



VÝTLAČOK PRE ŽIAKA

Republika Srbsko
MINISTERSTVO OSVETY
ÚSTAV PRE HODNOTENIE KVALITY
VZDELÁVANIA A VÝCHOVY

ZÁVEREČNÁ SKÚŠKA NA KONCI ZÁKLADNÉHO VZDELÁVANIA A VÝCHOVY

TEST
CHÉMIA

IDENTIFIKAČNÝ FORMULÁR

MENO, MENO JEDNÉHO RODIČA/INÉHO ZÁKONNÉHO ZÁSTUPCU, PRIEZVISKO ŽIAKA

IDENTIFIKAČNÉ ČÍSLO ŽIAKA

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

ZÁKLADNÁ ŠKOLA _____
MESTO _____
OBEC _____


PODPIS DOZORNÉHO UČITEĽA

Výsledky možno pozrieť na portáli **Moja srednja škola**: <https://mojasrednjaskola.gov.rs> vnesením jednotného identifikačného čísla žiaka (desaťciferné heslo žiaka). Na stiahnutie naskenovaného testu v pdf formáte, v časti kde sú sprístupnené výsledky záverečnej skúšky, nevyhnutné je vnieť jednotné heslo testu.

Jednotné heslo testu: 42202493659A

Ak rodič/iný zákonný zástupca má účet na portáli **Moj esDnevnik** alebo má účet na **Portalu za elektronsku identifikaciju eID.gov.rs**, prostredníctvom ktorého má prístup na portál **Moj esDnevnik**, vtedy, okrem nahliadnutia do výsledkov záverečnej skúšky, na portáli **Moja srednja škola** môže portál využiť aj na ďalšie elektronické služby: podávanie sťažností na výsledky záverečnej skúšky, podávanie elektronickej listiny žiadostí a podávanie elektronickej prihlášky na zápis do strednej školy.

POKYNY PRE PRÁCU

- V teste, ktorý máš vyriešiť, je **20 úloh**. Na prácu je určených **120 minút**.
- Úlohy nemusíš robiť tým poradím, ktorým sú dané.
- Počas práce môžeš používať grafitovú ceruzku a gumičku, ale nemôžeš používať kalkulačku a mobilný telefón.
- Konečné odpovede a postup napíš **modrým perom**.
- Odpoveď, ktorá je napísaná iba grafitovou ceruzkou, čiernym perom alebo gumovateľným perom, sa neuzná.
- V úlohách s ponúknutými odpoveďami nebudú uznané prečiarknuté odpovede.
- V úlohách s ponúknutými odpoveďami, v ktorých je len jedna odpoveď správna, získavaš 0 bodov, ak okrem správnej odpovedi označíš aj niektorú nesprávnu odpoveď.
- Všimni si, že sa úlohy líšia podľa spôsobu, na ktorý máš dať odpoveď.
- Nič nepíš na QR kódy (), ktoré sú na každej strane testu.

V niektorých úlohách si zvolíš správnu odpoveď tak, že vyfarbiš vhodný krúžok. V úlohách, ktoré majú viac správnych odpovedí, treba vyfarbiť viac krúžkov. Dbaj na to, aby bol krúžok vyfarbený, lebo len vtedy ti bude odpoveď uznaná.

PRÍKLAD VYFARBENÝCH KRÚŽKOV

V úlohe s jednou správnou odpoveďou

Ktoré je hlavné mesto Republiky Srbsko?

Vyfarbi krúžok pred správnou odpoveďou.

- Nový Sad
- Belehrad
- Niš
- Kruševac

V úlohe s viac správnych odpovedí

Vyfarbi **krúžky** pred výrazmi, ktorých súčet je 5.

- 2 + 3
- 1 + 2
- 4 + 1
- 2 + 4
- 3 + 5

- Ak s prácou skončíš skôr, odovzdaj test a potichu vyjdi von.

Prajeme ti veľa úspechov na skúške!

ZÁVEREČNÁ SKÚŠKA NA KONCI ZÁKLADNÉHO VZDELÁVANIA A VÝCHOVY
TEST
CHÉMIA

1. Jelena sa rozhodla, že jeden letný deň strávi v reštaurácii pri pláži. Objednala si občerstvenie, ktoré jej čašník priniesol. Čašník dobre ovláda chémiu a povedal jej, že jedna z objednávok, ktorú priniesol, je **čistá látka**. O ktorú látku ide? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- citronádu ľad pripravený z vody z kohútika
 práškový cukor kávu

2. Atómy ktorých prvkov môžu vytvárať polárnu kovalentnú väzbu? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou?

- dva rovnaké kovy dva rovnaké nekovy
 kovu a nekovu dva rozdielne nekovy

3. Čo predstavujeme chemickou značkou (symbolom)? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- jeden atóm chemického prvku jednu molekulu chemickej zlúčeniny
 homogénnu a heterogénnu zmes rovnicu chemickej reakcie

4. Ako sa menuje najmenšia neutrálna častica nejakého chemického prvku? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- atóm molekula kladný ión záporný ión

5. Ktorú fyzikálnu veličinu meriame odmerným valcom? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- objem hmotnosť teplotu tlak

6. Ktorú vlastnosť majú všetky uvedené kovy: železo, hliník, meď, olovo a zinok?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- Vedú elektrický prúd. Tavia sa pri nízkych teplotách.
- Priťahuje ich magnet. Rozličných sú nuansí červenej farby.
7. Ktojej skupine zlúčenín prislúcha zlúčenina chemického vzorca N_2O_3 ?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- oxidom hydroxidom kyselinám soliam
8. Na aký spôsob preskúmame kyslo-zásadité vlastnosti neznámej látky?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- zohrievaním do varu miešaním s vodou
- meraním hmotnosti pomocou zodpovedajúceho indikátora
9. Ktorý je chemický vzorec metánu?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- CH_4 CH_3CH_2OH CH_3COOH CO_2
10. Ktorá z uvedených rovníc chemických reakcií predstavuje adíciu?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$ $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- $2MgO \rightarrow 2Mg + O_2$ $C_2H_4 + Cl_2 \rightarrow C_2H_4Cl_2$
11. Ako sa od nasýteného roztoku môže dostať nenasýtený roztok?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- pridaním rozpúšťadla pridaním rozpustnej látky
- odlievaním časti roztoku cedením nasýteného roztoku

12. V tabuľke sú dané body varu rozličných látok.

Látka	Bv (bod varu)
A	-269 °C
B	100 °C
C	1750 °C
D	2595 °C

Ktorá z uvedených látok je plynného skupenstva pri štandardných podmienkach na 25 °C?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- A B C D

13. Janko riešoval úlohu v ktorej písalo, že sa v zmesi nachádza 50 g cukru a 200 g vody.
Jankov postup práce bol nasledovný:

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

$$\omega = 0,20$$

Čo v jeho postupe znamená hodnota 250 g?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- hmotnosť roztoku hmotnosť rozpúšťadla
 hmotnosť rozpustnej látky hmotnostný podiel rozpustnej látky

14. Ktorý vzorec je pre kyselinu dusičnú?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- HNO₃ NH₃ NO₂ N₂O₃

15. S ktorou látkou musí reagovať HCl, aby produkty reakcie boli CaCl₂, H₂O a CO₂?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- CaCO₃ NaCl KOH MgO

16. Ktorá látka, okrem oxidu uhličitého (CO_2), vznikne pri spaľovaní etanolu? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- voda etán etén etín

17. Dané sú látky, ktoré vstupujú do chemickej reakcie s horčíkom. Ktorá z nich je výnimkou? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

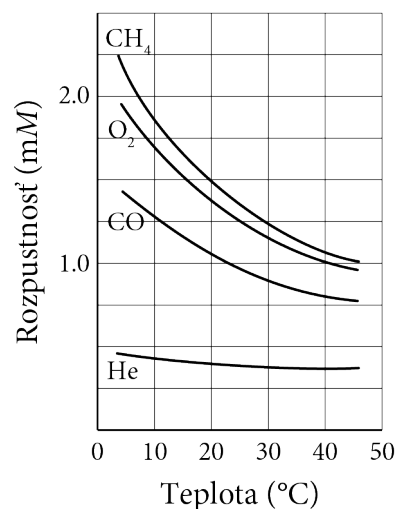
- kyslík vodík hélium chlór

18. Atóm prvku E má atómové číslo 9. Koľko má valenčných elektrónov? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- 1 7 8 9

19. Grafikon predstavuje späťnosť rozpustnosti štyroch plynných látok od teploty. Ktorá z uvedených látok má najväčšiu rozpustnosť na 10°C ? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- He
- CO
- CH_4
- O_2



20. Ak aminokyselina obsahuje navedenú funkčnú skupinu, vyfarbi krúžok v kolónke ÁNO, ak ju neobsahuje, vyfarbi krúžok v kolónke NIE.

	ÁNO	NIE
karbonylová	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
karboxylová	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
amino skupina	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

PRÁZDNA STRANA



Republika Srbsko
MINISTERSTVO OSVETY
ÚSTAV PRE HODNOTENIE KVALITY
VZDELÁVANIA A VÝCHOVY

VÝTLAČOK PRE ŠKOLU

ZALEPIŤ IDENTIFIKAČNÚ NÁLEPKU

ZÁVEREČNÁ SKÚŠKA NA KONCI ZÁKLADNÉHO VZDELÁVANIA A VÝCHOVY

TEST
CHÉMIA

IDENTIFIKAČNÝ FORMULÁR

MENO, MENO JEDNÉHO RODIČA/INÉHO ZÁKONNÉHO ZÁSTUPCU, PRIEZVISKO ŽIAKA

IDENTIFIKAČNÉ ČÍSLO ŽIAKA

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

ZÁKLADNÁ ŠKOLA _____

MESTO _____

OBEC _____

PODPIS DOZORNÉHO UČITEĽA