



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: 412024121535

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. Јелена је одлучила да један летњи дан проведе у кафићу на плажи. Наручила је освежење, које јој је келнер донео. Келнер добро зна хемију и рекао јој је да је једна од ставки које је донео **чиста супстанца**. На коју супстанцу се то односи?
Обој кружић испред тачног одговора.

- лимунада лед добијен од воде са чесме
 шећер у праху кафа

2. Атоми којих елемената могу да граде поларну ковалентну везу?
Обој кружић испред тачног одговора.

- два иста метала два иста неметала
 метала и неметала два различита неметала

3. Шта се представља хемијским симболом?
Обој кружић испред тачног одговора.

- један атом хемијског елемента један молекул хемијског једињења
 хомогена и хетерогена смеша једначина хемијске реакције

4. Како се назива најмања неутрална честица неког хемијског елемента?
Обој кружић испред тачног одговора.

- атом молекул позитивни јон негативни јон

5. Која физичка величина се мери мензуром?
Обој кружић испред тачног одговора.

- запремина маса температура притисак

6. Које својство имају сви наведени метали: гвожђе, алуминијум, бакар, олово и цинк?
Обој кружић испред тачног одговора.
- Проводе електричну струју. Топе се на ниским температурама.
- Привлачи их магнет. Разних су нијанси црвене боје.
7. Којој врсти једињења припада једињење хемијске формуле N_2O_3 ?
Обој кружић испред тачног одговора.
- оксидима хидроксидима киселинама солима
8. На који начин ћемо испитати киселинско-базна својства непознате супстанце?
Обој кружић испред тачног одговора.
- загревањем до кључања мешањем са водом
- мерењем масе помоћу одговарајућег индикатора
9. Која је хемијска формула метана?
Обој кружић испред тачног одговора.
- CH_4 CH_3CH_2OH CH_3COOH CO_2
10. Која од наведених једначина хемијских реакција приказује адицију?
Обој кружић испред тачног одговора.
- $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$ $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- $2MgO \rightarrow 2Mg + O_2$ $C_2H_4 + Cl_2 \rightarrow C_2H_4Cl_2$
11. Како се од засићеног раствора може добити незасићен раствор?
Обој кружић испред тачног одговора.
- додатком растварача додатком растворене супстанце
- одливањем дела раствора цеђењем засићеног раствора

12. У табели су дате температуре кључања различитих супстанци.

| Супстанца | T_k (тачка кључања) |
|-----------|-----------------------|
| А | -269 °C |
| Б | 100 °C |
| В | 1750 °C |
| Г | 2595 °C |

Која од наведених супстанци је у гасовитом агрегатном стању, при нормалним условима, на 25 °C?
Обој кружић испред тачног одговора.

- А Б В Г

13. Јован је решавао задатак у којем је писало да се у смеси налази 50 g шећера и 200 g воде. Јованов поступак рада је изгледао овако:

$$\omega = \frac{50 \text{ g}}{250 \text{ g}}$$

$$\omega = 0,20$$

Шта у његовом поступку представља вредност 250 g?
Обој кружић испред тачног одговора.

- масу раствора масу растварача
 масу растворене супстанце масени удео растворене супстанце

14. Која је хемијска формула азотне или нитратне киселине?
Обој кружић испред тачног одговора.

- HNO_3 NH_3 NO_2 N_2O_3

15. Са којом супстанцом мора да реагује HCl да би производи реакције били CaCl_2 , H_2O и CO_2 ?
Обој кружић испред тачног одговора.

- CaCO_3 NaCl KOH MgO

16. Која се супстанца, поред угљеник(IV)-оксида (CO_2), добија приликом сагоревања етанола?
Обој кружић испред тачног одговора.

- вода етан етен етин

17. Дате су супстанце које ступају у хемијску реакцију са магнезијумом. Која од њих је изузетак?
Обој кружић испред тачног одговора.

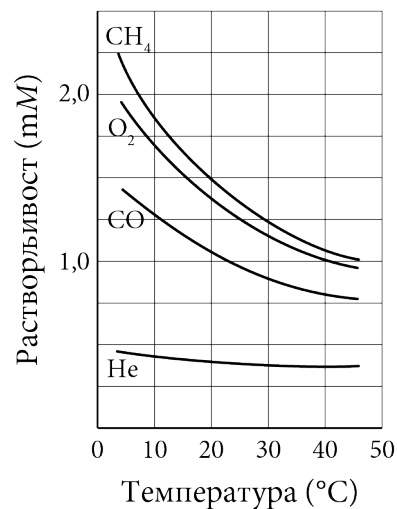
- кисеоник водоник хелијум хлор

18. Атом елемента Е има атомски број 9. Колики је број валентних електрона?
Обој кружић испред тачног одговора.

- 1 7 8 9

19. Графикон приказује зависност растворљивости четири гасовите супстанце од температуре.
Која од наведених супстанци има највећу растворљивост на $10\text{ }^\circ\text{C}$?
Обој кружић испред тачног одговора.

- He
 CO
 CH_4
 O_2



20. Уколико аминокиселина садржи наведену функционалну групу, обој кружић у колони ДА, а ако је не садржи, обој кружић у колони НЕ.

| | ДА | НЕ |
|-------------|-----------------------|-----------------------|
| карбонилна | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> |
| карбоксилна | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> |
| амино-група | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> |

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 _____