



Хемија - Румунски

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: 220202511330

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.

- ☐ Novi Sad
- ☒ Belgrad
- ☐ Niš
- ☐ Kruševac

În exercițiile cu mai multe răspunsuri corecte

Colorează **cerculețele** din dreptul expresiilor
a căror sumă este 5.

- ☒ $2 + 3$
- ☐ $1 + 2$
- ☒ $4 + 1$
- ☐ $2 + 4$
- ☐ $3 + 5$

- 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. Care din substanțele enumerate este substanță simplă pură?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ acidul clorhidric ☐ oxidul de carbon (IV)
- ☐ hidroxidul de sodiu ☐ magneziul
2. Ce unitate de măsură se aplică pentru masă?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ gramul ☐ litrul ☐ metrul ☐ gradul celsius
3. Ce parte din instalație este necesară la filtrarea în laborator?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ pâlnia ☐ clema de lemn ☐ cleștele metalic ☐ furtunul de cauciuc
4. De ce cratițele pentru fiert mâncarea **nu se confecționează** din oțel?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ Este otrăvitor. ☐ Este magnetic.
- ☐ Posedă densitate mică. ☐ Nu conduce căldura.
5. Ce substanță schimbă culoarea hârtiei de turnesol din roșu în albastru?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ sarea de bucătărie ☐ hidroxidul de magneziu
- ☐ acidul clorhidric ☐ oxidul de sulf (IV)
6. Colorează cerculețul din dreptul propoziției ce descrie procedura corectă din laborator.
- ☐ Chimicalele sensibile la lumină se păstrează în vase de culoare închisă.
- ☐ Mirosul lichidului se determină pri mirosirea directă din vas.
- ☐ Mănușile de protecție se înlătură obligatoriu anticipat experienței.
- ☐ Excesul de chimicale se întoarce în ambalajul original.





7. Cărei specie de substanțe aparține substanța cu formula chimică CH_3COOH ?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ oxizilor ☐ acizilor carboxilici
☐ aldehydelor ☐ alcoolilor
8. Petrolul este materie primă folosită la obținerea energiei electrice, a maselor plastice, punerea în funcțiune a automobilelor etc. Ce compuși compun petrolul?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ esteri ☐ alcooli ☐ hidrocarburi ☐ acizi carboxilici
9. George intenționează să-și mărească masa musculară. Pe lângă treningul obișnuit, antrenorul i-a propus să introducă prin hrană mai multe proteine. Ce aliment trebuie să consume mai des?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ cartofi ☐ măsline ☐ ouă ☐ pâine
10. Ce afirmație este corectă?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ Substanțele cu legături ionice posedă temperaturi de fierbere scăzute.
☐ Substanțele cu legături ionice la temperatura camerei sunt în stare lichidă.
☐ Substanțele cu legături covalente nepolare sunt solubile în apă.
☐ Substanțele cu legături covalente nepolare nu se dizolvă în apă.
11. Care este denumirea compușilor cu aceeași formulă moleculară, dar cu formulă structurală diferită?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ izotopi ☐ izomeri ☐ izolatori ☐ indicatori
12. Câte grame de substanță X este necesar să se adauge în 50 g apă pentru a obține o soluție saturată a acelei substanțe în apă, la temperatura camerei? Solubilitatea substanței X la temperatura camerei este 36 g.
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.
- ☐ 72 g ☐ 18 g ☐ 9 g ☐ 36 g

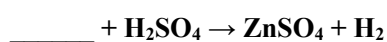




13. Voin a primit sarcina să examineze dacă din oxidul necunoscut în reacție cu apa rezultă acid. De ce are nevoie?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- ☐ balanță
- ☐ indicator
- ☐ clește metalic
- ☐ corp de încălzit

14. Ce substanță lipsește în ecuația reacției chimice menționate?



Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- ☐ Zn(OH)_2 ☐ ZnO ☐ Zn ☐ ZnS

15. Colorează cerculețul din spațiul corespunzător, astfel încât să asociezi substanțele cu rolul lor în reacția chimică de ardere a etinei.

	Reactant	Produs de reacție
CO_2	☐	☐
C_2H_2	☐	☐
H_2O	☐	☐
O_2	☐	☐

16. Ce substanță efectuează transportul oxigenului și a oxidului de carbon (IV) la respirație?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- ☐ hexanolul
- ☐ glicina
- ☐ glucoza
- ☐ hemoglobina





17. Ce afirmație este corectă?

Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- ☐ Cationul conține mai mulți protoni decât electroni.
- ☐ Fiecare atom conține număr egal de protoni și neutroni.
- ☐ Anionul conține mai mulți neutroni decât protoni.
- ☐ Fiecare moleculă conține număr egal de protoni și neutroni.

18. Ce substanță rezultă când reacționează metal cu acid?

Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- ☐ apă
- ☐ oxigen
- ☐ hidrogen
- ☐ oxid de carbon(IV)

19. Cărui tip de reacții aparține reacția de adăugare a moleculei de clor la etenă, rezultând 1,2-diclorețan?

Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- ☐ adiție
- ☐ oxidare
- ☐ electroliză
- ☐ substituție

20. Colorează cerculețul din spațiul corespunzător, astfel încât fiecare substanță să fie asociată cu produsul hidrolizei sale.

Substanța	acizi carboxilici	monozaharide	aminoacizi
ulei de floarea soarelui	☐	☐	☐
proteină	☐	☐	☐
polizaharid	☐	☐	☐
dizaharid	☐	☐	☐



PAGINĂ GOALĂ



Хемија - Румунски



ИНТЕРНО

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

