци је једноставна чиста супстанца?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ хлороводонична киселина ☐ угљеник(IV)-оксид
- ☐ натријум-хидроксид ☐ магнезијум
2. Која мерна јединица се користи за масу?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ грам ☐ литар ☐ метар ☐ степен целзијуса
3. Који део апаратуре је неопходан за лабораторијско цеђење?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ левак ☐ дрвена штапаљка ☐ машице ☐ гумено црево
4. Зашто се шерпе за кување хране **не праве** од олова?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ Отровно је. ☐ Магнетично је.
- ☐ Има малу густину. ☐ Не проводи топлоту.
5. Која супстанца ће променити боју црвене лакмус хартије у плаву?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ кухињска со ☐ магнезијум-хидроксид
- ☐ хлороводонична киселина ☐ сумпор(IV)-оксид
6. Обој кружић испред реченице која описује правилно поступање у лабораторији.
- ☐ Хемикалије које су осетљиве на светлост чувају се у тамним боцама.
- ☐ Мирис течности одређује се директним мирисањем из боце.
- ☐ Заштитне рукавице обавезно се скидају пре извођења експеримента.
- ☐ Вишак хемикалија се враћа у оригиналну амбалажу.





7. Којој врсти супстанци припада супстанца чија је хемијска формула CH_3COOH ?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ оксидима ☐ карбоксилним киселинама
☐ алдехидима ☐ алкохолима
8. Нафта је сировина која се користи за добијање електричне енергије, пластичних маса, покретање аутомобила итд.
Која једињења чине нафту?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ естри ☐ алкохоли ☐ угљоводоници ☐ карбоксилне киселине
9. Ђорђе жели да повећа своју мишићну масу. Осим редовног тренинга, тренер му је саветовао да храном уноси више протеина. Коју намирницу би требало чешће да једе?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ кромпир ☐ маслине ☐ јаја ☐ хлеб
10. Који исказ је тачан?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ Супстанце са јонском везом имају ниске температуре кључања.
☐ Супстанце са јонском везом су на собној температури течне.
☐ Супстанце са неполарном ковалентном везом су растворљиве у води.
☐ Супстанце са неполарном ковалентном везом не растварају се у води.
11. Како се називају једињења са истом молекулском, а различитом структурном формулом?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ изотопи ☐ изомери ☐ изолатори ☐ индикатори
12. Колико грама супстанце X треба додати у 50 g воде да би се добио zasiћен раствор те супстанце у води, на собној температури? Растворљивост супстанце X на собној температури је 36 g.
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ 72 g ☐ 18 g ☐ 9 g ☐ 36 g



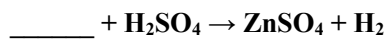


13. Војин је добио задатак да испита да ли непознати оксид у реакцији са водом даје киселину. Шта му је за то потребно?

Обој кружић испред тачног одговора.

- ☐ вага
- ☐ индикатор
- ☐ машице
- ☐ грејно тело

14. Која супстанца недостаје у наведеној једначини хемијске реакције?



Обој кружић испред тачног одговора.

- ☐ Zn(OH)_2 ☐ ZnO ☐ Zn ☐ ZnS

15. Обој кружић у одговарајућем пољу тако што ћеш повезати супстанце са њиховом улогом у једначини хемијске реакције сагоревања етина.

	Реактант	Реакциони производ
CO_2	☐	☐
C_2H_2	☐	☐
H_2O	☐	☐
O_2	☐	☐

16. Која супстанца обавља транспорт кисеоника и угљеник(IV)-оксида при дисању?

Обој кружић испред тачног одговора.

- ☐ хексанол
- ☐ глицин
- ☐ глукоза
- ☐ хемоглобин





17. Која тврдња је тачна?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ Катјон има више протона него електрона.
- ☐ Сваки атом има једнак број протона и неутрона.
- ☐ Анјон има више неутрона него протона.
- ☐ Сваки молекул има једнак број протона и неутрона.
18. Која супстанца се добија када метал реагује с киселином?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ вода
- ☐ кисеоник
- ☐ водоник
- ☐ угљеник(IV)-оксид
19. Ком типу реакције припада реакција додавања молекула хлора на етен, при чему се добија 1,2-дихлоретан?
Обој кружић испред тачног одговора.
- ☐ адицији
- ☐ оксидацији
- ☐ електролизи
- ☐ супституцији
20. Обој кружић у одговарајућем пољу тако да сваку супстанцу повежеш са производом њене хидролизе.

Супстанца	карбоксилне киселине	моносахариди	аминокиселине
сунцокретоно уље	☐	☐	☐
протеин	☐	☐	☐
полисахарид	☐	☐	☐
дисахарид	☐	☐	☐



ПРАЗНА СТРАНА



Хемија - Српски (ћирилица)



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

