



ПРИКЛАДНІК ЗА ШКОЛЯРА

Република Сербия
МИНИСТЕРСТВО ПРОСВИТИ
ЗАВОД ЗА ВРЕДНОВАНЕ КВАЛИТЕТУ
ОБРАЗОВАНИЯ И ВОСПИТАНИЯ

ЗАКОНЧУЮЦИ ИСПИТ НА КОНЦУ ОСНОВНОГО ОБРАЗОВАНИЯ И ВОСПИТАНИЯ

ТЕСТ
ХЕМИЈА

ИДЕНТИФИКАЦИЙНИ ФОРМУЛАР

МЕНО, МЕНО ЂДНОГ РОДИТЕЉА/ДРУГОГ ЗАКОНСКОГО ЗАСТУПНИКА, ПРЕЗВИСКО ШКОЛЯРА

ИДЕНТИФИКАЦИЈНЕ ЧИСЛО ШКОЛЯРА

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

ОСНОВНА ШКОЛА _____

МЕСТО _____

ОПШТИНА _____

ПОДПИС ДЕЖУРНОГ НАСТАВНИКА

Резултати мож опатриц на порталу **Моја средња школа:** <https://mojasrednjaskola.gov.rs>. з уношеньем единственого идентификационого числа школяра (дзешецифрова шифра школяра). За преберане скенированого тесту у пдф формату, у часци дзе доступни резултати закончуюцого испиту, необходне унесц единствуену шифру тесту.

Єдинствена шифра тесту: 320202390744

Кед родитель / други законски заступнік ма налог на порталу **Мој есДневник** або ма налог на **Порталу за електронску идентификацију eID.gov.rs** зоз хторим приступа на портал **Мој есДневник**, теди, окрем увиду до резултатах закончуюцого испиту, на порталу **Моја средња школа** може вихасновац и даєдну зоз шлідуюющих электронских услугах: подношенне пригварки на резултати закончуюцого испиту, подношенне електронскай лістини жаданьох и подношенне електронской прияви за упіс до стредней школи.

УПУТСТВО ЗА РОБОТУ

- Тест хтори треба ришиц ма **20 задатки**. За роботу предвидзени **120 минути**.
- Задатки не мусиш робиц по шоре по яким су дати.
- У роботи можеш хасновац графитни клайбас и гумку, але не шмеш хасновац калкулатор и мобилни телефон.
- Конечни одвите и поступок напиш з **белавим хемийним клайбасом**.
- Одвите хтори написани лем з графитним, чарним або „пиш-сцерай“ клайбасом не будзе припознати.
- У задаткох з понукнутима одвitemi не буду припознати преправяни одвите.
- У задаткох з понукнутима одвitemi, у хторих лем ёден одвят точни, доставаш 0 боди кед коло точнога одвите означиш и даєш источник.
- Обрац увагу же ше задатки розликую по способе на яки маш дац одвите.
- Не упсуй ніч на QR коди (QR) хтори ше находза на кождим боку тесту.

У даєдних задаткох вибереш точни одвите так же офорбиш одвите юци крушок. У задаткох дзе ёст вецеј точни одвите треба офорбиц вецеј крушкы. Водз рахунку же крушок мушки буц офорбени, бо ци лем так одвите будзе припознати.

ПРИКЛАД ОФАРБЕНИХ КРУШКОХ	
<p>У задатку з ёдним точним одвitem</p> <p>Хтори главни город Републики Сербії? Офорб крушок опрез точнога одвите.</p> <p><input type="radio"/> Нови Сад <input checked="" type="radio"/> Београд <input type="radio"/> Ниш <input type="radio"/> Крушевац</p>	
<p>У задатку з вецеј точнима одвitemi</p> <p>Офорб крушкы опрез виразох чий собир 5.</p> <p><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"/> $3 + 5$</p>	

- Кед закончиш скорей, придай тест и поцихи видз.

Жичиме ци вельо успиху на испиту!



ЗАКОНЧУЮЦІ ИСПИТ НА КОНЦУ ОСНОВНОГО ОБРАЗОВАНЯ И ВОСПИТАНИЯ
ТЕСТ
ХЕМИЯ

1. Цо од наведзеного физична пременка?
Офарб крушок опрез точнога одвиту.

- згорйоване угля
- синтеза води
- замрзоване алкоголу
- розкладане калциюм-карбонату

2. Хтора субстанция вибудована лем зоз єдней файти атому?
Офарб крушок опрез точнога одвиту.

- хемийни елемент
- хемийна злученіна
- гомогена змишаніна
- гетерогена змишаніна

3. Офарб крушок у одвитуючим полю так же повяжеш субстанцию зоз файту субстанції хторей припада.

	етанол	воздух	оксиген	магнезий
Хемийни елемент	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Хемийна злученіна	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Змишаніна	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

4. Яки тип хемийнай вязи медзи собу будую два атоми истого неметалу?
Офарб крушок опрез точнога одвиту.

- поларну ковалентну вязу
- неполарну ковалентну вязу
- йонску вязу

5. Цо по хемийним составе поцукрована вода?
Офарб крушок опрез точнога одвиту.

- хемийни елемент
- хемийна злученіна
- розпущеніна
- гетерогена змишаніна





- 6.** Дати твердзеня описую свойства металох и неметалох. Кед же твердзенс точне, офарб крушцок у колоні ТОЧНЕ, а кед твердзенс нс точне, офарб крушцок у колоні НЕТОЧНЕ.

	ТОЧНЕ	НЕТОЧНЕ
1. Метали преводніки струї и цеплоти.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2. Неметали при нормалных условиях можу буц у шицких трох агрегатных станох.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3. Метали не реагую зоз квашніну.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
4. Неметали маю магнетни свойства.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

- 7.** Хтори з металох бурно реагує з воду на хижней температури?
Офарб крушцок опрез точного одвиту.

железо алюминий бакар натрий

- 8.** Офарб крушцок у одвитуюющим полю так же повяжеш субстанциі зоз їх применньованьом.

	Кухнёва соль	Хлороводонічна квашніна	Угльов-диоксид	Натрий-гидроксид
Гашенс огня	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Правенс мидла	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Зніманс вапняніку	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Конзервованс преробкох з меса	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

- 9.** Хторе заєдніцке свойство шицких сольох?
Офарб крушцок опрез точного одвиту.

черстви агрегатни стан
 горки смак
 нерозпушуюцосц у води
 била фарба

- 10.** Направена засицена розпущеніна кухнёвой солі и води. Цо треба зробиц же би ше достало незасицену розпущеніну?
Офарб крушцок опрез точного одвиту.

премишац розпущеніну додац ище кухнёвой солі охладзиц розпущеніну додац ище води





- 11.** Кед же твердзене о швидкосци розпушчаня субстанцийо точне, офарб крушок у колони ТОЧНЕ, а кед твердзене не точне, офарб крушок у колони НЕТОЧНЕ.

	ТОЧНЕ	НЕТОЧНЕ
1. Зоз звекшаньем температури води звекшує ше швидкосць розпушчаня цукру.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2. Мишане розпущеніни пошидшує процес розпушчання субстанції.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3. Коцка цукру ше швидше розпушчує у воді у одноточку на істу масу мелкого цукру.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
4. Зоз звекшаньем маси води спомалшує ше швидкосць розпушчання цукру.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

- 12.** Хтора розпущеніна, хтора настала з мишаньем цукру и води, ма найвекшу масову учасць у процентах? Офарб крушок опрез точного адвиту.

- 2 g цукру и 8 g води
- 8 g цукру и 20 g води
- 20 g цукру и 800 g води
- 8 g цукру и 200 g води

- 13.** Янко обачел же прикладнік даякей субстанцій били прах. Кед ше прах дода до води, вон спадне на дно и после даякого часу ше вецей не може обачиць, але ше видвоює з випариваньем води. Кед ше зогрес до 186 °C настава безфарбова чечносць.

Кед же твердзене хторе ше одноши на свойство субстанцій дате у опису точне, офарб крушок у колони ТОЧНЕ, а кед твердзене не точне, офарб крушок у колони НЕТОЧНЕ.

	ТОЧНЕ	НЕТОЧНЕ
Розпушчує ше у воді.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Черствого є агрегатного стану на хижней температурі.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Ма густосць меншую од густосці води.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Билей є фарби.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

- 14.** Цо приказує хемийна ёдначына $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$?
Офарб крушок опрез точного адвиту.

- синтезу
- анализу
- субституцию
- нейтрализацию

- 15.** Хторы субстанцій реакцыйни продукты кед реагенты магнезий и сумпорна квашніна?
Офарб крушок опрез точного адвиту.

- $\text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_4 + \text{H}_2$
- $\text{MgSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{MgSO}_3 + \text{H}_2$





16. Офарб крушок у одвитуючим полю так же повяжеш назви злученіох з їх функціоналну групу.

	Двойніста вяза	Тройніста вяза
етен	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
етин	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
пропен	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
пропин	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

17. Хтора файла часточкох загадзує воду?

Офарб крушок опрез точного одвitu.

- шлебодни атоми водоніку и оксигену молекули водоніку и молекули оксигену атоми води молекули води

18. Кельо протони и електрони ма стабилни йон хемийного елементу чийо атомне число 11?

Офарб крушок опрез точного одвitu.

- 11 протони, 10 електрони 11 протони, 11 електрони 11 протони, 12 електрони 11 протони, 18 електрони

19. Офарб крушок у одвитуючим полю так же повяжеш формулу субстанції зоз свойствами розпушовача у хторей ше тата субстанция розпушує.

	Поларни розпушовач	Неполарни розпушовач
I ₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
HCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
MgCl ₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
C ₅ H ₁₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

20. Хторе твердзене о температурі пущаня натрий-хлориду (NaCl) точне?

Офарб крушок опрез точного одвitu.

- висока температура пущаня прето же є неполарно ковалентна злученіна
 нізка температура пущаня прето же є черствого агрегатного стану
 висока температура пущаня прето же є йонска злученіна
 нізка температура пущаня прето же є поларно ковалентна злученіна



ПРАЗНИ БОК



ИНТЕРНО

ПРИКЛАДНІК ЗА ШКОЛУ

Република Сербия
МИНИСТЕРСТВО ПРОСВИТИ
ЗАВОД ЗА ВРЕДНОВАЊЕ КВАЛИТЕТУ
ОБРАЗОВАЊЯ И ВОСПИТАЊА

ЗАЛІПНУЦ ИДЕНТИФИКАЦИЙНУ
НАЛІПКУ

ЗАКОНЧУЮОЦ ИСПИТ НА КОНЦУ ОСНОВНОГ ОБРАЗОВАЊА И ВОСПИТАЊА

ТЕСТ
ХЕМИЈА

ИДЕНТИФИКАЦИЙНИ ФОРМУЛАР

МЕНО, МЕНО ЂДНОГО РОДИТЕЉА/ДРУГОГО ЗАКОНСКОГО ЗАСТУПНИКА, ПРЕЗВИСКО ШКОЛЯРА

ИДЕНТИФИКАЦИЙНЕ ЧИСЛО ШКОЛЯРА

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

ОСНОВНА ШКОЛА _____

МЕСТО _____

ОПШТИНА _____

ПОДПИС ДЕЖУРНОГО НАСТАВНИКА

