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

Тема уроку: Етанова (оцтова ) кислота

План уроку:

1. **Молекулярна та структурна формула кислоти, фізичні властивості.**
2. **Хімічні властивості:**

 **а)електролітична дисоціація;**

 **б) дія кислоти на індикатори;**

 **в) взаємодія з металами, лугами, солями**

**3. Застосування етанової кислоти**

4Підручник: опрацювати і зробити **конспект § 33**

**Виконати вправи№ 10 стор.164**

**Розрахункові задачі № 1, 2,7.12** **( с.164)**

  Переглянути відеоролики по черзі за посиланнями :

<https://www.youtube.com/watch?v=_R_rbuVq_xo>

<https://www.youtube.com/watch?v=gTYRy1loAcQ>

<https://www.youtube.com/watch?v=gG_vcBL9n9o>

<https://www.youtube.com/watch?v=cji5uVNBUPg>

<https://www.youtube.com/watch?v=kvE3T6brv_g>

1 та 2 ролики – це теоретичне обґрунтування будови та властивостей етанової кислоти. Дорече, солі етанової кислоти за сучасною номенклатурою називают так:

CH3COOK – калій етаноат, а ні калій ацетат!!!!!

3 ролик – це дія індикаторів на етанову кислоту

4 ролик – це взаємодія етаноаої кислоти з металами: магнієм та цинком

5 ролик – це взаємодія етанової кислоти з лугом (натрій гідроксидом )

Завдання виконати і надіслати вчителю фотозвіти      **27.04.2020 до 12.00**