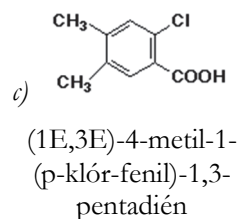
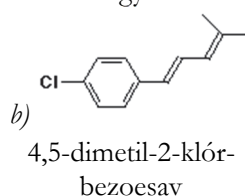
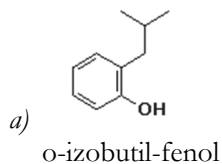


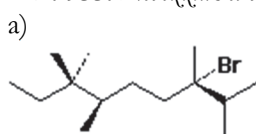
Megoldott feladatok

Kémia – FIRKA 2020-2021/4.

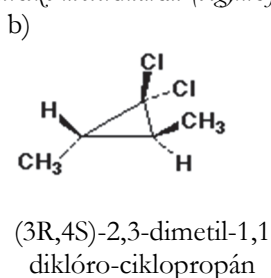
K. 954. Nevezzük el a következő vegyületeket:



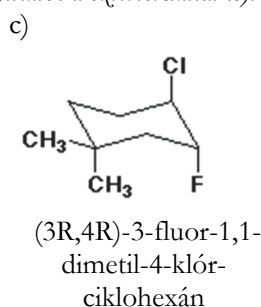
K. 955. Nevezzük el a következő molekulákat (vegyük figyelembe a sztereokémiát is):



(3,6R)-3-bróm-2,3,6,7,7-pentametil-nonán



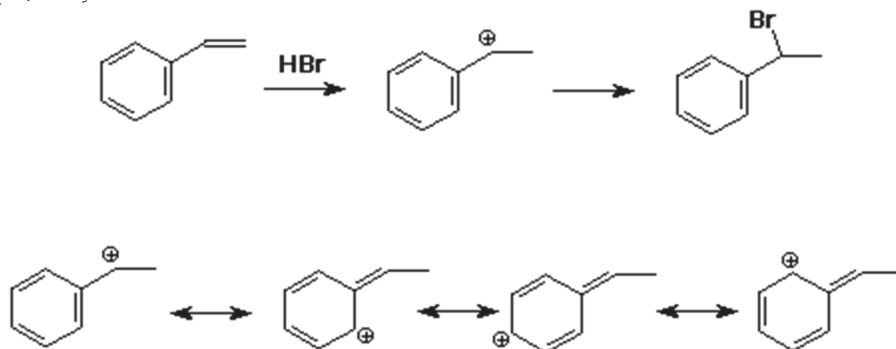
(3R,4S)-2,3-dimetil-1,1-diklóro-ciklopropán



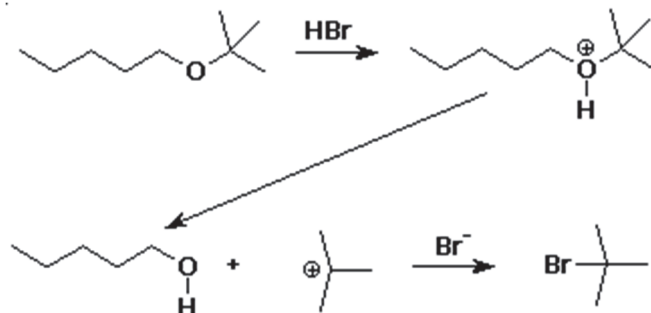
(3R,4R)-3-fluor-1,1-dimetil-4-klór-ciklohexán

K. 956. Alkalmazzuk a Markovnyikov szabályt a HBr és a sztirén (fenil-etilén) addíciós reakciójára. Rajzoljuk fel az intermedier kation összes rezonancia formáját.

Az elektrofil reaktáns (H^+) a pi-kötés végéhez kapcsolódva egy benzil-kationt ad, melyet az allil-kationhoz hasonló módon stabilizál a rezonancia.



K. 957. A *ter*-butil-étereket néha védőcsoportként használják, mert könnyen felvihetők és könnyen eltávolíthatók. Írjuk fel a t-butil-pentil/éter HBr-es hasításának mechanizmusát.



Hibaigazítás és kiegészítés:

A FIRKA 4/2020-2021 52. oldalán közölt **K. 951./c** megoldása helyesen: *Az összetételből következően 1,00 mol gázkegely 0,25 mol etént és 0,75 mol propánt tartalmaz. A moláris tömegek: $M(C_2H_4) = 28 \text{ g/mol}$, $M(C_3H_8) = 44 \text{ g/mol}$. 1,00 mol gázkegely tömege: $0,25 \cdot 28 + 0,75 \cdot 44 = 40,0 \text{ g}$*

A FIRKA 3/2020-2021 **K. 950** és **K. 951.** feladatainak részletesen kidolgozott, magyarázatokkal ellátott megoldásai megtekinthetők a következő linken: <https://tinyurl.com/amnnbyru>

Fizika – FIRKA 2019-2020/3
F. 628.

