

Контрольна робота з теми: "Розчини"-----
Прізвище ім'я по батькові учня-----
Клас-----
Дата**Питання №1**

Розчин це...

- А) Неоднорідна суміш речовин Б) Однорідна суміш речовин

Питання №2

Розчинність - це величина, що вказує яка...

- А) маса розчиненої речовини може розчинитися у розчині масою 1000 г за даної температури. Б) маса розчиненої речовини здатна розчинитися у розчиннику масою 100 г за даної температури
- В) суму мас розчинника і розчиненої речовини

Питання №3

Укажіть ВСІ чинники, що впливають на розчинність.

- А) температура Б) тиск
- В) масова частка розчиненої речовини в розчині Г) перемішування

Питання №4

Установіть відповідність між поняттям і його визначенням.

Поняття

- 1) насичений розчин
- 2) ненасичений розчин
- 3) концентрований розчин
- 4) розведений

Визначення

- А) розчин, який містить багато розчиненої речовини
- Б) розчин, у якому розчинена речовина більше не розчиняється.
- В) розчин, у якому міститься мало розчиненої речовини
- Г) розчин, у якому розчинена речовина ще може розчинитися.

Вкажіть відповідність:

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

Питання №5

Обчисліть молярну масу кристалогідрату $MgSO_4 \cdot 7H_2O$

Ваша відповідь:

Питання №6

Електролітична дисоціація - це...

- А) розпад молекул під час розчинення у воді на атоми
- Б) розпад неелектролітів під час розчинення у воді на йони
- В) розпад речовин під час розчинення у воді або плавлення на йони
- Г) розчинення речовин у воді

Питання №7

Відношення числа частинок, що розщепилися на йони (n), до загального числа частинок (N) розчиненої речовини, називають:

Ваша відповідь:

Питання №8

Реакції, обміну між двома електролітами в розчині називають(1 слово)

Ваша відповідь:

Питання №9

Установіть відповідність між умовами перебігу реакцій йонного обміну до кінця та реагентами.

Умови перебігу реакцій йонного обміну до кінця

- 1) Випадання осаду
- 2) Виділення газу і води
- 3) Утворення води

Реагенти

- А) $MgSO_4 + KOH \rightarrow$
- Б) $H_2(SO_4)_3 + NaOH \rightarrow$
- В) $K_2CO_3 + HCl \rightarrow$

Вкажіть відповідність:

	А	Б	В
1			
2			
3			

Питання №10

В якій із зазначених груп йонів знаходяться лише аніони:

- А) K^+, Cl^-, Mg^{2+}, H^+
- Б) $Al^{3+}, Na^+, Ca^{2+}, Zn^{2+}$
- В) $OH^-, SO_4^{2-}, Cl^-, PO_4^{3-}$

Питання №11

В якій із зазначених груп йонів знаходяться лише катіони:

- А) Na^+ , I^- , Ca^{2+} , H^+ ;
 Б) Fe^{3+} , Li^+ , Ba^{2+} , Hg^{2+}
- В) OH^- , CO_3^{2-} , F^- , PO_4^{3-} ;

Питання №12

Яка з речовин у водному розчині дисоціює з утворенням йону Ca^{2+} :

- А) CaCl_2
 Б) CaCO_3
- В) CaO

Питання №13

Установіть відповідність між електролітом та йонами на які він дисоціює:

електроліти

- 1) $\text{Ba}(\text{OH})_2$,
- 2) Na_2SO_4
- 3) H_2SO_4

йони

- А) 2H^+ , SO_4^{2-} .
- Б) Ba^{2+} , 2OH^- .
- В) 2Na^+ , SO_4^{2-} .
- Г) 2Na^+ , SO_3^{2-} .

Вкажіть відповідність:

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				

Питання №14

У водному розчині натрій сульфату масою 120 г міститься 20 г цієї солі. Чому дорівнює маса води в цьому розчині?

- А) 140 г
 Б) 120
- В) 80
 Г) 100

Ключ до тесту

- | | | |
|-----------------------|------------|------------------|
| 1. Б | 2. Б | 3. А, Б |
| 4. 1-Б, 2-Г, 3-А, 4-В | 5. 246 | 6. В |
| 7. ступінь дисоціації | 8. йонними | 9. 1-А, 2-В, 3-Б |
| 10. В | 11. Б | 12. А |
| 13. 1-Б, 2-В, 3-А | 14. Г | |