**Тема уроку.** Контрольна робота на тему «Вода».

# Роботу виконати в зошиті, варіант відповідає вашому місцю в класі. **Відповіді надсилати в Хьюмен або на електронну пошту:**

# [nftelepneva@gmail.com](mailto:nftelepneva@gmail.com)

# Відповіді надіслати до 15.00 сьогодні 25.05.22.

**І варіант**

І рівень ( 5 балів )

1. Позначте колір, якого набуває лакмус в розчинах лугів:

А). синій        Б). малиновий В). червоний                  Г). оранжевий

2. Допишіть вираз:

Розчинником називають - …

3.Компонентами розчину є…і … речовина.

4. Назвіть формулу оксиду:

а) CuO; б) Cu(OH)2 ; в) CuSO4 ; г) HCl.

5. Перерахуйте фізичні властивості води.

ІІ рівень. ( 4 бали).

6. З даного переліку виберіть формули основ:

А.Fe(OH)3 Б.HCl         В.NaOH             Г. H2 SO4

7. Установіть відповідність між формулою оксиду і формулою кислоти, що йому відповідає.

Формула оксиду А) SO3 Формула кислоти

Б) N2 O5 1. H2SіO3

2 .HNO3

3. H2СO3

4. Н2 SO4

ІІІ рівень.(3 бали).

8. Обчисліть масову частку солі в розчині, якщо у воді масою 120 г. розчинили сіль масою 20 г.

**ІІ варіант.**

І рівень( 5 балів )

1. Позначте колір, якого набуває лакмус в розчинах кислот:

А). синій            Б). малиновий В). червоний           Г). оранжевий

2. Допишіть вираз:

Розчини – це …

3. Найчастіше як розчинник використовують…

4. Назвіть формулу оксиду:

а) CO 2 ; б) H 2CO 3 ; в) CaCO 3 ; г) CH4.

5. Опишіть поширеність води у природі.

ІІ рівень( 4 бали).

6. З даного переліку виберіть формули кислот:

А. CuO    Б.HCl        В.NaOH             Г. H 2 SO 4

7. Встановіть відповідність між формулами гідратів та оксидів:

А).Fe(OH) 3 1. CO2

Б). H2 CO3                         2. P2 O5

В). H 3PO4                         3.Fe2 O3

ІІІ рівень.(3 бали).

8. Обчисліть масову частку солі в розчині, якщо у воді масою 25 г. розчинили сіль масою 2 г.