



Република Ср̀бия

МИНИСТЕРСТВО НА ПРОСВЕТАТА, НАУКАТА И ТЕХНОЛОГИЧЕСКОТО РАЗВИТИЕ
ИНСТИТУТ ЗА ОЦЕНЯВАНЕ КАЧЕСТВОТО НА ОБРАЗОВАНИЕТО И ВЪЗПИТАНИЕТО

ТЕСТ ПО ХИМИЯ

НАСОКИ ЗА ОЦЕНЯВАНЕ

Насоки за оценяване

Всяка задача носи най-много 1 точка.

ном. на зад.	Решение				
1.		химически елемент	химично съединение	хомогенна смес	хетерогенна смес
	дестилирана вода	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	вода от чешмата	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
	вода от мочурище	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
2.		физическо свойство	химическо свойство	физическа промяна	химическа промяна
	изгаряне	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
	плътност	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	изпаряване	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
	запалимост	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	температура на топене	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3.	● катиони и аниони				
4.		Неполярна ковалентна връзка	Полярна ковалентна връзка	Йонна химична връзка	
	H ₂	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
	NaCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	
	HCl	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	
	Cl ₂	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
5.	● най-малката частица, която все още характеризира химичен елемент				
6.	● дървена щипка				
7.	● мензура от 100 cm ³				
8.	● магнетизъм				
9.		Оксид	Киселина	Хидроксид	Со
	NaOH	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
	NaCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
	HCl	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	SO ₂	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	Na ₂ O	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
10.	Вид на химичната връзка във веществото	температура на топене °C			
		- 223	186	801	
	йонна връзка	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	
	неполярна ковалентна връзка	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
полярна ковалентна връзка	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>		
11.	● изотопи				

12.	Прав(а) е Марта.		
13.	● разбъркване на 20 g захар на прах и 200 g топла вода		
14.		Увеличава	Намалява
	Добавяне на вода		●
	Добавяне на захар	●	
	Изпаряване на вода	●	
	Добавяне на 10 g захар и 50 g вода	●	
15.		Вещество 1	Вещество 2
	Твърдо агрегатно състояние при нормални условия	●	●
	Магнетизъм	○	●
	Електропроводимост	○	●
	Разтворимост във вода	●	○
16.	● 40 g		
17.		химичен елемент	химично съединение
	един вид атом	●	○
	два вида молекули	○	○
	два вида йони	○	●
	един вид молекула от два вида атоми	○	○
18.	● $2A^+$ и B^{2-}		
19.		етанол и вода	пясък и вода
	температура на кипене	●	○
	разтворимост във вода и размер на частиците	○	●
	плътност	○	○
20.	Йогуртът съдържа 2,8 % протеини.		