Інструктаж з БЖД.

Практична робота № 4

Властивості етанової кислоти

Обладнання: оцтова кислота, індикатори, розчин натрію гідроксиду, магній, натрій карбонат, пробірки, штатив для пробірок.

Хід роботи

Дослід 1 Дія оцтової кислоти на індикатори.

До розчину оцтової кислоти добавте розчин лакмусу чи метилового орнжевого.

Висновок: Як змінилося забарвлення розчину? Що це засвідчує?

Дослід 2 Взаємодія оцтової кислоти з основами.

До розчину гідроксиду натрію, забарвленого фенолфталеїном, краплями додавайте розчин оцтової кислоти до знебарвлення розчину фенолфталеїну.

Висновок: Про що свідчать результати досліду? Складіть рівняння реакції у молекулярній та йонній формах.

Дослід 3 Взаємодія оцтової кислоти з металами.

У пробірку з розбавленою оцтовою кислотою помістіть стружку магнію. Спостерігайте виділення газу.

Висновок: Який газ виділяється? Складіть рівняння реакції в молекулярній та йонній формах.

Дослід 4 Взаємодія оцтової кислоти з солями.

У пробірку з розчином оцтової кислоти додайте сіль кислоти, слабкішої, ніж оцтова, наприклад карбонат натрію. Спостерігайте виділення газу.

Висновок: Який газ виділяється? Складіть рівняння реакціі в молекулярній та йонній формах.