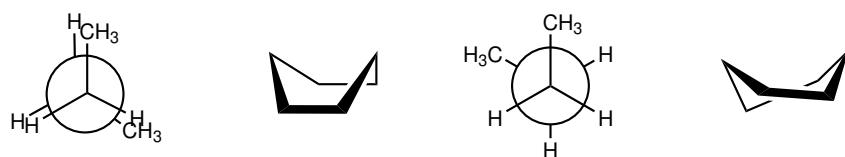


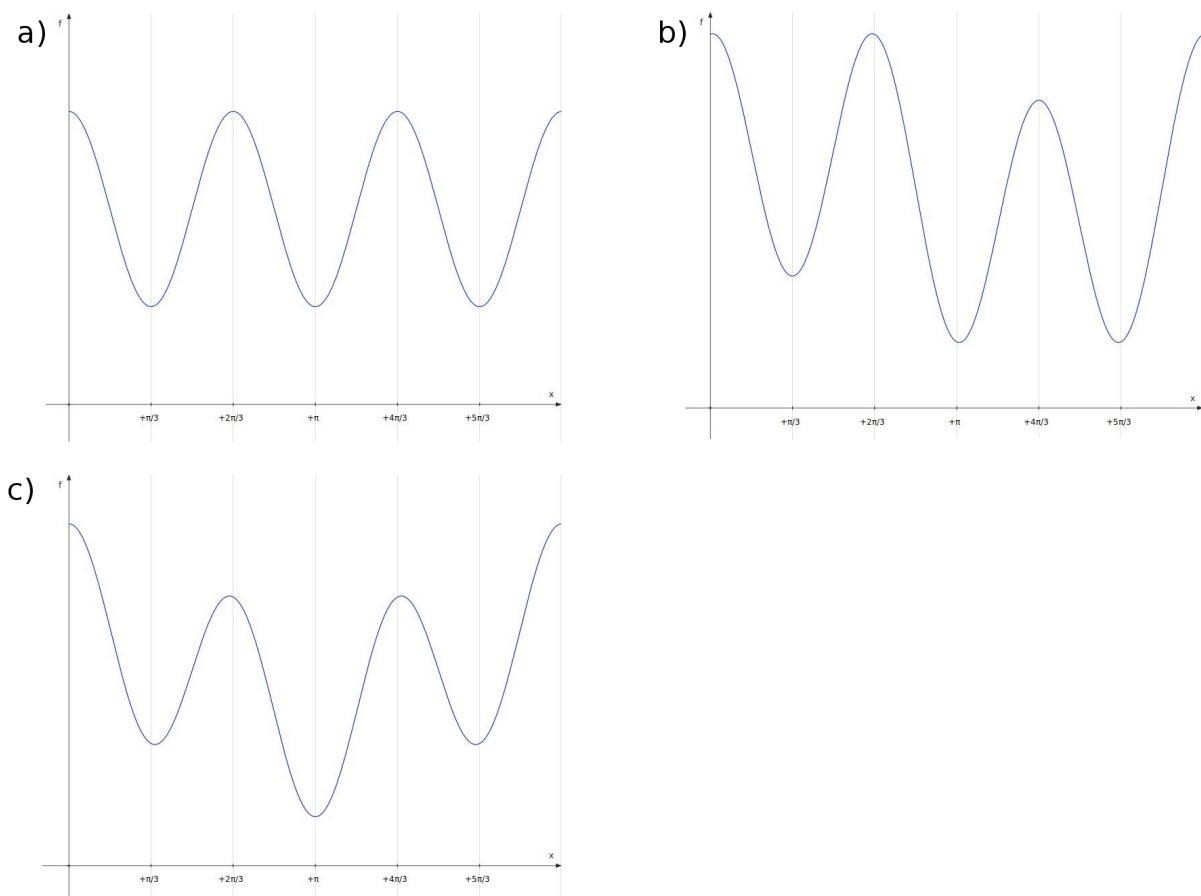
## Domácí úkol č. 2

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

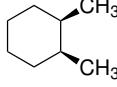
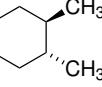
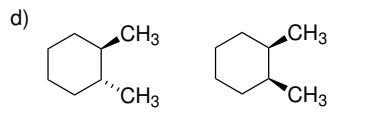
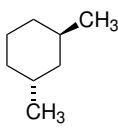
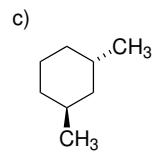
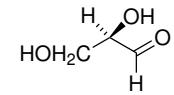
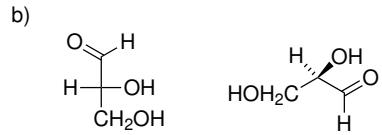
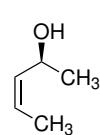
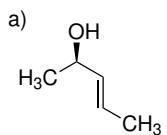


2. Následující křivky popisují závislost vnitřní energie molekuly na velikosti torzního úhlu pro chlorethan, 1,2-dichlorethan, a 1,1,2-trichlorethan.

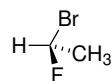
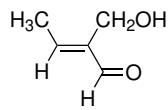
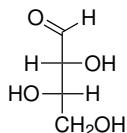
- (a) Přiřad'te jednotlivé křivky zmiňovaným sloučeninám.  
 (b) Načrtněte závislost vnitřní energie molekuly na torzním úhlu pro 1,1-dichlorethan.



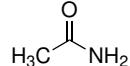
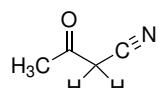
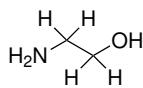
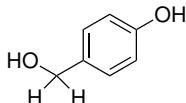
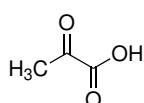
3. Určete, v jakém vztahu jsou následující dvojice molekul. Volte mezi identickými strukturami, konstitučními isomery, enantiomery a diastereometry.



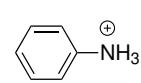
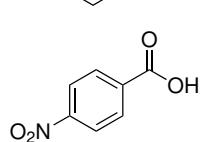
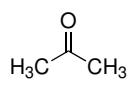
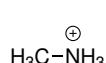
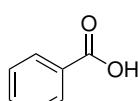
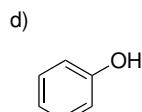
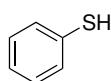
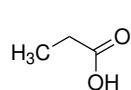
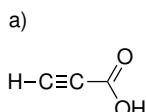
4. Následující molekuly mohou existovat ve formě prostorových isomerů. Identifikujte v molekulách stereogenní centrum a popište jeho konfiguraci příslušným deskriptorem (*R/S* pro centrum chirality, *E/Z* nebo *cis/trans* pro dvojnou vazbu).



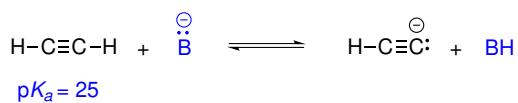
5. V následujících molekulách identifikujte nejkyseléjší atom vodíku.



6. Ve dvojcích molekul najděte látku, která je silnější kyselinou.

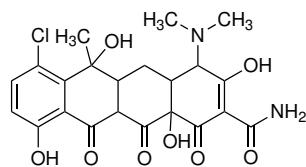


7. Pokud chceme dosáhnout účinné deprotonace ethynu (aby v rovnováze převažovala konjugovaná báze), kterou bázi z nabídky zvolíme? Ve schématu jsou rovněž uvedeny  $pK_a$  ethynu a konjugovaných kyselin bazí.

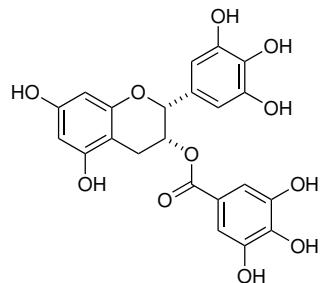


báze	konjugovaná kyselina	$pK_a$
$\text{NH}_2^{\ominus}$	$\text{NH}_3$	38
$\text{CH}_3\text{O}^{\ominus}$	$\text{CH}_3\text{OH}$	15,5
$\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_3$	$\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_3^+$	10,75
$\text{CH}_3\text{Na}$	$\text{CH}_4$	50

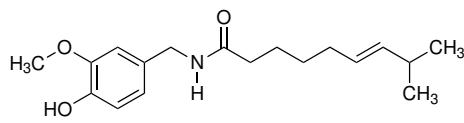
8. V následujících molekulách identifikujte funkční skupiny, určete, o jaké funkční skupiny se jedná a rozhodněte, která z těchto skupin má v substitučním názvosloví nejvyšší prioritu.



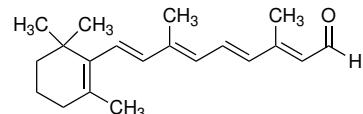
tetracyklin  
(anibiotikum)



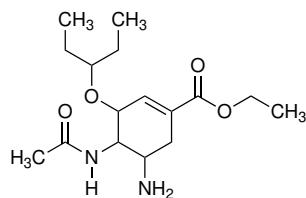
polyfenol v zeleném caji



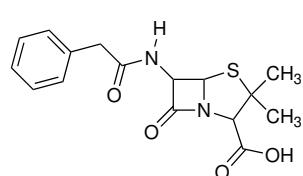
kapsaicin  
(co pálí v paprice)



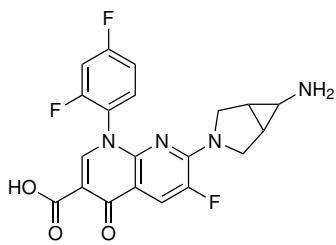
retinal  
(vitamin A aldehyd)



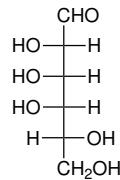
oseltamivir  
(Tamiflu(R))



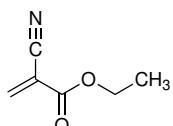
penicilin G



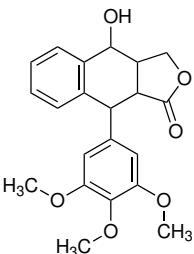
**trovafloxacin**  
(antibiotikum)



**D-talosa**



**"sekundové lepidlo"**



**podofyllotoxin**  
(cytostatikum)

9. Napište strukturní vzorce následujících sloučenin:

- Naftalen-2-karboxylová kyselina
- 2-Hydroxypropan-1,2,3-trikarboxylová kyselina
- 2,4,6-Trinitrofenol
- 2-Aminoethan-1-sulfonová kyselina
- 2-Oxopropanová kyselina
- Acetamid
- Ethylester kyseliny benzoové

10. Pomocí substitučního názvosloví pojmenujte následující sloučeniny:

