



ЕКЗЕМПЛЯР ЗА УЧЕНИКА

Република Србија
МИНИСТЕРСТВО НА ПРОСВЕТАТА
ЦЕНТЪР ЗА ОЦЕНЯВАНЕ НА КАЧЕСТВОТО НА
ОБРАЗОВАНИЕТО И ВЪЗПИТАНИЕТО

ЗА ИЗПИТА СЛЕД ЗАВЪРШЕНО ОСНОВНО ОБРАЗОВАНИЕ

ТЕСТ ПО
ХИМИЯ

ИДЕНТИФИКАЦИОННА ФОРМА

ИМЕ, ИМЕ НА ЕДИН ОТ РОДИТЕЛИТЕ/ДРУГ ЗАКОНЕН ПРЕДСТАВИТЕЛ, ФАМИЛИЯ НА УЧЕНИКА

ИДЕНТИФИКАЦИОНЕН НОМЕР НА УЧЕНИКА

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

ОСНОВНО УЧИЛИЩЕ _____
МЯСТО _____
ОБЩИНА _____


ПОДПИС НА ДЕЖУРНИЯ УЧИТЕЛ

Резултатите могат да се погледнат на портала **Моја средња школа**: <https://mojasrednjaskola.gov.rs> с въвеждане на единния идентификационен номер на ученика (код на ученика от десет цифри). За превземане на сканирания тест в пдф формат, в онази част където са достъпни резултатите от окончателния изпит, необходимо е да се въведе единния код на теста.

Единен код на теста: 170620260852

Ако родителят / друг законен представител има акаунт на портала **Мој есДневник** или акаунт на **Порталу за електронску идентификацију eID.gov.rs**, с който има достъп на портала **Мој есДневник**, тогава освен преглед на резултатите на окончателния изпит на портала **Моја средња школа** може да използва и някои от следните електронни услуги: подаване на възражение на резултатите на окончателния изпит, подаване на електронен списък на желанията и подаване на електронна заявка за записване в средно училище.

НАСОКИ ЗА РАБОТА

- Тестът, който трябва да решиш има **20** задачи. За работа са предвидени **120 минути**.
- Задачите не трябва да работиш според реда им.
- По време на работа можеш да използваш молив, гумичка, но не и калкулатор и мобилен телефон.
- Окончателните отговори и процедурата напиши **със синя химикалка**.
- Отговор, който е написан само с молив, черна химикалка, или химикалка, която лесно се изтрива, няма да бъде признат.
- Задачите с предлагани отговори няма да бъдат признати ако отговорите са коригирани.
- В задачите с предложени отговори, в които само един отговор е верен, получаваш 0 точки, ако до верния отговор отбележиш някой отговор, който не е верен.
- Обърни внимание на това, че задачите се различават по начина, на който трябва да дадеш отговора.
- Не пишете нищо на QR кодовете QR кодове () които се намират на всяка страница на теста.

В някои задачи ще изберете правилния отговор, като оцветите подходящото кръгче. В задачите, където има повече правилни отговори, трябва да бъдат оцветени повече кръгчета. Внимавайте кръгчето да бъде оцветено, защото само тогава отговорът ще бъде признат.

ПРИМЕР С ОЦВЕТЕНИ КРЪГЧЕТА

В задача с един верен отговор

Кой град е столицата на Сърбия?

Оцвети кръгчето пред верния отговор.

- ☐ Нови Сад
- ☒ Белград
- ☐ Ниш
- ☐ Крушевац

В задача с повече верни отговори

Оцвети **кръгчетата** пред израза чийто сбор е 5.

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

- Ако приключиш по-рано, предай теста и тихо излезни.

Желаем ти много успех на изпита!

ЗА ИЗПИТА СЛЕД ЗАВЪРШЕНО ОСНОВНО ОБРАЗОВАНИЕ
**ТЕСТ ПО
ХИМИЯ**

1. Кое вещество се употребява за консервиране на зимнина?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ водород ☐ фосфор
☐ натриев хлорид ☐ хлор

2. Кое свойство на веществото е физическо?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ запалимост ☐ корозивност
☐ експлозивност ☐ разтворимост

3. Оцвети кръгчето в съответното поле, така че всеки вид частица да свържеш с описанието на нейния заряд.

	Частица със заряд	Частица без заряд
йон	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
атом	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
молекула	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

4. С коя химична формула е представена киселина?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ CH₄ ☐ CO₂ ☐ Mg(OH)₂ ☐ H₂SO₄

5. Кой метал се, поради своята малка плътност, използва за изработка на самолети?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ натрий ☐ олово ☐ калций ☐ алуминий

6. Кое вещество реагира с цинк?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ азот ☐ калциев оксид
☐ хлороводородна киселина ☐ водород

7. Към кой клас съединения принадлежи веществото с химична формула CH_3COOH ?
Обој кружић испред тачног одговора.

☐ естери
 ☐ алкохоли
 ☐ въглеродороди
 ☐ карбоксилни киселини

8. Оцвети кръгчето в таблицата, така че да свържеш веществото с неговата всекидневна употреба.

вещество	разтворител	гориво	поправка
метан	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
ацетон	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
етанова киселина	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

9. В коя поредица всички продукти са богати на протеини?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ пчелен мед, мляко, ориз
 ☐ месо, жълтък, царевича
☐ краставици, сирене, белтък
 ☐ месо, белтък, риба

10. В коя поредица всички химични формули представляват вещества, за които, въз основа на типа на химичната връзка, може да се очаква да са разтворими във вода?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ H_2 , Cl_2 , HCl
☐ NH_3 , H_2 , NaCl
☐ H_2 , NaCl , HCl
☐ NH_3 , NaCl , HCl

11. В таблицата е показана разтворимостта на някоя сол при разни температури, представена с масата на тази сол в 100 g вода.

t [°C]	10	20	30
m [g]	80	88	95

Колко грама сол ще бъде необходимо да се смеси с 50 g вода на 20 °C за да се получи заситен разтвор?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ 38
 ☐ 44
 ☐ 68
 ☐ 168

12. Оцвети кръгчето пред точно написаното уравнение на химичната реакция на неутрализация.



13. В 100 g воден разтвор на захар има 15 g захар.
С коя промяна ще се получи по-сладък разтвор?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ С добавяне на още 85 g вода и 15 g захар.

☐ С добавяне на още 100 g вода и 15 g захар.

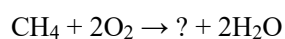
☐ С добавяне на още 85 g вода.

☐ С добавяне на още 15 g захар.

14. Оцвети кръгчето в таблицата, така че да свържеш валентността на неметала с формулата на оксида, който изгражда.

	SO_2	SO_3	N_2O_3	N_2O_5
III	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
IV	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
V	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
VI	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

15. Каква химична формула липсва в уравнението на химичната реакция изгаряне на метан?



Оцвети кръгчето пред верния отговор.

☐ H_2

☐ CO_2

☐ CO

☐ H_2O_2

16. Кое вещество представя резервна храна на растенията?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.
- ☐ вода ☐ хемоглобин ☐ целулоза ☐ скорбяла
17. Воденият разтвор на едно од предложените вещества провежда електричен ток.
Кое е това вещество?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.
- ☐ натриев хидроксид ☐ глюкоза ☐ сахароза ☐ етанол
18. С реакция между алкохол и карбоксилна киселина получава се естър. Кое вещество се отделя при това като вторичен реакционен продукт?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.
- ☐ водород ☐ въглероден(IV) оксид ☐ кислород ☐ вода
19. Кои вещества са реагенсите, ако в тяхната химична реакция се отделя газ H_2 ?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.
- ☐ CH_3OH и O_2 ☐ CH_3COOH и Na
☐ CH_3COOH и $NaOH$ ☐ CH_3OH и CH_3COOH
20. Какво се получава с пълната хидролиза на протеини?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.
- ☐ глюкоза ☐ глицерол ☐ скорбяла ☐ аминокиселини

ПРАЗНА СТРАНИЦА



Република Ср̀бия
МИНИСТЕРСТВО НА ПРОСВЕТАТА
ЦЕНТЪР ЗА ОЦЕНЯВАНЕ НА КАЧЕСТВОТО НА
ОБРАЗОВАНИЕТО И ВЪЗПИТАНИЕТО

ЕКЗЕМПЛЯР ЗА УЧИЛИЩЕТО

ЗАЛЕПЕТЕ СТИКЕРА ЗА
ИДЕНТИФИКАЦИЯ

ЗА ИЗПИТА СЛЕД ЗАВЪРШЕНО ОСНОВНО ОБРАЗОВАНИЕ

ТЕСТ ПО
ХИМИЯ

ИДЕНТИФИКАЦИОННА ФОРМА

ИМЕ, ИМЕ НА ЕДИН ОТ РОДИТЕЛИТЕ/ДРУГ ЗАКОНЕН ПРЕДСТАВИТЕЛ, ФАМИЛИЯ НА УЧЕНИКА

ИДЕНТИФИКАЦИОНЕН НОМЕР НА УЧЕНИКА

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

ОСНОВНО УЧИЛИЩЕ _____

МЯСТО _____

ОБЩИНА _____

ПОДПИС НА ДЕЖУРНИЯ УЧИТЕЛ