

1. Képezzen párokat (pl. a1)

- | | |
|---------------|-------------------|
| a) kovalens | 1. 150-550 kJ/mol |
| b) ionos | 2. 4-30 kJ/mol |
| c) másodlagos | 3. >600 kJ/mol |

2. Hogyan befolyásolja a kovalens kötés polározottsága a vegyület halmazállapotát?

3. Kinek a nevéhez fűződik?

- | | |
|--------------------------|----------------------|
| a) hullámfüggvény | b) optikai aktivitás |
| c) hibridizált atompálya | d) termokémia |

4. Jellemezze a 4-es koordinációs számú C-atomot tartalmazó vegyület szerkezetét!

5. Mi a képlete, mi a neve?

- a. $\text{H-C}\equiv\text{C-CH}_2\text{-CH}_3$
- b. $\text{CH}_3\text{-C(CH}_3)_2\text{-Br}$
- c. $\text{CH}_2=\text{CH-Cl}$
- d. 1,3-butadién
- e. propanol
- f. 4-metil, 5-etil-4-hexén-2-ol

6. Definiálja a következő fogalmakat!

- | | |
|--------------------------------|------------------------------|
| a) sztatikus induktív effektus | d) kinetikai feltétel |
| b) E-Z izoméria | e) királis molekulaszervezet |
| c) elektrofil szubsztitúció | |

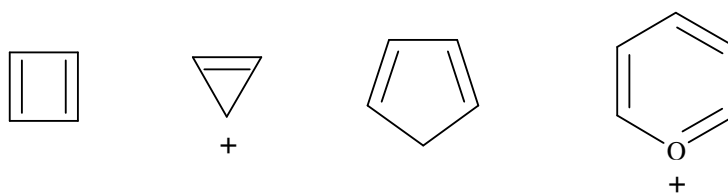
7. Állítsa sorrendbe

- a) savasság szerint: CH_3COOH ; $\text{F-CH}_2\text{-COOH}$; $\text{Cl-CH}_2\text{-COOH}$; $\text{Br-CH}_2\text{-COOH}$
- b) stabilitás szerint: $\bullet\text{CH}_3$; $\bullet\text{CH(CH}_3)_2$; $\bullet\text{CH}_2\text{(CH}_3)$; $\bullet\text{C(CH}_3)_3$

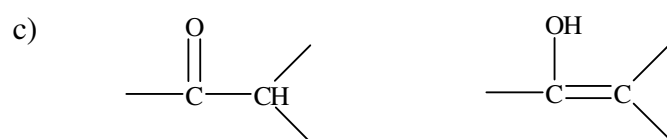
8. Írja fel a képletét!

(R)-2-butanol; L-alanin; D-glicerinaldehid

9. Melyik aromás?



10. Melyik stabilabb?



11. Melyik reakciótípusra gondoltunk?

Kétlépéses, monomolekuláris, racemizációval jár, átmeneti termék jön létre.