

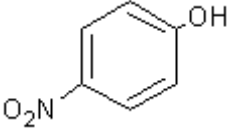


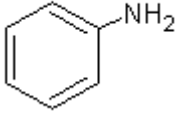
Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Habětínková Zuzana.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

NITROSLOUČENINY – TEST

1. Redukcí nitrobenzenu v kyselém prostředí vznikne:
 - a. nitrát
 - b. anilin
 - c. dusík
 - d. benzen
2. Nitrací toluenu vznikne:
 - a. 1,2,3-trinitrotoluen
 - b. 1,4,5-trinitrotoluen
 - c. 2,4,6-trinitrotoluen
 - d. kyselina pikrová
3. Nitrací fenolu vznikne:
 - a. 1,2,3-trinitrotoluen
 - b. 1,4,5-trinitrotoluen
 - c. 2,4,6-trinitrotoluen
 - d. kyselina pikrová
4. Nitroskupina
 - a. je substituent I.řádu
 - b. řídí substituci do polohy ortho
 - c. řídí substituci do polohy para
 - d. vykazuje –M efekt
5. Nitrační směs je:
 - a. směs koncentrované kyseliny dusičné a sírové
 - b. směs zředěné kyseliny dusičné a sírové
 - c. směs koncentrované kyseliny dusičné a chlorovodíkové
 - d. lučavka královská

6.  : Tato látka je:
 - a. α -nitrofenol
 - b. o-nitrofenol
 - c. m-nitrofenol
 - d. p-nitrofenol

7.  Tato látka je:
 - a. trinitrotoluen
 - b. anilin
 - c. kyselina pikrová
 - d. benzylamin

8. Nitrace benzenu probíhá mechanismem:
 - a. elektrofilní adice
 - b. elektrofilní substituce
 - c. nukleofilní adice
 - d. radikálové substituce
9. Nitrace ethanu probíhá mechanismem:
 - a. elektrofilní adice
 - b. elektrofilní substituce
 - c. nukleofilní substituce
 - d. radikálové substituce
10. Další nitrací nitrobenzenu vstupuje nitroskupina do polohy:
 - a. ortho
 - b. para
 - c. ortho a para
 - d. meta

NITROSLOUČENINY – řešení testu

1. Redukcí nitrobenzenu v kyselém prostředí vznikne:

- a. nitrát
- b. anilin**
- c. dusík
- d. benzen

2. Nitrací toluenu vznikne:

- a. 1,2,3-trinitrotoluen
- b. 1,4,5-trinitrotoluen
- c. 2,4,6-trinitrotoluen**
- d. kyselina pikrová

3. Nitrací fenolu vznikne:

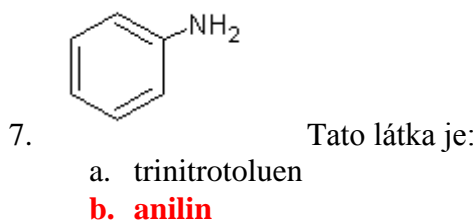
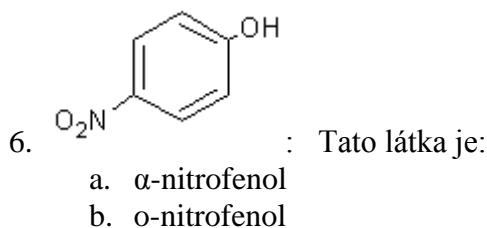
- a. 1,2,3-trinitrofenol
- b. 2,5,6-trinitrofenol
- c. 2,4,6-trinitrotoluen
- d. kyselina pikrová**

4. Nitroskupina

- e. je substituent I.řádu
- f. řídí substituci do polohy ortho
- g. řídí substituci do polohy para
- h. vykazuje –M efekt**

5. Nitrační směs je:

- a. směs koncentrované kyseliny dusičné a sírové**
- b. směs zředěné kyseliny dusičné a sírové
- c. směs koncentrované kyseliny dusičné a chlorovodíkové
- d. lučavka královská



8. Nitrace benzenu probíhá mechanismem:

- a. elektrofilní adice
- b. elektrofilní substituce**
- c. nukleofilní adice
- d. radikálové substituce

9. Nitrace ethanu probíhá mechanismem:

- a. elektrofilní adice
- b. elektrofilní substituce
- c. nukleofilní substituce
- d. radikálové substituce**

10. Další nitrací nitrobenzenu vstupuje nitroskupina do polohy:

- a. ortho
- b. para
- c. ortho a para
- d. meta**