**Pracovní list (zadání) – Hydroxyderiváty a ethery**

1. Doplňte

|  |  |
| --- | --- |
| vzorce | názvy |
| 1-naftol  pyrokatechol  benzylalkohol  propan-1,2,3-triol  2-methyl-butan-2-ol  oxiran | CH3 - CH2 – CH(OH) – CH3  CH2 = CH – CH2 – OH    CH3CH2 –O –CH2CH3    CH3 – CH(CH3) – CH(OH) – CH3 |

1. Z předcházející tabulky vyberte následující sloučeniny a zapište je názvem a vzorcem
2. terciární alkohol:
3. vícesytný fenol:
4. sekundární alkohol:
5. aromatický alkohol:
6. V  rovnicích určete neznámé látky a zapište jejich vzorce a názvy

|  |  |
| --- | --- |
| *kat*  CH2 = CH – CH3 + H2O **A**  *ZnO*  **A**  **B** + H2    mírná oxidace  oxidace  CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – OH  **C** **D**      oxidace  **E** + H2 **F**        2CH3 – CH2 – CH2  – OH  + 2 Na **G**  + H2    kat  CH3 – CH2  – OH  **H** + H2O  kat  2 CH3 – CH2  – OH  **I** + H2O | Řešení  **A:**  **B:**  **C:**  **D:**  **E:**  **F:**  **G:**  **H:**  **I:** |

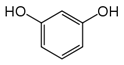


**Pracovní list (řešení testu) – Hydroxyderiváty a ethery**

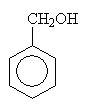
1. Doplňte

|  |  |
| --- | --- |
| vzorce | názvy |
| 1-naftol  pyrokatechol  [benzylalkohol.jpg (3.4kB - 108×102px)](http://leccos.com/pics/pic/benzylalkohol.jpg)  benzylalkohol  propan-1,2,3-triol  http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/3/33/1%2C2%2C3_Propantriol.png  2-methyl-butan-2-ol CH3 – C(CH3) – CH2 – CH3  OH    Oxiran | CH3 - CH2 – CH(OH) – CH3 butan-2-ol  CH2 = CH – CH2 – OH but-2-en-1-ol  naftalen-2-ol (2-naftol, naftol)  CH3CH2 –O – CH2CH3 diethylether („ether)  benzen-1,3-diol = rezorcinol  CH3 – CH(CH3) – CH(OH) – CH3 3-methylpropan-2-ol |

1. Z předcházející tabulky vyberte následující sloučeniny a zapište je názvem
2. terciární alkohol: 2-methyl-butan-2-ol CH3 – C(CH3) – CH2 – CH3

 OH

1. vícesytný fenol: benzen-1,3-diol = rezorcinol
2. sekundární alkohol: CH3 - CH2 – CH(OH) – CH3 butan-2-ol



1. aromatický alkohol: benzylalkohol
2. V  rovnicích určete neznámé látky a zapište jejich vzorce a názvy

|  |  |
| --- | --- |
| *kat*  CH2 = CH – CH3 + H2O **A**  *ZnO*  A **B** + H2    oxidace  oxidace  CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – OH  **C** **D**    kat oxidace  **E**  + H2 **F**        2CH3 – CH2 – CH2  – OH  + 2 Na 2 **G** + H2    kat  CH3 – CH2  – OH  **H**  + H2O  kat  2 CH3 – CH2  – OH  **I** + H2O | Řešení  A**:** propan-2-ol CH3 – CH(OH) – CH3  B: propanon CH3 – C(=O) – CH3  C: butanal CH3 - CH2 – CH2 – CHO    D: kyselina máselná CH3 - CH2 – CH2 – COOH  E: fenol C6H5OH  F: kyselina adipová HOOC(CH2)4COOH  G: propionát sodný (natrium-propionát)  2 CH3 – CH2 – CH2  – ONa  H: ethen CH2=CH2  I: diethylether CH3 – CH2  – O – CH2  – CH3 |

