Діагностична робота № 1 з теми «Досліджуємо розчинність речовин і розчини»

Клас: 9

Прізвище та ім'я _____

1.Між атомами Нітрогену в молекулі N_2 існує зв'язок:

А	
Б	
В	
Г	

А. Іонний
Б. Ковалентний полярний
В. Ковалентний неполярний
Г. Металічний

2. Молекула води є полярною, тому що:

А	
Б	
В	
Г	

А. має симетричну будову
Б. електронні пари розміщені рівномірно
В. атом Оксигену сильніше притягує електрони
Г. містить іонний зв'язок

3.Установіть відповідність між системою та прикладом:

1	
2	
3	

1. Завісі — А. Молоко
2. Колоїдні розчини — Б. Розчин солі у воді
3. Істинні розчини — В. Глина у воді

4. Розчин, в якому ще можна розчинити речовину, називається:

А	
Б	
В	
Г	

А. Насиченим
Б. Ненасиченим
В. Чистим
Г. Грубодисперсним

5.Установіть відповідність між поняттям і характеристикою:

1	
2	
3	

1. Розчин — А. Компонент, який розчиняє
2. Розчинник — Б. Однорідна дисперсна система
3. Розчинена речовина — В. Компонент, який розчиняють

LIVEWORKSHEETS

6. Зі збільшенням температури розчинність більшості твердих речовин:

А	
Б	
В	
Г	

А. Зменшується
Б. Не змінюється
В. Збільшується
Г. Переходить у зависі

7. Установіть відповідність між процесом і наслідком:

1	
2	
3	

1. Нагрівання води — А. Може утворитися осад
2. Охолодження води — Б. Збільшується розчинність солей
3. Додавання солі в насичений розчин — В. Зростає розчинність газів

8-9. Встав пропуски.

8. У молекулі води електронні пари зміщені до атома _____ , тому молекула є _____ , і між її молекулами можуть утворюватися слабкі _____ зв'язки.

9. При охолодженні води розчинність твердих речовин зазвичай _____ , а газів — _____ .

10. Розв'яжіть задачу.

До 200 г 8%-го розчину додали 6 г розчиненої речовини. Обчисліть нову масову частку.

LIVEWORKSHEETS