**Materiał do samodzielnej nauki dla klasy VIII**

**TEMATY:**

* 1. **Charakterystyka estrów.**
  2. **Charakterystyka amin i aminokwasów**

**MATERIAŁ NAUCZANIA**

[**https://epodreczniki.pl/a/estry---budowa-i-wlasciwosci/DDkpKT1YS**](https://epodreczniki.pl/a/estry---budowa-i-wlasciwosci/DDkpKT1YS)

[**https://epodreczniki.pl/a/aminy-i-aminokwasy/DEvxqjNri**](https://epodreczniki.pl/a/aminy-i-aminokwasy/DEvxqjNri)

**ZADANIE DOMOWE (wykonaj w zeszycie przedmiotowym na podstawie informacji z dostępnych źródeł i materiału nauczania; zadanie będzie sprawdzone po powrocie do szkoły)**

**Polecenie 1.1**

Napisz równania reakcji estryfikacji:

* kwasu octowego z alkoholem butylowym,
* kwasu mrówkowego z alkoholem metylowym,
* kwasu masłowego z alkoholem etylowym.

Podaj nazwy powstałych estrów.

**Polecenie 1.2**

Napisz wzory oraz nazwy substratów reakcji estryfikacji, w wyniku której można otrzymać następujące estry:

* metanian butylu,
* propanian metylu,
* etanian propylu,
* etanian etylu.

**Polecenie 1.3**

Połącz odpowiednio:

|  |  |
| --- | --- |
| 1/aminokwasy  2/aminy  3/glicyna  4/metyloamina | a.  wzór CH3NH2 - gaz o charakterystycznym, nieprzyjemnym zapachu  b. związki organiczne, których cząsteczki zawierają grupę aminową – NH2 i grupę karboksylową – COOH  c. aminokwas o wzorze NH2 – CH2 – COOH; jest krystaliczną, stałą substancją; dobrze rozpuszcza się w wodzie  d. związki będące pochodnymi amoniaku, w których cząsteczkach co najmniej jeden atom wodoru zastąpiono grupą węglowodorową; wzór ogólny amin to R – NH2, gdzie R to grupa węglowodorowa, a – NH2 to grupa aminowa  **1/ - 2/- 3/- 4/-** |