

1. Nevezze el, illetve rajzolja fel a következő vegyületeket!

a. m-xilol

b. propionsavklorid

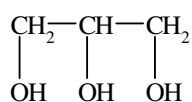
c. ftálsav

d. 3-klór-propin

e. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{F}$

f. CH_3ZnI

g.



h. $=\text{O}$

2. Egészítse ki a következő reakcióegyenleteket!

a. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{HNO}_3/\text{H}_2\text{SO}_4 =$

b. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HOCH}_3 =$

c. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl} + \text{Mg/THF} =$

d. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array} + \text{KMnO}_4 =$

e. $\text{CH}_3-\text{CHO} + \text{CH}_3-\text{CHO} (+\text{lúg}) =$

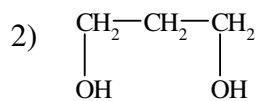
f. $\text{CH}_3-\text{COO}^-\text{Na}^+ + \text{NaOH} (+\text{hő}) =$

3. Képezzen párokat!

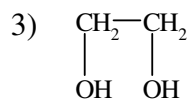
a) vicinális

1) $\text{C}(\text{OH})_2$

b) geminális

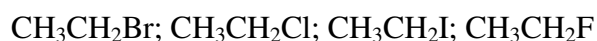


c) diszjunkt

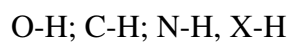


4. Állítsa sorrendbe

a. kötési energia szerint:



b. savi erősség szerint:



5. Egészítse ki a rajzot a töltés (részleges) feltüntetésével! (X = halogén atom; M = fématom)



6. Definiálja röviden

a. Markovnyikov szabály

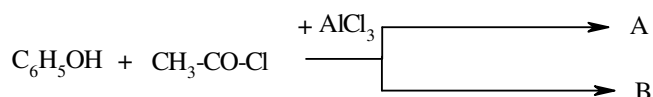
b. allil helyzet

c. intermolekuláris H-híd

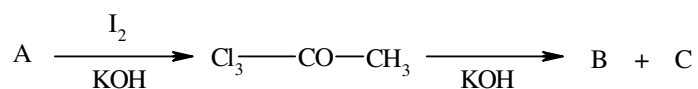
d. Hofman-elimináció

7. Miért magasabb a dimetiléter forráspontja, mint a propáné? Mivel magyarázza, hogy az etanol magasabb hőmérsékleten forr, mint a dimetiléter?

8. Mi a keletkező A, illetve B képlete?



9. Miből indultunk ki (A) és melyek a végtermékek (B, C)?



10. Melyik reaktívabb?

Melyik svasabb?

