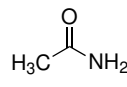
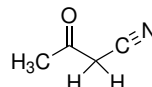
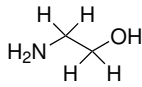
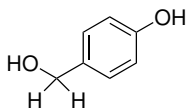
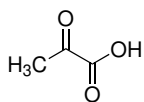


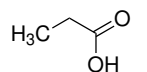
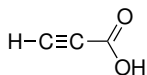
## Domácí úkol č. 7

1. V následujících molekulách identifikujte nejkyslejší atom vodíku.

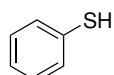


2. Ve dvojicích molekul najděte látku, která je silnější kyselinou.

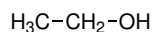
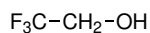
a)



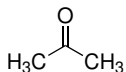
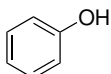
b)



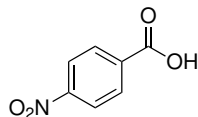
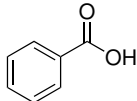
c)



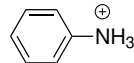
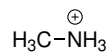
d)



e)



f)



3. 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/bází.



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
$\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_3$	$\text{H}^{\oplus}\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_3$	10,75
$\text{CH}_3\text{Na}$	$\text{CH}_4$	50

4. Odhadněte, na kterou stranu budou posunuty následující rovnováhy:

