**C:\Users\notebook\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\KD3NJYBR\MC900429827[1].WMFTest – vlastnosti a použití hydroxysloučenin a etherů**

Označte správné odpovědi X (může jich být více)

|  |
| --- |
| 1. **Ethanol a dimethylether** |
| 1. mají shodnou funkční skupinu |
| 1. mají stejný sumární vzorec, jsou funkčními izomery |
| 1. oba se připravují hydratací ethenu, liší se pouze použitým katalyzátorem |
| 1. obě látky se neomezeně mísí s vodou |
|  |
| 1. **Sloučeniny butan-2-ol a butan-1-ol jsou** |
| 1. optické izomery |
| 1. polohové izomery |
| 1. funkční izomery |
| 1. řetězové izomery |
|  |
| 1. **Sloučeniny butan-2-ol a 2-methylpropan-2-ol jsou** |
| 1. geometrické izomery (cis-,trans-) |
| 1. keto-enolové tautomery |
| 1. řetězové izomery |
| 1. funkční izomery |
|  |
| 1. **Fenol se vyznačuje následujícími vlastnostmi** |
| 1. částečně se rozpouští ve vodě a voda v něm (obě fáze se vzájemně nemísí) |
| 1. má antiseptické účinky |
| 1. má slabé zásadité vlastnosti |
| 1. na vzduchu postupně přijímá vodu a modrá |
|  |
| 1. **Diethylether** |
| 1. má triviální označení„éter“ |
| 1. je průmyslově vyráběn oxidací ethanu |
| 1. má anestetické vlastnosti |
| 1. tvoří páry lehčí než vzduch |
|  |
| 1. **Naftoly** |
| 1. mají výrobu založenu na tavení alkalických solí naftalensulfonových s hydroxidem sodným |
| 1. jsou vyráběny oxidací naftalenu |
| 1. jsou kapalné látky s charakteristickým zápachem |
| 1. slouží k výrobě barviv |
|  |
| 1. **Některé hydroxysloučeniny a étery se používaly, případně používají v lékařství, která tvrzení jsou správná:** |
| 1. karbolová kyselina, což je 2- 3% vodný roztok fenolu (tzv. karbolka) se používala k dezinfekci |
| 1. dimethyletherse dříve používal jako anestetikum |
| 1. směs krezolů se používá jako antiseptikum |
| 1. emulze krezolů v mýdlovém roztoku byl tradiční dezinfekční prostředek lysol |

**Test řešení – vlastnosti a použití hydroxysloučenin a etherů**

Označte správné odpovědi X (může jich být více)

|  |
| --- |
| 1. **Ethanol a dimethylether** |
| 1. mají shodnou funkční skupinu |
| 1. mají stejný sumární vzorec, jsou funkčními izomery  **X** |
| 1. oba se připravují hydratací ethenu, liší se pouze použitým katalyzátorem |
| 1. obě látky se neomezeně mísí s vodou |
|  |
| 1. **Sloučeniny butan-2-ol a butan-1-ol jsou** |
| 1. optické izomery |
| 1. polohové izomery **X** |
| 1. funkční izomery |
| 1. řetězové izomery |
|  |
| 1. **Sloučeniny butan-2-ol a 2-methylpropan-2-ol jsou** |
| * 1. geometrické izomery (cis-,trans-) |
| * 1. keto-enolové tautomery |
| * 1. řetězové izomery **X** |
| * 1. funkční izomery |
|  |
| 1. **Fenol se vyznačuje následujícími vlastnostmi** |
| * 1. částečně se rozpouští ve vodě a voda v něm (obě fáze se vzájemně nemísí) **X** |
| * 1. má antiseptické účinky **X** |
| * 1. má slabé zásadité vlastnosti |
| * 1. na vzduchu postupně přijímá vodu a modrá |
|  |
| 1. **Diethylether** |
| * 1. má triviální označení„éter“ **X** |
| * 1. je průmyslově vyráběn oxidací ethanu |
| * 1. má anestetické vlastnosti **X** |
| * 1. tvoří páry lehčí než vzduch |
|  |
| 1. **Naftoly** |
| * 1. výroba je založena na tavení alkalických solí naftalensulfonových s hydroxidem sodným **X** |
| * 1. jsou vyráběny oxidací naftalenu |
| * 1. jsou kapalné látky s charakteristickým zápachem |
| * 1. slouží k výrobě barviv **X** |
|  |
| 1. **Některé hydroxysloučeniny a étery se používaly, případně používají v lékařství, která tvrzení jsou správná:** |
| * 1. karbolová kyselina, což je 2- 3% vodný roztok fenolu (tzv. karbolka) se používala **X** k dezinfekci |
| * 1. dimethylether **se dříve používal jako anestetikum** |
| * 1. **směs krezolů se používá jako antiseptikum X** |
| * 1. emulze krezolů v mýdlovém roztoku byl tradiční dezinfekční prostředek lysol **X** |

**C:\Users\notebook\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\KD3NJYBR\MC900429827[1].WMFTest – vlastnosti a použití hydroxysloučenin a etherů**

Označte správné odpovědi X

|  |
| --- |
| 1. **Ethanol a dimethylether** |
| 1. mají shodnou funkční skupinu |
| 1. mají stejný sumární vzorec, jsou funkčními izomery |
| 1. oba se připravují hydratací ethenu, liší se pouze použitým katalyzátorem |
| 1. obě látky se neomezeně mísí s vodou |
|  |
| 1. **Sloučeniny butan-2-ol a butan-1-ol jsou** |
| 1. optické izomery |
| 1. polohové izomery |
| 1. funkční izomery |
| 1. řetězové izomery |
|  |
| 1. **Sloučeniny butan-2-ol a 2-methylpropan-2-ol jsou** |
| 1. geometrické izomery (cis-,tran-) |
| 1. keto-enolové tautomery |
| 1. řetězové izomery |
| 1. funkční izomery |
|  |
| 1. **Fenol se vyznačuje následujícími vlastnostmi** |
| 1. částečně se rozpouští ve vodě a voda v něm (obě fáze se vzájemně nemísí) |
| 1. má antiseptické účinky |
| 1. má slabé zásadité vlastnosti |
| 1. na vzduchu postupně přijímá vodu a modrá |
|  |
| 1. **Diethylether** |
| 1. má triviální označení„éter“ |
| 1. je průmyslově vyráběn oxidací ethanu |
| 1. má anestetické vlastnosti |
| 1. tvoří páry lehčí než vzduch |
|  |
| 1. **Naftoly** |
| 1. mají výrobu založenu na tavení alkalických solí naftalensulfonových s hydroxidem sodným |
| 1. jsou vyráběny oxidací naftalenu |
| 1. jsou kapalné látky s charakteristickým zápachem |
| 1. slouží k výrobě barviv |
|  |
| 1. **Některé hydroxysloučeniny a étery se používaly, případně používají v lékařství, která tvrzení jsou správná:** |
| 1. karbolová kyselina, což je 2- 3% vodný roztok fenolu (tzv. karbolka) se používala k dezinfekci |
| 1. dimethyletherse dříve používal jako anestetikum |
| 1. směs krezolů se používá jako antiseptikum |
| 1. emulze krezolů v mýdlovém roztoku byl tradiční dezinfekční prostředek lysol |