04.05.2020р. Добрий день учні 9а та 9в класів. Вас вітає Раїса Олександрівна

Ми продовжуємо вивчати етанової (оцтової ) кислоти.

***Практична робота № 4. Властивості етанової (оцтової ) кислоти***

***Мета: дослідити властивості етанової (оцтової)кислоти***

***Обладнання:*** *штатив з пробірками, пробірко тримач****, сухе пальне, сірники.***

***Реактиви:*** *індикатори(фенолфталеїн, метилоранж, лакмус універсальний), метали (Zn , Mg),купрум (ІІ) оксид – CuO,луг NaOH, розчин купрум (ІІ) сульфату (CuSO4), кристалічну сіль- натрій карбонат та розчин етанової (оцтової кислоти).*

***Завдання: ознайомитися зі змістом відеоролика за посиланням***

[**https://www.youtube.com/watch?v=SYCbOid3pAk**](https://www.youtube.com/watch?v=SYCbOid3pAk)

*Проаналізувати досліди:*

1. *Дію етанової кислоти на індикатори.*
2. *Взаємодію етанової (оцтової )кислоти з металами: цинком та магнієм.*
3. *Взаємодію етанової (оцтової )кислоти з оксидом: купрум(ІІ)оксидом.*
4. *Взаємодію етанової (оцтової )кислоти з лугом(натрій гідроксидом).*
5. *Взаємодію етанової (оцтової )кислоти з нерозчинною основою: купрум (ІІ) гідроксидом.*
6. *Взаємодію етанової (оцтової )кислоти із сіллю – натрій карбонатом(Na2CO3).*

*Результати роботи оформити на подвійному аркуші у вигляді таблиці:*

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| *№ з/п* | *що робили* | *спостереження* | *висновок* |
| *1* |  |  |  |
| *2* |  |  |  |
| *рівняння реакцій* |
| *3* |  |  |  |
| *рівняння реакцій* |
| *4* |  |  |  |
| *рівняння реакцій* |
| *5* |  |  |  |
| *рівняння реакцій* |
| *6* |  |  |  |
|  | *рівняння реакцій* |

*В правому верхньому куточку написати своє прізвище, указати клас.*

*Речовини в рівняннях реакцій підписати.*

*Написати загальний висновок . Чому ви навчилися, що нового дізналися? Провести паралель щодо властивостей неорганічних та органічних кислот.*

*Бажаю успіхів. Результати надіслати* ***04.05.2020***