

## Chemia

Klasa VIII a ( 27.03.2020r.).

**Temat:** Właściwości estrów ( str.180 -181).

Sporządź notatkę:

1. Właściwości estrów:

- bezbarwne, lotne ciecze;
- słabo rozpuszczalne w wodzie;
- dobre rozpuszczalniki;
- ulegają reakcji spalania;
- posiadają przyjemne, kwiatowe lub owocowe zapachy:
  - etanian propylu –gruszkowy;
  - etanian pentylu – bananowy
  - butanian etlu – ananasowy;
  - etanian butylu – jabłkowy;
  - etanian oktylu – pomarańczy;
  - etanian benzylu – jaśminu.

2. Reakcja estryfikacji jest reakcją odwracalną. Reakcją odwrotną do reakcji estryfikacji jest rozkład estru pod wpływem wody:



### Zadania na ocenę:

- 1) Napisz cztery zastosowania estrów.
- 2) Napisz równania reakcji otrzymywania estrów:
  - a) metanianu butylu;
  - b) butanianu metylu;
  - c) palmitynianu propylu.
- 3) Napisz równania reakcji spalania całkowitego:
  - a) etanianu pentylu;
  - b) propanianu etylu.
- 4) Oblicz stosunek masowy pierwiastków chemicznych w estrze o nazwie butanian butylu.
- 5) Trzy estry mają taki sam wzór sumaryczny  $C_4H_8O_2$ . Napisz ich wzory strukturalne i podaj nazwy.

Zadania proszę przesłać do **31.03.2020 r.** na adres [agnieszka.kusz2@wp.pl](mailto:agnieszka.kusz2@wp.pl)