



Република Србија

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕТИ, НАУКИ И ТЕХНОЛОГИЈНОГ РОЗВОЈА  
ЗАВОД ЗА ВРЕДНОВАЊЕ КВАЛИТЕТУ ОБРАЗОВАЊА И ВОСПИТАЊА

---

# ТЕСТ

# ХЕМИЈА

---

1. Офарб кружок у одвитуючим полю так же кажди приклад субстанції повяжеш з файту субстанції хторей припада.

	хемийни елемент	хемийна злученїна	гомогена змишанїна	гетерогена змишанїна
дестилована вода	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
вода зоз чопу	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
вода зоз бари	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

2. Офарб кружок у одвитуючим полю так же кажде поняце повяжеш з файту прикмети або пременки.

	физчна прикмета	хемийна прикмета	физична пременка	хемийна пременка
згорйоване	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
густосц	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
випарйоване	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
запалївосц	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
температура розпущованя	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

3. Офарб кружок опрез точного одвиту.

Катйони то:

- часточки зложени зоз вецей атомох;
- позитивно наелектризовани єдноатомни або вецейатомни часточки;
- негативно наелектризовани єдноатомни або вецейатомни часточки;
- атоми елементох.

4. Водонїк неметал, а натрий метал першей групи Периодней системи елементох. Хлор неметал седмей (седемнастей) групи Периодней системи елементох.

Офарб кружок у одвитуючим полю так же кажду формулу субстанції повяжеш з типом хемийней вязи хтора у ней заступена.

	неполарна ковалентна вяза	поларна ковалентна вяза	йонска хемийна вяза
H <sub>2</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
NaCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
HCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Cl <sub>2</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

---

5. Офарб круцок опрез точного одвиту.

Атом то:

- негaтивно наелектризована часточка хемийней злученіни;
- позитивно наелектризована часточка хемийней злученіни;
- найменша часточка хтора ище вше характеризує хемийни елемент;
- найменша часточка хтора ище вше характеризує хемийну злученіну.

---

6. З чим треба тримац епрувету же би ше субстанция у ней безпечно зогривала?

Офарб круцок опрез точного одвиту.

- з кліщочками;
- з рукавицами;
- з дрвену щипальку;
- з пальцами у верхней часци епрувети.

---

7. Школяр достал задаток вимерац  $80 \text{ cm}^3$  води. Цо зоз понукнутого школяр ма похасновац же би виполнел дати задаток?

Офарб круцок опрез точного одвиту.

- нормалну судзину од  $100 \text{ cm}^3$
- мензуру од  $100 \text{ cm}^3$
- скленяни погар од  $100 \text{ cm}^3$
- ерленмаєр од  $100 \text{ cm}^3$

---

8. Єдну з наведзених прикметох не мож одредзиц лєм з помоцу осетох. Хтора то прикмета?

Офарб круцок опрез точного одвиту.

- фарба;
- магнетичносц;
- агрегатни стан;
- пах.

9. Офарб кружок у одвитууючим полю так же каждую хемийну формулу повяжеш з файту субстанції.

	оксид	квашніна	гидроксид	соль
NaOH	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
NaCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
HCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
SO <sub>2</sub>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Na <sub>2</sub> O	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

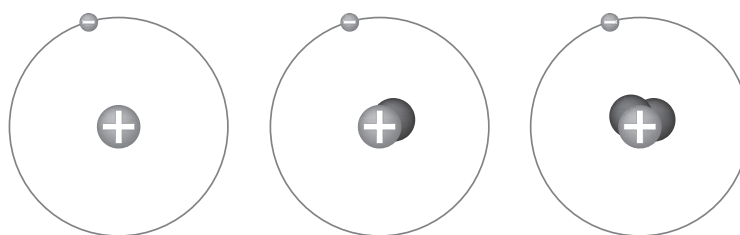
10. Офарб кружок у одвитууючим полю так же повяжеш тип хемийней вязи з темепературу пуцання субстанції хтора ма тот тип хемийней вязи.

Тип хемийней вязи у субстанції	температура пуцання °C		
	- 223	186	801
йонска вяза	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
неполарна ковалентна вяза	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
поларна ковалентна вяза	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

11. Офарб кружок опрез точного одвиту.

На слики представени модели трох атомох. Вони представяю:

- алотропски модификації;
- изомери;
- изотопи;
- йони.



12. Коста розпущовал кухньову соль у погаре води додаваюци ложичку по ложичку солі и мишал кажды раз розпущеніну. У едней хвильки на дну погара остали кристалі солі хтори ше анї после длугошого мишаня не розпуццели. Коста ше опитал товаришом и товаришом зоз класи най опишу цо ше находзи у погаре. Небойша гварел же у погаре гомогена змишаніна. Дьорде твердзел же зоз мишаньом достал нову субстанцію. Ленка того цо у погаре описала як презасищену розпущеніну. Марта гварела же ше над кришталями находзи засищена розпущеніна.

Хто ма право – Небойша, Дьорде, Ленка чи Марта?

Право ма \_\_\_\_\_.

**13.** Цукер хтори у каждодньовим живоце хаснуеме за засладзоване найчастейше воламе криштальови цукер, а дробни цукер воламе мелки (у праху). У хторим случаю мож найшвидше направиц розпуценіну?

Офарб крущок опрез точного одвиту.

- з мишаньом 20 g криштальового цукру и 200 g жимней води;
- з мишаньом 20 g криштальового цукру и 200 g цеплей води;
- з мишаньом 20 g мелкого цукру и 200 g жимней води;
- з мишаньом 20 g мелкого цукру и 200 g цеплей води.

**14.** Водова розпуценіна цукру ма 100 g води и 10 g цукру. Офарб крущок у одвитуяцим полю кед ше з наведзенима поступками звекшуе або зменшуе масови процент цукру у розпуценіни.

	Звекшуе	Зменшуе
додаване води	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
додаване цукру	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
випарйоване води	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
додаване 10g цукру и 50 g води	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

**15.** Експериментално випитовани даедни свойства субстанцийох 1 и 2. Достати резултати описани на шлідуяци способ:

- субстанция 1 зоз воду будуе гомогену змишаніну и не прицагуе ю магнет;
- субстанция 2 преводзи електричну струю и прущагуе ю магнет.

З прегледованьом литератури найдзени податки же субстанция 1 ма темепературу пуцання  $800,7^{\circ}\text{C}$ , а субстанция 2 ше пуца на  $1535^{\circ}\text{C}$ .

Офарб крущок у одвитуяцим полю так же повяжеш субстанцию зоз физичним свойством хторе одвитуе експерименталним резултатом и податком зоз литератури.

	Субстанция 1	Субстанция 2
Черстви агрегатни стан при нормалних условийох	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Магнетичносц	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Електропреводлівосц	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Розпущуюоосц у води	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

**16.** Кельо грами води треба додац до 10 g кухньовой солі же би ше достало 20%-ну розпущеніну?

Офарб круцок опрез точного одвиту.

- 80 g
- 90 g
- 40 g
- 160 g

**17.** Офарб круцок у одвитуємим полю так же би наведзени часточки одвитовали файтом субстанцийох.

	хемийни елемент	хемийна злученіна	змишаніна
єдна файта атома	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
два файти молекулох	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
два файти йонох	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
єдна файта молекули з двох файтох атомох	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

**18.** Як треба означиц йони хтори наставаю кед два атоми елементу А даваю по еден електрон атому елементу Б?

Офарб круцок опрез точного одвиту.

- $2A^+$  и  $2B^-$
- $2A^+$  и  $B^{2-}$
- $A^{2-}$  и  $2B^+$
- $2A^-$  и  $B^{2+}$

- 
- 19.** Офарб кружок у одвитуємим полю и так повяж змишанїну зоз свойствами хтори ше хаснуе у поступку їх найлегчейшого роздвойованя.

	<b>етанол и вода</b>	<b>писок и вода</b>	<b>олеї и вода</b>
температура вреца	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
розпушуюцосц у води и велькосц часточкох	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
густосц	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

- 
- 20.** На етикети йогурту єдного продукователя стої же 0,5 kg йогурту ма 14 g протеїни.  
Вирахуй учасц маси протеїнох, виражену у процентиох, у тим йогурту.  
Прикаж поступок.

У йогурту ше находзи \_\_\_\_\_% протеїни.