



Хемија - Словачки

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 vniesť jednotné heslo testu.

Jednotné heslo testu: 220202511355

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 vyfarbíš 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 správnu odpoveďou Ktoré je hlavné mesto Republiky Srbsko? Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou. ☐ Nový Sad ☒ Belehrad ☐ Niš ☐ Kruševac
V úlohe s viac správnych odpovedí Vyfarbi krúžok 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. Ktorá z uvedených látok je jednoduchá čistá látka?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ kyselina chlorovodíková ☐ oxid uhličitý
- ☐ hydroxid sodný ☐ horčík
2. Ktorá merná jednotka sa používa pre hmotnosť?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ gram ☐ liter ☐ meter ☐ stupeň celzia
3. Ktorá časť aparatury je nevyhnutná pre laboratórne cedenie?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ lievik ☐ drevený štipec ☐ chemické kliešte ☐ gumená hadica
4. Prečo sa riady na varenie jedla nevyrábajú z olova?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ Je toxické. ☐ Je magnetické.
- ☐ Má malú hustotu. ☐ Neprevádza teplotu.
5. Ktorá látka zmení sfarbenie červeného lakmusového papierika do modra?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ kuchynská soľ ☐ oxid horečnatý
- ☐ kyselina chlorovodíková ☐ oxid siričitý
6. Vyfarbi krúžok pred vetou, ktorá opisuje správne postupy v laboratóriu.
- ☐ Chemické látky, ktoré sú citlivé na svetlo, chránia sa v tmavých fľaškách.
- ☐ Vôňa kvapaliny určuje sa priamym vôňaním z fľaše.
- ☐ Ochranné rukavice sa záväzne strhnú pred vykonávaním pokusu.
- ☐ Zvyšok chemických látok sa vracia do orginálnej ambaláže.





7. Ktorému druhu látok prislúcha látka, ktorej chemický vzorec je CH_3COOH ?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ oxidom ☐ karboxylovým kyselinám
☐ aldehydom ☐ alkoholom
8. Nafta je surovina, ktorá sa používa za dostávanie elektrického prúdu, plastov, automobilového pohonu atď. Ktoré látky tvoria naftu?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ estery ☐ alkoholy ☐ uhľovodíky ☐ karboxylové kyseliny
9. Jurko si chce zväčšiť svoje svalstvo. Okrem každodenného tréningu, tréner mu radil, aby stravovaním vnášal viac bielkovín. Ktorú potravinu by mal častejšie jesť?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ zemiak ☐ olivy ☐ vajcia ☐ chlieb
10. Ktorý výrok je správny?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ Látky s iónovou väzbou majú veľmi nízke body varu.
☐ Látky s iónovou väzbou sú na izbovej teplote kvapaliny.
☐ Látky s nepolárnou kovalentnou väzbou sú rozpustné vo vode.
☐ Látky s nepolárnou kovalentnou väzbou sú nerozpustné vo vode.
11. Ako menujeme zlúčeniny istého molekulového a rozlišného štruktúrneho vzorca?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ izotopy ☐ izoméry ☐ izolátory ☐ indikátory
12. Koľko gramov látky X treba pridať do 50 g vody, aby vznikol nasýtený roztok danej látky vo vode pri izbovej teplote? Rozpustnosť látky X na izbovej teplote je 36 g.
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.
- ☐ 72 g ☐ 18 g ☐ 9 g ☐ 36 g

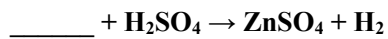




13. Vladko dostal za úlohu vyskúšať, či neznámy oxid v reakcii s vodou dá kyselinu?
Čo mu je na to potrebné?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- ☐ vážka
- ☐ indikátor
- ☐ chemické kliešte
- ☐ ohrievač

14. Ktorá látka chýba v uvedenej rovnici chemickej reakcie?



Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- ☐ $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ☐ ZnO ☐ Zn ☐ ZnS

15. Vyfarbi krúžok vo vhodnom políčku tak, že pospájaš látky s ich úlohou v rovnici chemickej reakcie spaľovania etínu.

	Reaktant	Reakčný produkt
CO_2	☐	☐
C_2H_2	☐	☐
H_2O	☐	☐
O_2	☐	☐

16. Ktorá látka koná transport kyslíka a oxidu uhličitého pri dýchaní?
Vyfarbi krúžok pred správnu odpoveďou.

- ☐ hexanol
- ☐ glycín
- ☐ glukóza
- ☐ hemoglobín





17. Ktoré tvrdenie je správne?

Vyfarbi krúžok pred správnou odpoveďou.

- ☐ Katión má viac protónov ako elektrónov.
- ☐ Každý atóm má rovnaký počet protónov a neutrónov.
- ☐ Anión má viac neutrónov ako protónov.
- ☐ Každá molekula má rovnaký počet protónov a neutrónov.

18. Ktorá látka vznikne keď kov reaguje s kyselinou?

Vyfarbi krúžok pred správnou odpoveďou.

- ☐ voda
- ☐ kyslík
- ☐ vodík
- ☐ oxid uhličitý

19. Ktorému druhu reakcii prislúcha reakcia dodávania molekuly chlóru na etén, pričom vzniká 1,2-dichlóretán?

Vyfarbi krúžok pred správnou odpoveďou.

- ☐ adícii
- ☐ oxidácii
- ☐ elektrolyzi
- ☐ substitúcii

20. Vyfarbi krúžok vo vhodnom políčku tak že každú látku pospájaš s produktom jej hydrolýzy.

Látka	karboxylové kyseliny	monosacharidy	aminokyseliny
slnečnicový olej	☐	☐	☐
proteín	☐	☐	☐
polysacharid	☐	☐	☐
disaharid	☐	☐	☐



PRÁZDNA STRANA



Хемија - Словачки



ИНТЕРНО

VÝTLAČOK PRE ŠKOLU

Republika Srbsko
MINISTERSTVO OSVETY
ÚSTAV PRE HODNOTENIE KVALITY
VZDELÁVANIA A VÝCHOVY

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

