

Witajcie!

Serdecznie Was wszystkich pozdrawiam. Mam nadzieję, że radzicie sobie w tych trudnych chwilach. Przesyłam Wam materiały na lekcję – proszę o przepisanie do zeszytu. Kontaktować możecie się ze mną pod adresem agnieszkadolega79@gmail.com.

Życzę wam dużo wytrwałości i pamiętajcie zdrowie i życie najważniejsze!

Wszystkiego dobrego!

A Dołęga

Temat: Kwas etanowy.

1. 04. 2020 r. - A. Stoda

Temat: Kwas etanowy.

1. Właściwości - CH_3COOH - kwas etanowy
- kwas octowy

- bezbarwna ciecz
- bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie
- mydruje odopim kwarcowy i zapach
- smaża charakterystyczny
- kwas dysocjuje i tworzy
- reaguje z metalami, tlenkami, metale i zasadami
- ulegał reakcjom spalania

2. Reakcje spalania

1) $\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{CO}_2$ - s. całkowite

2) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{CO}$ - s. niecałkowite

3. Przeprowadzono doświadczenia chemiczne przedstawione na schemacie. Napisz, równania reakcji chemicznych zachodzących w probówkach.

1) $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CuO} \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
↓
octan miedzi(II)

2) $2\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\uparrow$
↓
octan sodu

3) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$
↓
octan sodu

Dodatkowo podaję link do strony:

<https://epodreczniki.pl/a/kwasy-karboksylowe---wlasosci/DAPv2781S>