



EXEMPLAR PENTRU ELEV

Republica Serbia
MINISTERUL EDUCAȚIEI
INSTITUTUL PENTRU EVALUAREA
CALITĂȚII ÎNVĂȚĂMÂNTULUI ȘI EDUCAȚIEI

EXAMENUL FINAL LA SFÂRȘITUL ÎNVĂȚĂMÂNTULUI ȘI EDUCAȚIEI ELEMENTARE

TEST CHIMIE

FORMULAR DE IDENTIFICARE

PRENUMELE, PRENUMELE UNUIA DIN PĂRINȚI/ALTUI REPREZENTANT LEGAL, NUMELE ELEVULUI

NUMĂRUL DE IDENTIFICARE AL ELEVULUI

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

ȘCOALA GENERALĂ _____

LOCALITATEA _____

COMUNA _____


SEMNĂTURA PROFESORULUI DE SERVICIU

Rezultatele se pot vedea pe portalul **Moja srednja škola**: <https://mojasrednjaskola.gov.rs> prin introducerea numărului unic de identificare a elevului (parolă de zece cifre a elevului). În scopul preluării testului scanat în format pdf, în partea unde se pot vedea rezultatele examenului final, este necesar să se introducă codul unic al testului.

Codul unic al testului: 42202493314A

În cazul în care părintele / alt reprezentant legal are cont pe portalul **Moj esDnevnik** sau are cont pe **Portal za elektronsku identifikaciju eID.gov.rs**, prin care accesează portalul **Moj esDnevnik**, atunci, pe lângă listarea rezultatelor examenului final, pe portalul **Moja srednja skola** poate folosi una dintre următoarele servicii electronice: depunerea plângerii privind rezultatele examenului final, depunerea listei de dorințe în formă electronică și depunerea formularului de înscriere pentru școala medie.

INDICAȚII DE LUCRU

- Testul pe care trebuie să-l rezolvi conține **20 de exerciții**. Pentru rezolvarea testului sunt prevăzute **120 de minute**.
- Exercițiile nu trebuie să le rezolvi în ordinea în care sunt date.
- În timpul lucrului, poți folosi creion obișnuit și radieră, dar nu ai voie să folosești calculatorul și telefonul mobil.
- Scrie răspunsurile și modul de rezolvare cu **pix cu pastă albastră**.
- Răspunsul care este scris numai cu creionul, cu pixul cu pastă neagră sau cu pixul „scrii-ștergi” nu va fi recunoscut.
- În exercițiile cu răspunsuri oferite nu vor fi recunoscute răspunsurile corectate.
- În exercițiile cu răspunsuri oferite, în care doar un singur răspuns este corect, obții 0 puncte dacă pe lângă răspunsul corect marchezi și vreunul incorect.
- Acordă atenție faptului că exercițiile se deosebesc prin modul în care trebuie să dai răspunsul.
- Nu scrie nimic pe codurile QR () care se află pe fiecare pagină a testului.

În unele exerciții vei alege răspunsul corect astfel încât vei colora cerculețul corespunzător. În exercițiile în care există mai multe răspunsuri corecte, este necesar să colorezi mai multe cerculețe. Ține cont de faptul că cerculețul trebuie să fie colorat, deoarece numai așa răspunsul îți va fi recunoscut.

EXEMPLU DE CERCULEȚE COLORATE
În exercițiul cu un singur răspuns corect
Care este orașul principal al Serbiei? Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
<input type="radio"/> Novi Sad
<input checked="" type="radio"/> Belgrad
<input type="radio"/> Niš
<input type="radio"/> Kruševac
În exercițiile cu mai multe răspunsuri corecte
Colorează cerculețele din dreptul expresiilor a căror sumă este 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

- Dacă termini mai devreme, predă testul și ieși în liniște.

Îți dorim mult succes la examen!

TEST
CHIMIE

1. Elena a decis să petreacă o zi de vară într-un bar pe plajă. A comandat răcoritoare, servită de ospătar. Ospătarul are cunoștințe din chimie și i-a zis că una din componentele servite este **substanță pură**. La ce substanță se referă? Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- citronada gheața obținută din apa de la robinet
- zahăr pudră cafea
2. Atomii căror elemente pot forma legătură covalentă polară? Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- două metale identice două nemetale identice
- metale și nemetale două nemetale identice
3. Ce se reprezintă cu un simbol chimic? Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- un atom al unui element chimic o moleculă a unui compus chimic
- amestec omogen și eterogen ecuația unei reacții chimice
4. Care este denumirea celei mai mici particule neutre a unui element chimic? Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- atom moleculă ion pozitiv ion negativ
5. Ce mărime fizică se determină cu cilindrul gradat? Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- volumul masa temperatura presiunea

6. Ce proprietate posedă toate metalele enumerate: fierul, aluminiul, cuprul, plumbul și zincul?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- Conduc curentul electric. Se topesc la temperaturi scăzute.
- Le atrage magnetul. Sunt de diferite nuanțe de culoare roșie.
7. Cărei specii de compuși aparține compusul cu formula chimică N_2O_3 ?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- oxizi hidroxizi acizi săruri
8. În ce mod se examinează proprietatea acido-bazică a unei substanțe necunoscute?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- încălzind până la fierbere prin amestecare cu apă
- măsurând masa cu ajutorul indicatorilor corespunzători
9. Care este formula chimică a metanului?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- CH_4 CH_3CH_2OH CH_3COOH CO_2
10. Care din ecuațiile reacțiilor chimice menționate reprezintă adiție?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$ $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- $2MgO \rightarrow 2Mg + O_2$ $C_2H_4 + Cl_2 \rightarrow C_2H_4Cl_2$
11. În ce mod se poate obține soluție saturată dintr-o soluție nesaturată?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- prin adăugare de solvent prin adăugare de substanță dizolvată
- prin înlăturarea unei părți de soluție prin filtrarea soluției saturate

12. Tabelul cuprinde temperaturile de fierbere ale diferitor substanțe.

Substanța	T_k (punct de fierbere)
A	-269 °C
B	100 °C
C	1750 °C
D	2595 °C

Care dintre substanțele menționate este în stare de agregare gazoasă, în condiții normale, la 25 °C?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- A B C D

13. Ion a rezolvat exercițiul în care a fost notat că amestecul conține 50 g zahăr și 200 g apă. Procedul de rezolvare al lui Ion a fost următorul:

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

$$\omega = 0,20$$

Ce reprezintă valoarea 250 g în procedeul lui?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- masa soluției masa solventului
 masa substanței dizolvate fracția masică a substanței dizolvate

14. Care este formula chimică a acidului azotic sau nitric?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- HNO₃ NH₃ NO₂ N₂O₃

15. Cu ce substanță trebuie să reacționeze HCl pentru ca produșii de reacție să fie CaCl₂, H₂O și CO₂?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- CaCO₃ NaCl KOH MgO

16. Ce substanță, alături de oxidul de carbon (IV) (CO_2), se obține prin arderea etanolului?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- apă etan etenă etină

17. Sunt date substanțe ce intră în reacție chimică cu magneziu. Care dintre ele este excepție?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

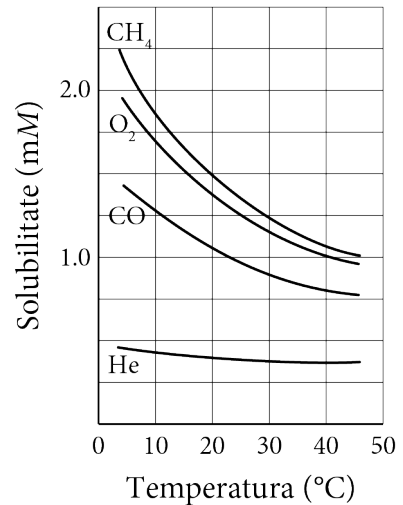
- oxigen hidrogen heliu clor

18. Atomul elementului E are numărul atomic 9. Care este numărul electronilor de valență?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- 1 7 8 9

19. Diagrama reprezintă dependența dintre solubilitatea a patru substanțe gazoase în funcție de temperatură.
Care dintre substanțele menționate posedă cea mai mare solubilitate la 10°C ?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- He
 CO
 CH_4
 O_2



20. În cazul în care aminoacidul conține gruparea funcțională menționată, colorează cerculețul din coloana DA, iar dacă nu o conține, colorează cerculețul din coloana NU.

	DA	NU
carbonil	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
carboxil	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
amino	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

PAGINĂ GOALĂ



Republica Serbia
MINISTERUL EDUCAȚIEI
INSTITUTUL PENTRU EVALUAREA
CALITĂȚII ÎNVĂȚĂMÂNTULUI ȘI EDUCAȚIEI

EXEMPLAR PENTRU ȘCOALĂ

SE LIPEȘTE ETICHETA DE IDENTIFICARE

EXAMENUL FINAL LA SFÂRȘITUL ÎNVĂȚĂMÂNTULUI ȘI EDUCAȚIEI ELEMENTARE

TEST CHIMIE

FORMULAR DE IDENTIFICARE

PRENUMELE, PRENUMELE UNUIA DIN PĂRINȚI/ALTUI REPREZENTANT LEGAL, NUMELE ELEVULUI

NUMĂRUL DE IDENTIFICARE AL ELEVULUI

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

ȘCOALA GENERALĂ _____

LOCALITATEA _____

COMUNA _____

SEMNĂTURA PROFESORULUI DE SERVICIU