Wpisz temat z datą: 09.06.2020 r.

Temat: **Pochodne węglowodorów – powtórzenie.**

**Wykonaj poniższe zadania.**

1. **Uzupełnij tabelę, wpisując w odpowiednie kolumny nazwy soli kwasów karboksylowych wybrane spośród podanych.**

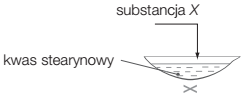
propionian potasu • mrówczan potasu • metanian potasu • maślan potasu butanian potasu • propanian potasu

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Wzór sumaryczny** | **Nazwa zwyczajowa** | **Nazwa systematyczna** |
| HCOOK |  |  |
| CH3CH2COOK |  |  |
| CH3CH2CH2COOK |  |  |

1. **Zaznacz wzór odczynnika, za którego pomocą można odróżnić kwas oleinowy od kwasu palmitynowego.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** H2SO4(aq) | **B.** KMnO4(aq) | **C.** Ca(OH)2 | **D.** CH4 |

1. W doświadczeniu chemicznym przedstawionym na schemacie otrzymano mydło sodowe kwasu stearynowego. **Zaznacz wzór sumaryczny substancji *X*.**



|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Na | **B.** Na2O | **C.** NaOH | **D.** NaCl |

1. Poniżej przedstawiono wzór półstrukturalny estru gruszkowego − związku chemicznego o nietypowej budowie cząsteczki, który nadaje gruszkom charakterystyczny zapach. Oceń prawdziwość podanych zdań. **Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.**



|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **1.** | Ester gruszkowy można otrzymać w reakcji kwasu karboksylowego z etanolem. | **P** | **F** |
| **2.** | Ester gruszkowy odbarwia wodę bromową. | **P** | **F** |

1. **Zaznacz wzór sumaryczny kwasu karboksylowego, który nie reaguje   
   z tlenkami metali.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** C3H7COOH | **B.** C8H17COOH | **C.** C15H31COOH | **D.** CH3COOH |

1. Przeprowadzono doświadczenie chemiczne, w którym do kwasu etanowego wrzucono kawałek metalu *X*.

Metal *X*:

* znajduje się w 4. okresie układu okresowego pierwiastków chemicznych,
* w jądrze atomowym ma 20 neutronów,
* na ostatniej powłoce elektronowej ma 1 elektron.

1. **Ustal symbol chemiczny metalu *X* i napisz obserwacje   
   z przeprowadzonego doświadczenia chemicznego.**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Napisz równanie reakcji kwasu etanowego z metalem *X*. Zastosuj zapis cząsteczkowy.**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Oblicz, ile gramów wody znajduje się w 150 g octu o stężeniu 10%.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |