

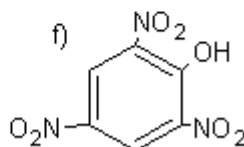
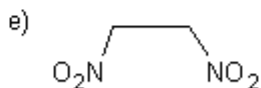
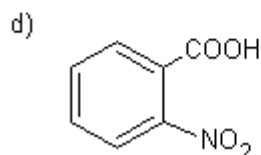
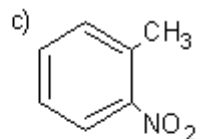
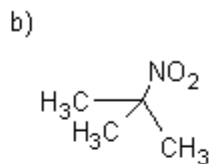
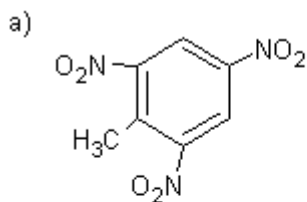


Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Habětínková Zuzana.

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

PRACOVNÍ LIST – NITROSLOUČENINY

1. Napiš systematický název sloučenin:



2. Napiš vzorce:

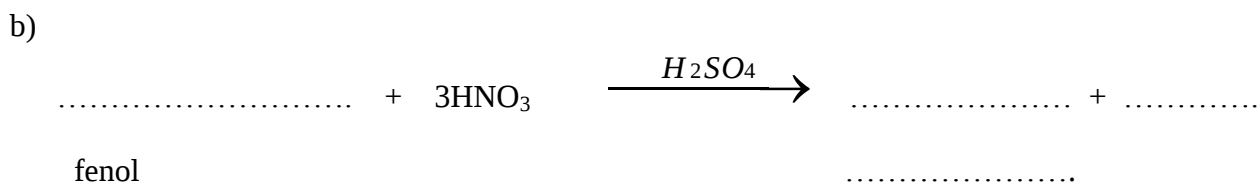
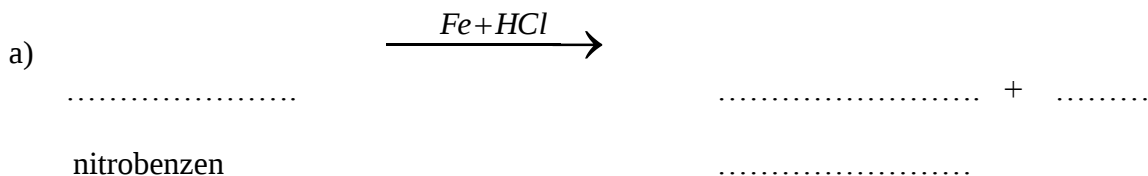
a) 2-methyl-2-nitrobutan

b) 1-chlor-4-nitrobenzen

c) trichlornitromethan

d) 1,4-dinitrocyklohexan

3. Doplň vzorce, produkty pojmenuj:

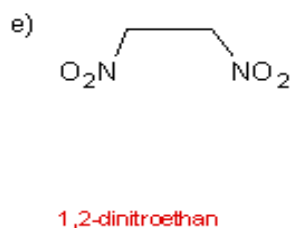
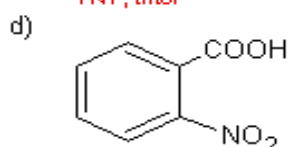
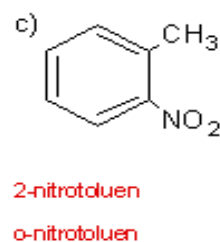
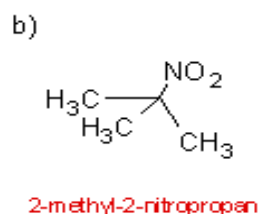
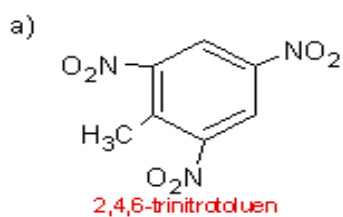


4. Napiš vzorce a uveď názvy konstitučních izomerů nitrofenolu:

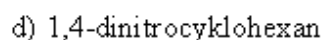
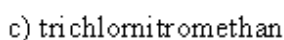
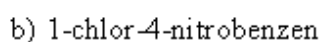
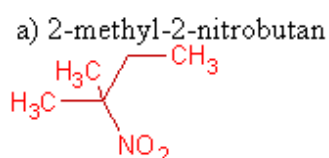
5. Skupina NO₂ je substituent ...řádu a řídí vstup dalších substituentů přednostně do polohy.....

PRACOVNÍ LIST – NITROSLOUČENINY

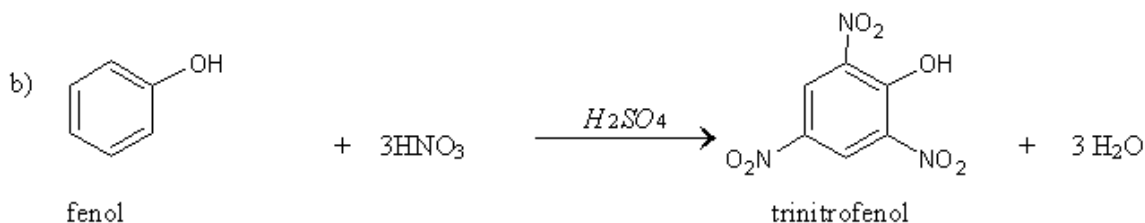
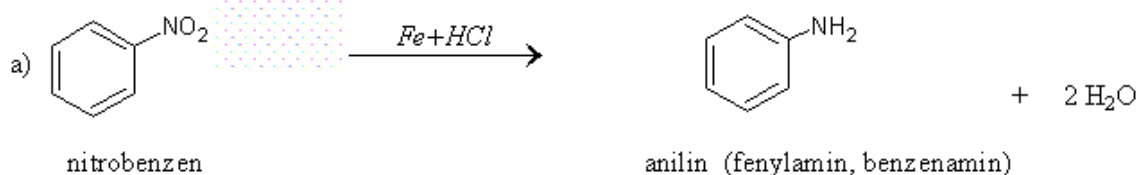
1.



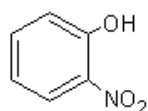
2.



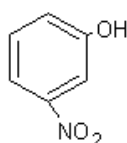
3.



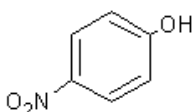
4. Napiš vzorce a uveď názvy konstitučních izomerů nitrofenolu:



o-nitrofenol



m-nitrofenol



p-nitrofenol

5. Skupina NO₂ je **substituent II.** řádu a řídí vstup dalších substituentů přednostně do polohy **meta**.

