

KONDENSACJA CLAISENA SYNTEZA MALONOWA I ACETYLOOCTOWA

mgr inż. Jan Alfuth

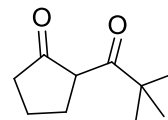
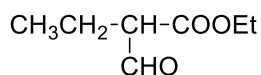
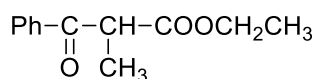
Zad.1. Który proton jest najbardziej kwaśny w podanych niżej związkach? Wskaż protony α .

- a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$,
- b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$,
- c) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$.

Zad.2. Podaj mechanizm kondensacji:

- a) propionianu etylu,
- b) fenylooctanu metylu z benzaldehydem,
- c) octanu etylu ze szczawianem dietylu,
- d) propiofenonu z octanem etylu,
- e) adypinianu dietylu,
- f) 4-oksoheptanal.

Zad.3. Z jakich substratów można otrzymać poniższe związki?



Zad.4. Mając do dyspozycji kwas octowy, podaj metodę otrzymywania:

- a) malonianu dietylu,
- b) acetylooctanu etylu.

Zad.5. Zaproponuj metodę otrzymywania fenylmalonianu dietylu z bromku benzylu.

Zad.6. Zaproponuj metodę otrzymywania winyloomalonianu dietylu z bromku allilu.