



Szerb Köztársaság
OKTATÁSI MINISZTERIUM
OKTATÁSI ÉS NEVELÉSI
MINŐSÉGELLENŐRZŐ INTÉZET

A TANULÓ PÉLDÁNYA

FELADATOK AZ ÁLTALÁNOS ISKOLAI OKTATÁS ÉS NEVELÉS ZÁRÓVIZSGÁJÁRA

TESZT
KÉMIA

AZONOSÍTÓ NYOMTATVÁNY

A TANULÓ UTÓNEVE, EGYIK SZÜLŐ/TÖRVÉNYES KÉPVISELŐ UTÓNEVE, A TANULÓ VEZETÉKNEVE

A TANULÓ AZONOSÍTÓ SZÁMA

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

ÁLTALÁNOS ISKOLA _____

HELYSÉG _____

KÖZSÉG _____


AZ ÜGYELETES TANÁR ALÁÍRÁSA

A teszteredmények megtekinthetők a **Moja srednja škola**: <https://mojasrednjaskola.gov.rs> honlapon, az azonosító szám szükséges hozzá (a tanuló tíz számjegyű kódja). A beolvasott teszt Pdf-formátumban való letöltéséhez, ahol az érettségi tesztek eredménye érhető el, szükséges a teszt egyéni kódjának a beírása.

A teszt egyéni kódja: 42202494758A

Amennyiben a szülőnek/törvényes képviselőnek van hozzáférése a **Moj esDnevnik** weboldalhoz, vagy hozzáférése van a **Portal za elektronsku identifikaciju eID.gov.rs** honlaphoz, melyen keresztül beléphet a **Moj esDnevnik** oldalra, ebben az esetben a teszteredményekén kívül hozzáférhet egyéb elektronikus szolgáltatásokhoz: fellebbezhet az érettségi teszteredményét illetően, a kívánságlistát benyújthatja, valamint elektronikus úton iratkozhat a középiskolába.

UTASÍTÁS A MUNKÁHOZ

- A teszt **20 feladatot** tartalmaz, a megoldásra szánt idő **120 perc**.
- A feladatokat nem kötelező az adott sorrendben kitöltened.
- Munkád során használhatsz grafitceruzát, radírgumit, de számológépet és mobiltelefont nem.
- A végleges válaszodat írd át **kéken író golyóstollal**.
- Nem ismerjük el a grafitceruzával hagyott, illetve feketén író tollal és törölhető golyóstollal írt válaszokat.
- A lehetséges válaszokat felkínáló feladatokban nem ismerjük el a javított válaszokat.
- Amennyiben a lehetséges válaszok közül a helyes mellett helytelen választ is bejelölsz, 0 pontot kapsz.
- Figyelj arra, hogy a feladatok más-más választást követelnek meg!
- Ne írd semmit a QR kódokra (), melyek minden oldalon megtalálhatók.

Egyes feladatokban úgy jelölöd meg a helyes választ, hogy befested a megfelelő köröcskét. Ott, ahol több helyes válasz lehetséges, több köröcskét festesz be. Ügyelj arra, hogy a köröcske be legyen festve, ugyanis csak akkor lesz a válaszod elfogadva!

A BEFESTETT KÖRÖCSKÉK MINTÁJA	
Feladat egy helyes válasszal	
Melyik a Szerb Köztársaság fővárosa? Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!	
<input type="radio"/>	Újvidék
<input checked="" type="radio"/>	Belgrád
<input type="radio"/>	Niš
<input type="radio"/>	Kruševac
Feladat több helyes válasszal	
Fesd be a válaszok előtti köröcskét, melyek összege 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

- Amennyiben a feladatokkal előbb végzel, add át a tesztet, és csendben hagyd el a termet!

Sok sikert kívánunk!

FELADATOK AZ ÁLTALÁNOS ISKOLAI OKTATÁS ÉS NEVELÉS ZÁRÓVIZSGÁJÁRA
TESZT
KÉMIA

1. Júlia úgy döntött, hogy egy nyári napot a strandon tölt a kávézóban. Egy üdítőt rendelt, amelyet a pincér kihozott. A pincér jól tudja a kémiát, és azt mondta, hogy a megrendelt anyagok közül egyik **tiszta anyag**. Melyik anyagra gondolt a pincér?

Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- limonádé a jég, melyet csapvízből készítettek
 porcukor kávé

2. Mely elemek atomjai alakítanak ki poláris kovalens kötést?

Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- két azonos fém két azonos nemfém
 fém és nemfém két különböző nemfém

3. Mit ábrázol a vegyjel?

Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- a kémiai elem egy atomját a kémiai elem egy molekuláját
 homogén és heterogén keveréket kémiai reakcióegyenletet

4. Hogyan nevezzük a kémiai elem legkisebb semleges részecskéjét?

Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- atom molekula pozitív ion negatív ion

5. Melyik fizikai mennyiség mérhető mérőhengerrel?

Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- térfogat tömeg hőmérséklet nyomás

6. Melyik tulajdonsága jellemző a felsorolt fémek mindegyikére?
A fémek: vas, alumínium, réz, ólom és cink.
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!
- Vezetik az elektromos áramot. Alacsony hőmérsékleten olvadnak.
- Vonzza őket a mágnes. Vörös színűek.
7. Melyik vegyületcsoportba tartozik az N_2O_3 képletű anyag?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!
- oxid hidroxid sav só
8. Hogyan állapíthatjuk meg egy anyag kémhatását (savasságát, lúgosságát)?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!
- felmelegítjük forráspontig vízzel keverjük
- megmérjük a tömegét megfelelő indikátor segítségével
9. Mi a metán képlete?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!
- CH_4 CH_3CH_2OH CH_3COOH CO_2
10. Melyik reakcióegyenlet mutat be addíciós reakciót?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!
- $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$ $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- $2MgO \rightarrow 2Mg + O_2$ $C_2H_4 + Cl_2 \rightarrow C_2H_4Cl_2$
11. Hogy állítható elő telítetlen oldat telített oldatból?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!
- oldószer hozzáadásával oldott anyag hozzáadásával
- az oldat egy részének leöntésével a telített oldat leszűrésével

12. A táblázatban egyes anyagok forráspontjai találhatóak.

Anyag	T (forráspont)
A	-269 °C
B	100 °C
C	1750 °C
D	2595 °C

Melyik anyag gáz halmazállapotú normál körülmények mellett 25 °C-on?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- A B C D

13. Jani egy feladatot oldott meg, amelyben az állt, hogy a keverékben 50 g cukor és 200 g víz található. Jani így oldotta meg a feladatot:

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

$$\omega = 0,20$$

Mit jelent a megoldásában a 250 g?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- az oldat tömege az oldószer tömege
 az oldott anyag tömege az oldott anyag tömegrésze

14. Melyik a salétromsav, nitrátsav képlete?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- HNO₃ NH₃ NO₂ N₂O₃

15. Melyik anyaggal reagál a HCl, ha a reakciótermékek CaCl₂, H₂O és CO₂?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- CaCO₃ NaCl KOH MgO

16. Melyik anyag keletkezik a szén(IV)-oxid (CO₂) mellett az etanol égési reakciójában?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- víz etán etén etin

17. Adottak a magnéziummal reakcióba lépő anyagok. Melyik kivétel?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

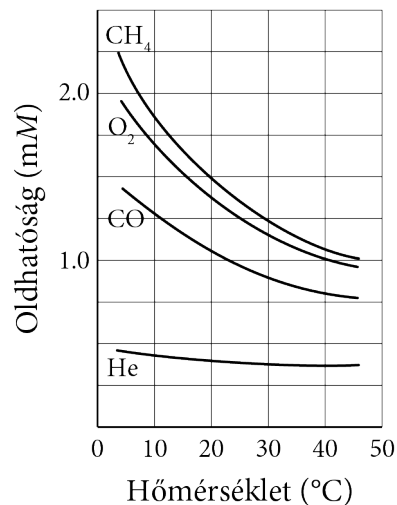
- oxigén hidrogén hélium klór

18. Az E elem atomszáma 9. Hány vegyértékelektronja van?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- 1 7 8 9

19. Az ábrán négy gáz halmazállapotú anyag vízoldhatósága látható. Melyik anyag oldódik legjobban vízben 10 °C-on?
Fesd be a helyes válasz előtti köröcskét!

- He
 CO
 CH₄
 O₂



20. Fesd be az IGEN oszlopban lévő köröcskét, ha az aminosav tartalmazza a funkciós csoportot, vagy a NEM oszlopban található köröcskét, ha az aminosav nem tartalmazza a funkciós csoportot!

	IGEN	NEM
karbonil	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
karboxil	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
amino-csoport	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

ÜRES OLDAL



Szerb Köztársaság
OKTATÁSI MINISZTERIUM
OKTATÁSI ÉS NEVELÉSI
MINŐSÉGELLENŐRZŐ INTÉZET

AZ ISKOLA PÉLDÁNYA

IDERAGASZTANI AZ AZONOSÍTÓ
MATICÁT

FELADATOK AZ ÁLTALÁNOS ISKOLAI OKTATÁS ÉS NEVELÉS ZÁRÓVIZSGÁJÁRA

TESZT
KÉMIA

AZONOSÍTÓ NYOMTATVÁNY

A TANULÓ UTÓNEVE, EGYIK SZÜLŐ/TÖRVÉNYES KÉPVISELŐ UTÓNEVE, A TANULÓ VEZETÉKNEVE

A TANULÓ AZONOSÍTÓ SZÁMA

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

ÁLTALÁNOS ISKOLA _____

HELYSÉG _____

KÖZSÉG _____

AZ ÜGYELETES TANÁR ALÁÍRÁSA