

Laboratórne cvičenie č. 5

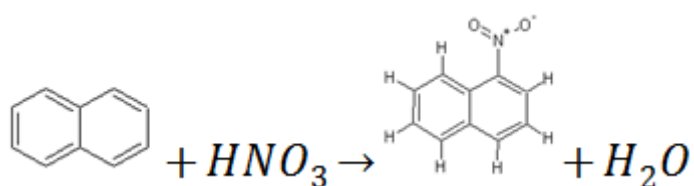
Téma: Arény

Meno a priezvisko: Matúš Matisko

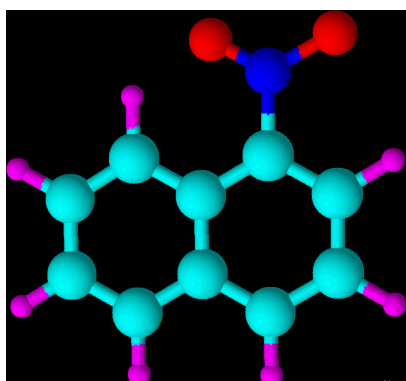
Trieda: 2. B

Úloha: Nitrácia naftalénu

Teória:



Rovnica nitrácie naftalénu



Štruktúra nitronaftalénu 1

Pomôcky: skúmavky, držiak na skúmavky, kahan, trojnožka, azbestová sieťka, lyžička, teplý vodný kúpeľ

Chemikálie: benzén, kyselina dusičná – HNO_3 , voda - H_2O

Postup:

1. Do skúmavky nalejeme 2 cm HNO_3 a na 2 min. ju vložíme do teplého vodného kúpeľa.
2. Do skúmavky pridáme 50 mg naftalénu, premiešame a vložíme do vodného kúpeľa.
3. Skúmavku vyberieme z vodného kúpeľa a prelejeme do druhej skúmavky s destilovanou vodou.

Výsledky: Daným postupom vznikla oranžová zrazenina – nitronaftalén.

Záver: Nitráciou benzénu sa nám podarilo vytvoriť nitronaftalén – tuhú látku oranžovej farby.

