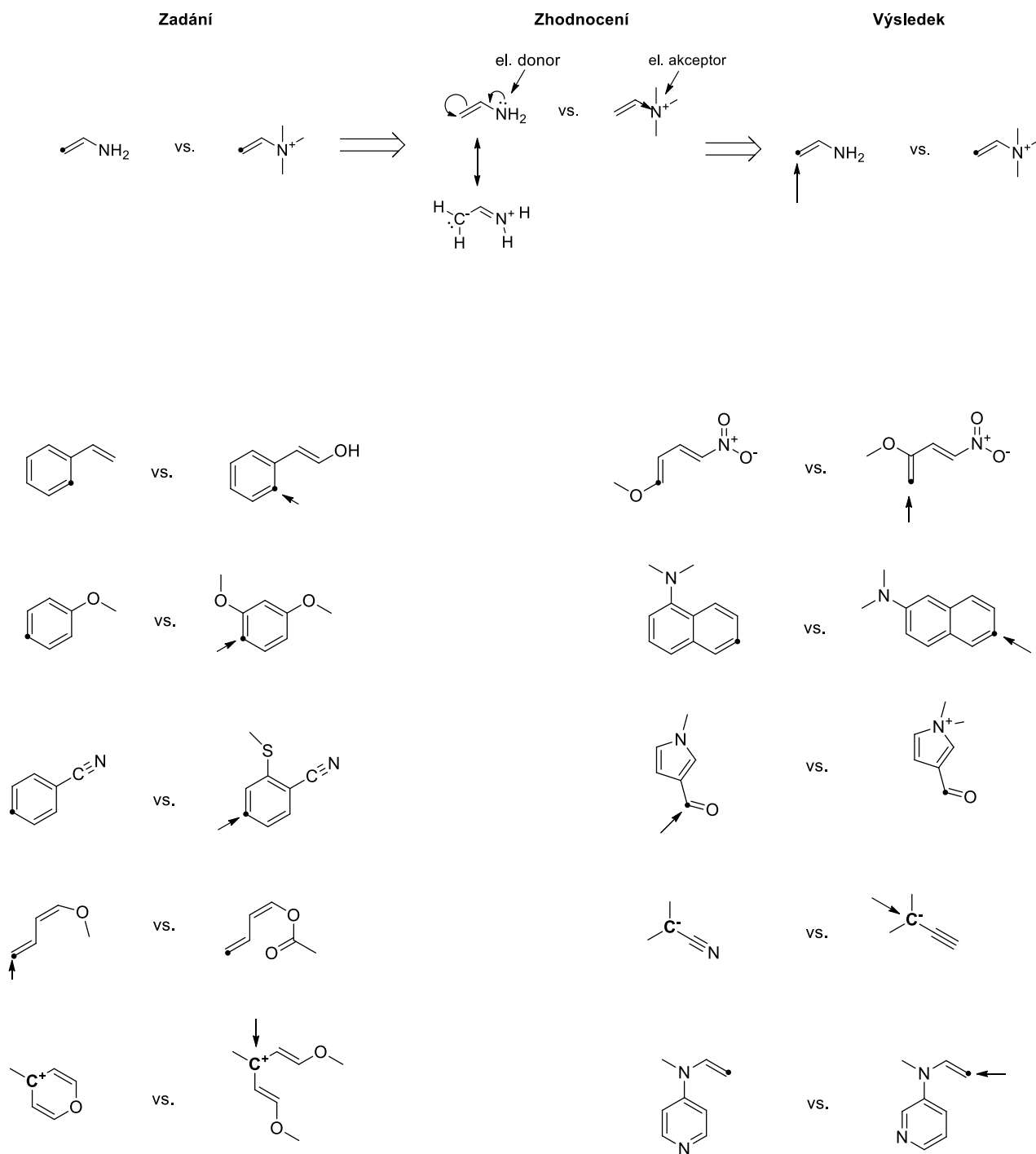
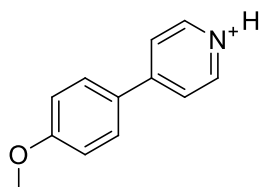


1. Zhodnoťte elektronové efekty u následujících sloučenin. Následně porovnejte dvojice sloučenin a vyberte, který ze **zvýrazněných atomů** má **vyšší elektronovou hustotu**.

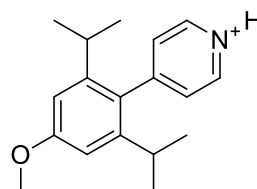
Reprezentativní příklad:



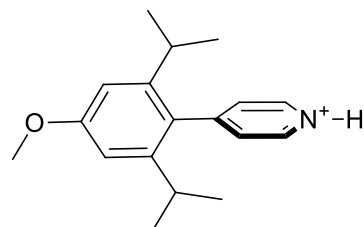
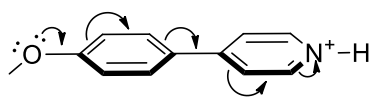
2. Isopropylová skupina působí jako donor elektronů (dodává elektrony). Přestože sloučenina **B** obsahuje dvě isopropylové skupiny navíc oproti sloučenině **A**, tak je kladný náboj na pyridinovém dusíku lépe stabilizován u sloučeniny **A**. Pokuste se vysvětlit tento fenomén.



A



B



Není planární – není v konjugaci

Kvůli velikosti i-Pr se nemohou obě aromatické části dostat do jedné roviny, což je podmínkou pro konjugaci.