

Moi Drodzy!

Należy zapoznać się z treścią lekcji i wykonać polecenia.

07.04.2020 wtorek

Temat: Kwas etanowy – budowa, zastosowanie.

Wprowadzenie do tematu:

Kwas etanowy to drugi związek w szeregu homologicznym kwasów karboksylowych.

HCOOH – kwas metanowy (kwas mrówkowy)

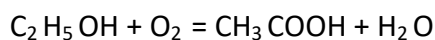
CH₃COOH – kwas etanowy (kwas etanowy)

1. Budowa kwasu (należy uzupełnić samodzielnie)

- a) wzór sumaryczny
- b) wzór strukturalny

2. Otrzymywanie kwasu etanowego

Otrzymuje się go w procesie fermentacji octowej:



Reakcja zachodzi pod wpływem enzymów wytwarzanych przez bakterie octowe.

3. Właściwości fizyczne kwasu octowego.

Ocet to rozcieńczony roztwór kwasu octowego

Doświadczenie (do samodzielnego wykonania – użyj octu)

Badanie właściwości kwasu octowego. Określ: stan skupienia, barwę, zapach oraz rozpuszczalność w wodzie.

Wniosek: (uzupełniasz samodzielnie)

Stan skupienia -

Barwa -

Zapach -

Rozpuszczalność w wodzie –

4. Zastosowanie kwasu etanowego (uzupełniasz samodzielnie)

Zadanie

- przepisz pod tematem treść lekcji w zeszycie
- przeczytaj treść lekcji w podręczniku str. 164-165
- Rozwiąż zadania z zeszytu ćwiczeń: zad. 35-39 str. 90