



ЕКЗЕМПЛЯР ЗА УЧЕНИКА

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

ЗА ИЗПИТА СЛЕД ЗАВЪРШЕНО ОСНОВНО ОБРАЗОВАНИЕ

ТЕСТ ПО
ХИМИЈА

ИДЕНТИФИКАЦИОННА ФОРМА

ИМЕ, ИМЕ НА ЕДИН ОТ РОДИТЕЛИТЕ/ДРУГ ЗАКОНЕН ПРЕДСТАВИТЕЛ, ФАМИЛИЈА 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: afa747ad41d0

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. <input type="radio"/> Нови Сад <input checked="" type="radio"/> Белград <input type="radio"/> Ниш <input type="radio"/> Крушевац
В задача с повече верни отговори
Оцвети кръгчетата пред израза чийто сбор е 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

- 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 е химически елемент?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

кислород син камък готварска сол натриев бикарбонат

2. Оцвети кръгчето в съответното поле за да свържеш веществата с техния цвят.

	жълта	черна	червена
сяра	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
мед	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
графит	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

3. Кое вещество може да се използва за отстраняване на котлен камък от чешмите?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

готварска сол захар оцет бакпулвер

4. Оцвети кръгчето пред верния отговор.
Разтвор се получава когато с вода се смеси:

пясък; масло; черен пипер; готварска сол.

5. Кой химически термин отговаря на процеса изгаряне на алкохол?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

разтваряне оксидация топене бъркане





6. Поради кое свойство водорода се използва за обработка и заваряване на метали?

Оцвети кръгчето пред верния отговор.

- Газообразно агрегатно състояние. Малка плътност.
 Чрез изгаряне освобождава голямо количество топлинна енергия. Слабо се растворя във вода.

7. Към кой клас (вид) съединения принадлежи веществото, чиято формула е NaOH?

Оцвети кръгчето пред верния отговор.

- оксиди киселини основи соли

8. Оцвети кръгчето пред названието на веществото, чиято формула е CH_3OH .

- метан метанол етан етанол

9. В кой продукт има най-много въглеhidрати?

Оцвети кръгчето пред верния отговор.

- месо пчелен мед рибено масло свинска мас

10. Как се нарича химическата реакция, в която някой атом или атомна група в молекулата се замества с друг атом или атомна група?

Оцвети кръгчето пред верния отговор.

- неутрализация естерификация изгаряне супституция

11. Оцвети кръгчето пред верния отговор.

Заситен разтвор се получава:

- когато се добави повече разтворено вещество от разтворител;
 когато част от веществото остава неразтворена на дъното на съда;
 когато се явяват мехурчета;
 когато се добави еднаква маса разтворител и разтворено вещество.





12. Оцвети кръгчето в съответното поле на таблицата за да обозначиш дали посочената промяна Ускорява разтварянето или Забавя разтварянето.

	Ускорява разтварянето	Забавя разтварянето
раздробяване на захарта	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
загриване на водата	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
охлаждане на водата	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
разбъркване	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

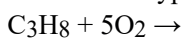
13. Овети кръгчето в съответното поле за да свържеш всяко вещество с неговата формула.

	SO ₃	N ₂ O ₃	H ₂ SO ₄	HNO ₃
азотна киселина	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
серен(VI) диоксид	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
азотен(III) оксид	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
сярна киселина	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

14. Оцвети кръгчето пред вярно написаното уравнение за синтез на амоняк.

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

15. Започнато е уравнение на изгаряне на органично вещество:



Кои формули и коефициенти довършават това уравнение?

Оцвети кръгчето пред верния отговор.

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





16. Оцвети кръгчето в съответното поле на таблицата за да свържеш всяко вещество с неговата роля в човешкия организъм.

	транспортна	градивна	източник на енергия
белтъци на косата	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
хемоглобин	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
захароза	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
скорбяла	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

17. Коя процедура трябва да се приложи за разделяне на компонентите на сместа от алкохол и вода?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

одсипване отделяне с помоща на магнит филтриране дестилация

18. Показани са реагенти на химически реакции. В коя химическа реакция ще се получи продукт на реакцията, която ще променя цвета на синята лакмусова хартия в червено?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

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

19. Йодът (I_2) се разтваря в хексан. Кое свойство на хексана овъзможавя неговото приложение за разтваряне на йода?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

Има плътност по-малка от плътността на водата.
 Запалим е.
 Има неполярни молекули.
 Безцветен е.

20. Кои две функционални групи има всяка аминокиселина?
Оцвети кръгчето пред верния отговор.

amino и хидроксилна
 amino и карбоксилна
 хидроксилна и карбоксилна
 карбонилна и карбоксилна



ПРАЗНА СТРАНИЦА



ЕКЗЕМПЛЯР ЗА УЧИЛИЩЕТО

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

ЗАЛЕПЕТЕ СТИКЕРА ЗА
ИДЕНТИФИКАЦИЈА

ЗА ИЗПИТА СЛЕД ЗАВЪРШЕНО ОСНОВНО ОБРАЗОВАНИЕ

ТЕСТ ПО
ХИМИЈА

ИДЕНТИФИКАЦИОННА ФОРМА

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

ИДЕНТИФИКАЦИОНЕН НОМЕР НА УЧЕНИКА

ИДЕНТИФИКАЦИОНЕН НОМЕР НА УЧЕНИКА									

ОСНОВНО УЧИЛИЩЕ _____

МЯСТО _____

ОБЩИНА _____

ПОДПИС НА ДЕЖУРНИЯ УЧИТЕЛ

