



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: 228202313310

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 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!

**ТЕСТ
ХЕМИЈА**

1. Шта је од наведеног физичка промена?
Обој кружић испред тачног одговора.

- сагоревање угља
- синтеза воде
- замрзавање алкохола
- разлагање калцијум-карбоната

2. Која супстанца је изграђена само од једне врсте атома?
Обој кружић испред тачног одговора.

- хемијски елемент хемијско једињење хомогена смеша хетерогена смеша

3. Обој кружић у одговарајућем пољу тако да повежеш супстанцу са врстом супстанце којој припада.

	етанол	ваздух	кисеоник	магнезијум
Хемијски елемент	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Хемијско једињење	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Смеша	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

4. Који тип хемијске везе међу собом граде два атома истог неметала?
Обој кружић испред тачног одговора.

- поларну ковалентну везу
- неполарну ковалентну везу
- јонску везу

5. Шта је по хемијском саставу шећером заслађена вода?
Обој кружић испред тачног одговора.

- хемијски елемент хемијско једињење раствор хетерогена смеша





6. Дата тврђења описују својства метала и неметала. Уколико је тврђење тачно, обој кружић у колони ТАЧНО, а уколико тврђење није тачно, обој кружић у колони НЕТАЧНО.

	ТАЧНО	НЕТАЧНО
1. Метали су проводници струје и топлоте.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2. Неметали при нормалним условима могу бити у сва три агрегатна стања.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3. Метали не реагују са кисеоником.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
4. Неметали имају магнетна својства.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

7. Који од метала бурно реагује с водом на собној температури?
Обој кружић испред тачног одговора.

гвожђе алуминијум бакар натријум

8. Обој кружић у одговарајућем пољу тако да повежеш супстанце са њиховом применом.

	кухињска со	хлороводонична киселина	угљен-диоксид	натријум-хидроксид
Гашење пожара	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Прављење сапуна	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Скидање каменца	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Конзервисање месних прерађевина	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

9. Које је заједничко својство свих соли?
Обој кружић испред тачног одговора.

чврсто агрегатно стање
 горак укус
 нерастворљивост у води
 бела боја

10. Направљен је засићен раствор кухињске соли и воде. Шта је потребно урадити да би се добио незасићен раствор?
Обој кружић испред тачног одговора.

промешати раствор додати још кухињске соли охладити раствор додати још воде





11. Уколико је тврђење о брзини растварања супстанци тачно, обој кружић у колони ТАЧНО, а уколико тврђење није тачно, обој кружић у колони НЕТАЧНО.

	ТАЧНО	НЕТАЧНО
1. Са повећањем температуре воде повећава се брзина растварања шећера.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2. Мешање раствора убрзава процес растварања супстанце.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3. Коцка шећера се брже раствара у води у односу на исту масу шећера у праху.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
4. Са повећањем масе воде успорава се брзина растварања шећера.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

12. Који раствор, настао мешањем шећера и воде, има највећи масени удео у процентима?
Обој кружић испред тачног одговора.

- 2 g шећера и 8 g воде
 8 g шећера и 20 g воде
 20 g шећера и 800 g воде
 8 g шећера и 200 g воде

13. Јанко је уочио да је узорак неке супстанце бели прах. Када се прах дода у воду, он тоне на дно и после неког времена се више не може уочити, али се издваја испаравањем воде. Када се загреје до 186 °C, постаје безбојна течност.
Уколико је тврђење које се односи на својство супстанце дато у опису тачно, обој кружић у колони ТАЧНО, а уколико тврђење није тачно, обој кружић у колони НЕТАЧНО.

	ТАЧНО	НЕТАЧНО
Раствара се у води.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Чврстог је агрегатног стања на собној температури.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Има густину мању од густине воде.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Беле је боје.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

14. Шта приказује хемијска једначина $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$?
Обој кружић испред тачног одговора.

- синтезу анализу супституцију неутрализацију

15. Које су супстанце реакциони производи ако су реактанти магнезијум и сумпорна киселина?
Обој кружић испред тачног одговора.

- $\text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{MgSO}_4 + \text{H}_2$ $\text{MgSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{MgSO}_3 + \text{H}_2$





16. Обој кружић у одговарајућем пољу тако да повежеш називе једињења са њиховом функционалном групом.

	Двострука веза	Трострука веза
етен	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
етин	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
пропен	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
пропин	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

17. Која врста честица изграђује воду?
Обој кружић испред тачног одговора.

- слободни атоми водоника и кисеоника
 молекули водоника и молекули кисеоника
 атоми воде
 молекули воде

18. Колико протона и електрона има стабилан јон хемијског елемента чији је атомски број 11?
Обој кружић испред тачног одговора.

- 11 протона, 10 електрона
 11 протона, 11 електрона
 11 протона, 12 електрона
 11 протона, 18 електрона

19. Обој кружић у одговарајућем пољу тако да повежеш формулу супстанце са својствима растварача у којој се та супстанца раствара.

	Поларни растварач	Неполарни растварач
I ₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
HCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
MgCl ₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
C ₅ H ₁₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

20. Које тврђење о температури топљења натријум-хлорида (NaCl) је тачно?
Обој кружић испред тачног одговора.

- висока температура топљења зато што је неполарно ковалентно једињење
 ниска температура топљења зато што је чврстог агрегатног стања
 висока температура топљења зато што је јонско једињење
 ниска температура топљења зато што је поларно ковалентно једињење



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 _____

