



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 _____


SEMĂNTURA 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: 6af1593c2f80

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!



EXAMENUL FINAL LA SFÂRȘITUL ÎNVĂȚĂMÂNTULUI ȘI EDUCAȚIEI ELEMENTARE
TEST
CHIMIE

1. Ce substanță este element chimic?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

oxigenul piatra vânăță sarea de bucătărie bicarbonatul de sodiu

2. Colorează cerculețul în câmpul corespunzător, astfel încât să asociezi substanțele și culoarea lor.

	galbenă	neagră	roșie
sulf	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
cupru	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
grafit	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

3. Ce substanță se poate aplica la înlăturarea calcarului de pe robineți?
Colorează cerculețul în dreptul răspunsului corect.

sare de bucătărie zahăr oțet praf de copt

4. Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
O soluție se formează când se amestecă cu apă:

nisip; ulei; piper; sare de bucătărie.

5. Ce noțiune chimică corespunde procedului de ardere al alcoolilor.
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

dizolvarea oxidarea topirea agitarea





6. Datorită cărei însușiri hidrogenul se folosește la șlefuirea și sudarea metalelor?

Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- Este în stare de agregare gazoasă. Este de densitate mică.
 Prin ardere eliberează cantitate mare de energie termică. Se dizolvă puțin în apă.

7. Cărei specii (clase) de compuși aparține substanța cu formula NaOH?

Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- oxizilor acizilor bazelor sărurilor

8. Colorează cerculețul din dreptul denumirii substanței cu formula CH₃OH.

- metan metanol etan etanol

9. Care este alimentul cu cel mai mare conținut de hidrați de carbon?

Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- carnea mierea uleiul de pește unsoarea de porc

10. Care este denumirea unei reacții chimice în care un atom sau o grupare atomică se înlocuiește în moleculă cu un alt atom sau o altă grupare atomică?

Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- neutralizarea esterificarea arderea substituția

11. Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

Soluția saturată rezultă:

- când se adaugă mai multă substanță solubilă decât solvent;
 când o parte din substanță rămâne nedizolvată în vas;
 când apar bule;
 când se adaugă mase egale de solvent și de substanță dizolvată.





12. Colorează cerculețul în câmpul corespunzător din tabel, astfel încât să indici dacă schimbarea menționată Accelerează dizolvarea, sau Încetinește dizolvarea.

	Accelerează dizolvarea	Încetinește dizolvarea
mărunțirea zahărului	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
încălzirea apei	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
răcirea apei	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
agitarea	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

13. Colorează cerculețul în câmpul corespunzător, astfel încât să asociezi fiecare substanță cu formula ei.

	SO ₃	N ₂ O ₃	H ₂ SO ₄	HNO ₃
acid azotic	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
oxid de sulf (VI)	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
oxid de azot (III)	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
acid sulfuric	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

14. Colorează cerculețul din dreptul ecuației de sinteză a amoniacului scrise corect.

- $2\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + 3\text{H}_2$ $\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$ $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$

15. Este inițiată ecuația de ardere a substanței organice:
 $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow$
Ce formule și coeficienți finalizează această ecuație?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- $3\text{CO} + 2\text{H}_2\text{O}$ $6\text{CO} + 16\text{H}_2\text{O}$ $3\text{CO} + 8\text{H}_2\text{O}$ $3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$





16. Colorează cerculețul în câmpul corespunzător, astfel încât să asociezi fiecare substanță cu rolul acesteia în corpul uman.

	transportativ	constructiv	sursă de energie
proteinele din păr	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
hemoglobina	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
zaharoza	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
amidonul	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

17. Ce procedeu trebuie aplicat la separarea componentelor amestecului de alcool și apă?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- decantarea separare cu ajutorul magnetului filtrarea distilarea

18. Sunt prezentați reactanții ecuației chimice. În ce reacție chimică rezultă produsul de reacție ce schimbă culoarea hârtiei de turnesol albastre în roșu.
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

19. Iodul (I_2) se dizolvă în hexan. Ce proprietate a hexanului permite aplicarea lui la dizolvarea iodului?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- Posedă densitate mai mică decât apa.
 Este inflamabil.
 Conține molecule nepolare.
 Este incolor.

20. Care două grupări funcționale aparțin fiecărui aminoacid?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- aminică și hidroxilică
 aminică și carboxilică
 hidroxilică și carboxilică
 carbonilică și carboxilică



PAGINĂ GOALĂ



EXEMPLAR PENTRU ȘCOALĂ

Republica Serbia
MINISTERUL EDUCAȚIEI
INSTITUTUL PENTRU EVALUAREA
CALITĂȚII ÎNVĂȚĂMÂNTULUI ȘI EDUCAȚIEI

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

