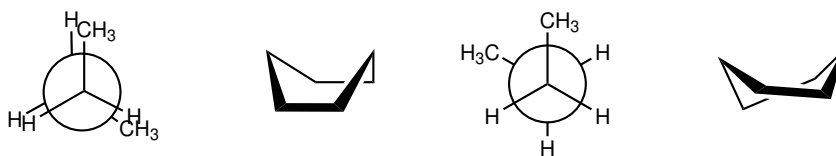


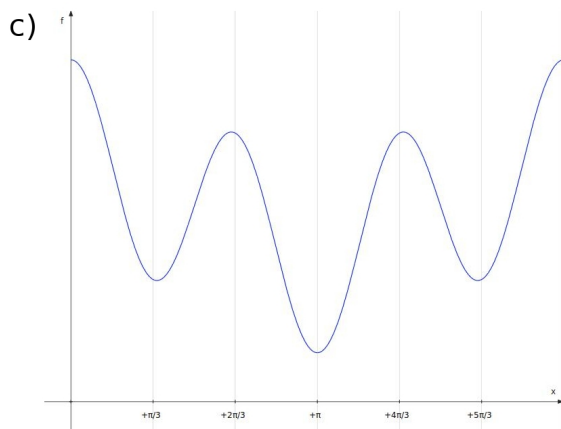
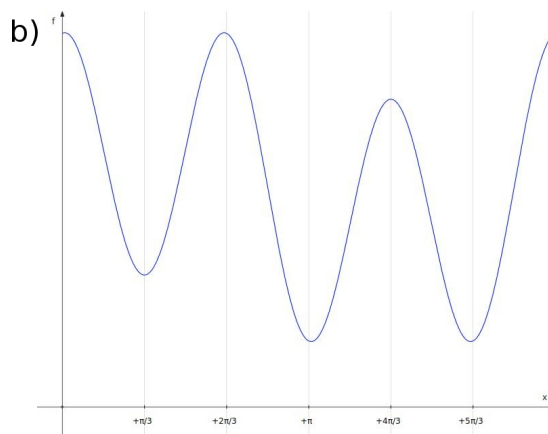
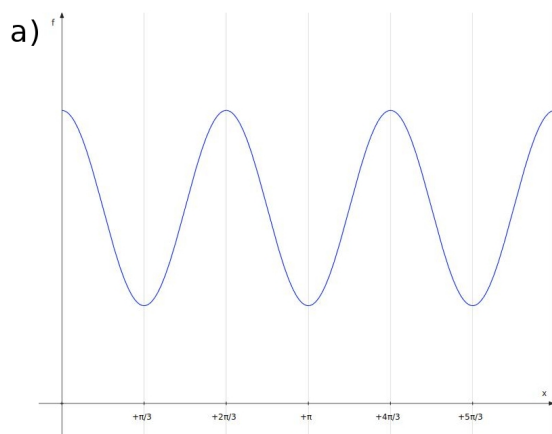
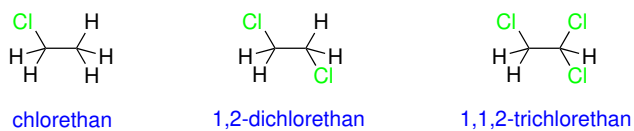
Domácí úkol č. 4

1. Určete, která z následujících prostorových uspořádání butanu a cyklohexanu představují jejich konformery.



2. Následující křivky popisují závislost vnitřní energie molekuly na velikosti torzního úhlu pro chlorethan, 1,2-dichlorethan, a 1,1,2-trichlorethan.

- (a) Přiřaďte jednotlivé křivky zmiňovaným sloučeninám.
 (b) Načrtněte závislost vnitřní energie molekuly na torzním úhlu pro 1,1-dichlorethan.



3. Nakreslete perspektivní vzorec hlavních konformerů $(1R,2S,4S)$ -4-*tert*-butylcyklohexan-1,2-diolu a odhadněte zastoupení obou konformerů v rovnovážné směsi při 25 °C.

