EXEMPLAR PENTRU ELEV

Republica Serbia
MINISTERUL EDUCAŢIEI
INSTITUTUL PENTRU EVALUAREA
CALITĂŢII ÎNVĂŢĂMÂNTULUI ŞI EDUCAŢIEI

EXAMENUL FINAL LA SFÂRŞITUL ÎNVĂŢĂMÂNTULUI ŞI EDUCAŢEI ELEMENTARE

TEST
CHIMIE

FORMULAR DE IDENTIFICARE

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

NUMĂRUL DE IDENTIFICARE AL ELEVULUI									

ŞCOALA 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: 320202390817

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 dorinţe în formă electronică şi depunerea formularului de înscriere pentru şcoala medie.

Тестове, као ни делове тестова, није дозвољено умножавати нити јавно објављивати
без претходне сагласности Завода за вредновање квалитета образовања и васпитања.
© 2023 ТестМастер, Факултет организационих наука, Универзитет у Београду

INDICAŢII DE LUCRU

• Testul pe care trebuie să-l rezolvi conţine **20 de exerciţii.** Pentru rezolvarea testului sunt prevăzute **120 de minute.**
• Exerciţiile nu trebuie să le rezolvi în ordinea în care sunt date.
• În timpul lucrului, poţi folosi creion obişnuit şi radieră, dar nu ai voie să foloseşti calculatorul şi telefonul mobil.
• Scrie răspunsurile şi modul de rezolvare cu **pix cu pastă albastră**.
• Răspunsul care este scris numai cu creionul, cu pixul cu pastă neagră sau cu pixul„scrii-ştergi" nu va fi recunoscut.
• În exerciţiile cu răspunsuri oferite nu vor fi recunoscute răspunsurile corectate.
• În exerciţiile cu răspunsuri oferite, în care doar un singur răspuns este corect, obţii 0 puncte dacă pe lângă răspunsul corect marchezi şi vreunul incorect.
• Acordă atenţie faptului că exerciţiile 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 exerciţii vei alege răspunsul corect astfel încât vei colora cerculeţul corespunzător. În exerciţiile în care există mai multe răspunsuri corecte, este necesar să colorezi mai multe cerculeţe. Ţine cont de faptul că cerculeţul trebuie să fie colorat, deoarece numai aşa răspunsul îţi va fi recunoscut.

EXEMPLU DE CERCULEȚE COLORATE

În exercițiul cu un singur răspuns corect
Care este oraşul 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 şi ieşi în linişte.

Îţi dorim mult succes la examen!

Тестове, као ни делове тестова, није дозвољено умножавати нити јавно објављивати
без претходне сагласности Завода за вредновање квалитета образовања и васпитања.
© 2023 ТестМастер, Факултет организационих наука, Универзитет у Београду

EXAMENUL FINAL LA SFÂRŞITUL ÎNVĂŢĂMÂNTULUI ŞI EDUCAŢEI ELEMENTARE

TEST

CHIMIE

1. Ce este, din cele enumerate, schimbare fizică?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- ◯ arderea cărbunelui
- ◯ sinteza apei
- ◯ înghețarea alcoolului
- ◯ descompunerea carbonatului de calciu

2. Ce substanță este compusă doar dintr-o specie de atomi?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

◯ elementul chimic ◯ compusul chimic ◯ amestecul omogen ◯ amestecul eterogen

3. Colorează cerculețul în câmpul corespunzător, astfel încât să asociezi substanța cu specia de substanțe din care aparține.

	etanol	aer	oxigen	magneziu
Element chimic	◯	◯	◯	◯
Compus chimic	◯	◯	◯	◯
Amestec	◯	◯	◯	◯

4. Ce tip de legătură chimică formează între ei atomii aceluiași nemetal?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

- ◯ legătură covalentă polară
- ◯ legătură covalentă nepolară
- ◯ legătură ionică

5. Ce este, din punct de vedere al constituției chimice, apa îndulcită cu zahăr?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

◯ element chimic ◯ compus chimic ◯ soluție ◯ amestec eterogen

Тестове, као ни делове тестова, није дозвољено умножавати нити јавно објављивати
без претходне сагласности Завода за вредновање квалитета образовања и васпитања.
© 2023 ТестМастер, Факултет организационих наука, Универзитет у Београду

6. Afirmațiile menționate descriu însușirile metalelor și nemetalelor. Dacă afirmația este corectă, colorează cerculețul din coloana CORECT, iar dacă afirmația este incorectă, colorează cerculețul din coloana FALS.

	CORECT	FALS
1. Metalele sunt conductori de curent și căldură.	◯	◯
2. Nemetalele în condiții normale pot fi în toate cele trei stări de agregare.	◯	◯
3. Metalele nu reacționează cu oxigenul.	◯	◯
4. Nemetalele posedă însușiri magnetice.	◯	◯

7. Ce metal reacționează energic cu apa la temperatura camerei?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

◯ fierul ◯ aluminiul ◯ cuprul ◯ sodiul

8. Colorează cerculețul în câmpul corespunzător, astfel încât să asociezi substanțele cu aplicarea lor.

	sare de bucătărie	acid clorhidric	dioxid de carbon	hidrozid de sodiu
Stingerea incendiului	◯	◯	◯	◯
Prepararea săpunului	◯	◯	◯	◯
Înlăturarea calcarului	◯	◯	◯	◯
Conservarea preparatelor din carne	◯	◯	◯	◯

9. Care este însușirea comună a tuturor sărurilor?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

◯ starea de agregare solidă

◯ gust amar

◯ insolubilitatea în apă

◯ culoarea albă

10. Este preparată o soluție saturată de sare de bucătărie și apă. Ce este necesar să se efectueze pentru a obține o soluție nesaturată?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

◯ se agită soluția ◯ se adaugă sare de bucătărie ◯ se răcește soluția ◯ se mai adaugă apă

Тестове, као ни делове тестова, није дозвољено умножавати нити јавно објављивати
без претходне сагласности Завода за вредновање квалитета образовања и васпитања.
© 2023 ТестМастер, Факултет организационих наука, Универзитет у Београду

11. Dacă afirmația cu privire la viteza de dizolvare este corectă, colorează cerculețul din coloana CORECT, iar dacă afirmația este incorectă, colorează cerculețul din coloana FALS.

	CORECT	FALS
1. Prin majorarea temperaturii apei se majorează și viteza de dizolvare a zahărului.	○	○
2. Prin agitarea soluției se accelerează procesul de dizolvare al substanței.	○	○
3. Cubul de zahăr se dizolvă mai repede în apă în raport cu aceeași masă de zahăr pudră.	○	○
4. Cu majorarea masei de apă scade viteza de solubilitate a zahărului.	○	○

12. Ce soluție rezultată dintr-un amestec de zahăr și apă, are cea mai mare fracțiune masică în procente?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

○ 2 g zahăr și 8 g apă

○ 8 g zahăr și 20 g apă

○ 20 g zahăr și 800 g apă

○ 8 g zahăr și 200 g apă

13. Ion a observat că proba unei substanțe este pulbere albă. Când se adaugă pulberea în apă, acesta se scufundă și după un timp nu se mai poate observa, dar se separă prin evaporarea apei. Când se încălzește până la 186 °C devine un lichid incolor.
Dacă afirmația referitoare la proprietatea substanței dată în descriere este corectă, colorează cerculețul din coloana CORECT, iar dacă afirmația este incorectă, colorează cerculețul din coloana FALS.

	CORECT	FALS
Se dizolvă în apă.	○	○
La temperatura camerei este în stare de agregare solidă.	○	○
Are densitate mai mică decât densitatea apei.	○	○
Este de culoare albă.	○	○

14. Ce reprezintă ecuația chimică $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

○ sinteza ○ analiza ○ substituția ○ neutralizarea

15. Ce substanțe sunt produși de reacție dacă reactanții sunt magneziul și acidul sulfuric?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

○ $MgSO_4 + H_2O$ ○ $MgSO_4 + H_2$ ○ $MgSO_3 + H_2O$ ○ $MgSO_3 + H_2$

Тестове, као ни делове тестова, није дозвољено умножавати нити јавно објављивати
без претходне сагласности Завода за вредновање квалитета образовања и васпитања.
© 2023 ТестМастер, Факултет организационих наука, Универзитет у Београду

16. Colorează cerculețul în câmpul corespunzător, astfel încât să asociezi denumirile compușilor cu gruparea funcțională.

	Legătura dublă	Legătura triplă
etenă	○	○
etină	○	○
propenă	○	○
propină	○	○

17. Ce specie de particule formează apa?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

○ atomi liberi de hidrogen și oxigen
○ molecule de hidrogen și molecule de oxigen
○ atomi de apă
○ molecule de apă

18. Câți protoni și electroni conține ionul elementului chimic cu masa atomică 11?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

○ 11 protoni, 10 electroni
○ 11 protoni, 11 electroni
○ 11 protoni, 12 electroni
○ 11 protoni, 18 electroni

19. Colorează cerculețul în câmpul corespunzător, astfel încât să asociezi formula substanței cu proprietățile solventului în care se dizolvă acea substanță.

	Solvent polar	Solvent nepolar
I_2	○	○
HCl	○	○
$MgCl_2$	○	○
C_5H_{12}	○	○

20. Ce afirmație referitoare la temperatura de topire a clorurii de sodiu (NaCl) este corectă?
Colorează cerculețul din dreptul răspunsului corect.

○ temperatură de topire ridicată fiind compus covalent nepolar

○ temperatură de topire scăzută fiind în stare de agregare solidă

○ temperatură de topire ridicată fiind compus ionic

○ temperatură de topire scăzută fiind compus covalent polar

Тестове, као ни делове тестова, није дозвољено умножавати нити јавно објављивати
без претходне сагласности Завода за вредновање квалитета образовања и васпитања.
© 2023 ТестМастер, Факултет организационих наука, Универзитет у Београду

PAGINĂ GOALĂ

Тестове, као ни делове тестова, није дозвољено умножавати нити јавно објављивати
без претходне сагласности Завода за вредновање квалитета образовања и васпитања.
© 2023 ТестМастер, Факултет организационих наука, Универзитет у Београду

ИНТЕРНО

EXEMPLAR PENTRU ŞCOALĂ

Republica Serbia
MINISTERUL EDUCAŢIEI
INSTITUTUL PENTRU EVALUAREA CALITĂŢII ÎNVĂŢĂMÂNTULUI ŞI EDUCAŢIEI

SE LIPEŞTE ETICHETA DE IDENTIFICARE

EXAMENUL FINAL LA SFÂRŞITUL ÎNVĂŢĂMÂNTULUI ŞI EDUCAŢEI ELEMENTARE

TEST
CHIMIE

FORMULAR DE IDENTIFICARE

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

NUMĂRUL DE IDENTIFICARE AL ELEVULUI									

ŞCOALA GENERALĂ _____

LOCALITATEA _____

COMUNA _____

_____
SEMNĂTURA PROFESORULUI DE SERVICIU

Тестове, као ни делове тестова, није дозвољено умножавати нити јавно објављивати
без претходне сагласности Завода за вредновање квалитета образовања и васпитања.
© 2023 ТестМастер, Факултет организационих наука, Универзитет у Београду