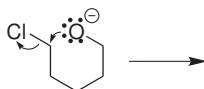
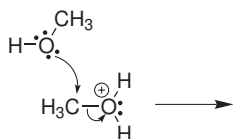
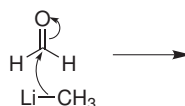
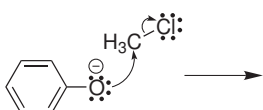
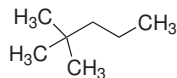
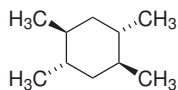


Domácí úkol 18. března 2013

- V následujících schématech šipky označují pohyby elektronové hustoty (elektronových párů) při různých organických reakcích. Vždy se jedná o reakci elektrofilu s nukleofilem. Označte, která molekula nebo část molekuly vystupuje jako elektrofil a která jako nukleofil. Nakreslete také strukturu produktu, který bezprostředně vznikne provedením naznačených vazebných změn.

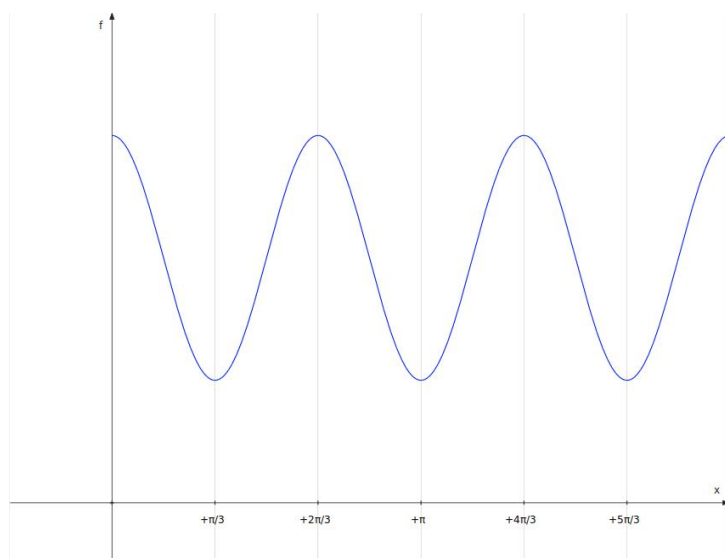


- Nakreslete nejstabilnější konformery následujících sloučenin:

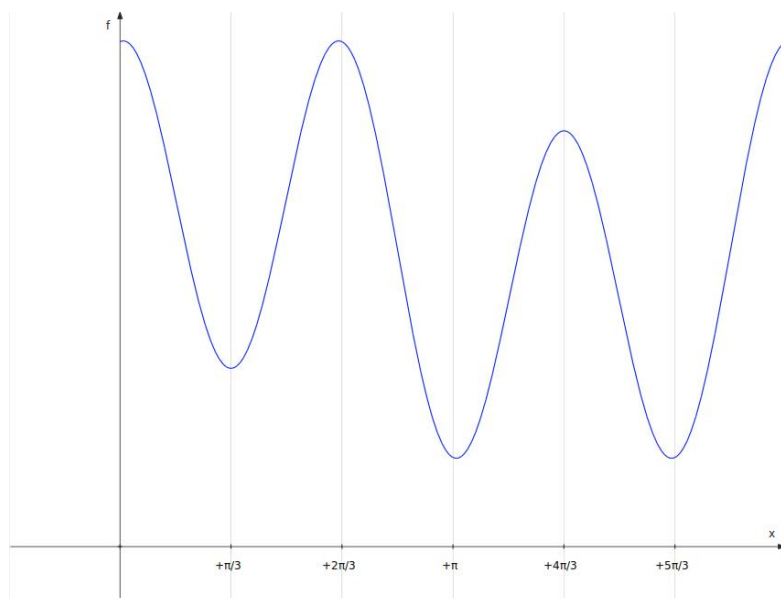


- Následující obrázky popisují závislost vnitřní energie molekul 1,2-dichlorethanu, 1,1,2-trichlorethanu a 1,1,1-trichlorethanu na velikosti dihedrálního úhlu. Přiřaďte látky ke křivkám.

(a) látka:



(b) látka:



(c) látka:

