**Kontrolní otázky - zadání**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Vyznačte křížkem **správné** tvrzení | ano | ne |
| 1. Karboxylové kyseliny přijímají H**+**
 |  |  |
| 1. Karboxylové kyseliny reagují s alkoholy na mýdla a vodu
 |  |  |
| 1. Karboxylové kyseliny obsahují jako funkční skupinu –COOH
 |  |  |
| 1. Karboxylové kyseliny vznikají oxidací sekundárních alkoholů
 |  |  |
| 1. Karboxylové kyseliny patří mezi silné kyseliny
 |  |  |
| 1. Tzv. mastné kyseliny mají dlouhý uhlovodíkový řetězec
 |  |  |
| 1. Karboxylové kyseliny s hydroxidy poskytují estery
 |  |  |
| 1. Karboxylové kyseliny redukcí poskytují aldehydy
 |  |  |
| 1. Karboxylové kyseliny mají oxidační vlastnosti
 |  |  |
| 1. Kyselina trichloroctová je silnější než kyselina octová
 |  |  |
| 1. Karboxylové kyseliny s alkoholy poskytují estery (tzv. esterifikace)
 |  |  |
| 1. Sytnost karboxylových kyselin je dána počtem karboxylových skupin
 |  |  |
| 1. Při dekarboxylaci kyselin dochází k odštěpení oxidu uhelnatého
 |  |  |
| 1. Kyselina citronová má skupenství pevné
 |  |  |
| 1. Karboxylová skupina má –I a –M efekt
 |  |  |
| 1. Karboxylová skupina patří mezi substituenty 1. třídy
 |  |  |
| 1. Dehydratací karboxylové kyseliny vzniká ether
 |  |  |
| 1. Tetrahydridohlinitan lithnýredukuje kyseliny na alkoholy
 |  |  |
| 1. Chloridy kyselin vznikají přímou chlorací chlorem
 |  |  |
| 1. Roztoky sodných solí karbox. kyselin mají zásaditou reakci
 |  |  |

## **Kontrolní otázky – řešení**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Vyznačte křížkem **správné** tvrzení | ano | ne |
| 1. Karboxylové kyseliny přijímají H**+**
 |  | **x** |
| 1. Karboxylové kyseliny reagují s alkoholy na mýdla a vodu
 |  | **x** |
| 1. Karboxylové kyseliny obsahují jako funkční skupinu –COOH
 | **x** |  |
| 1. Karboxylové kyseliny vznikají oxidací sekundárních alkoholů
 |  | **x** |
| 1. Karboxylové kyseliny patří mezi silné kyseliny
 |  | **x** |
| 1. Tzv. mastné kyseliny mají dlouhý uhlovodíkový řetězec
 | **x** |  |
| 1. Karboxylové kyseliny s hydroxidy poskytují estery
 |  | **x** |
| 1. Karboxylové kyseliny redukcí poskytují aldehydy
 | **x** |  |
| 1. Karboxylové kyseliny mají oxidační vlastnosti
 |  | **x** |
| 1. Kyselina trichloroctová je silnější než kyselina octová
 | **x** |  |
| 1. Karboxylové kyseliny s alkoholy poskytují estery (tzv. esterifikace)
 | **x** |  |
| 1. Sytnost karboxylových kyselin je dána počtem karboxylových skupin
 | **x** |  |
| 1. Při dekarboxylaci kyselin dochází k odštěpení oxidu uhelnatého
 |  | **x** |
| 1. Kyselina citronová má skupenství pevné
 | **x** |  |
| 1. Karboxylová skupina má –I a –M efekt
 | **x** |  |
| 1. Karboxylová skupina patří mezi substituenty 1. třídy
 |  | **x** |
| 1. Dehydratací karboxylové kyseliny vzniká ether
 |  | **x** |
| 1. Tetrahydridohlinitan lithnýredukuje kyseliny na alkoholy
 | **x** |  |
| 1. Chloridy kyselin vznikají přímou chlorací chlorem
 |  | **x** |
| 1. Roztoky sodných solí karbox. kyselin mají zásaditou reakci
 | **x** |  |