

QFL0342- Reatividade de Compostos Orgânicos

FARMÁCIA (Noturno) – 2018

Exercícios de Revisão

1. Considerando o pKa dos compostos apresentados na tabela abaixo, analise as reações a seguir e indique qual dos compostos são os ácidos mais fortes e os mais fracos e em qual sentido de reação o equilíbrio estará mais favorecido.

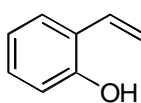
Composto	pKa
$R-C\equiv C-H$	25
H_2O	15,7
NH_3	38
CH_4	51



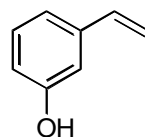
2. Analise os dados que estão apresentados na tabela abaixo e proponha uma explicação para o fato do ponto de ebulição do H_2S ser menor que o da água.

	Ponto de ebulição (°C)	Momento dipolar (D)
água	100	1,854
dissulfeto de hidrogênio	-59,55	0,97

3. Alenos são compostos que possuem insaturações carbono-carbono cumuladas, isto é, em carbonos adjacentes. Muitos alenos são quirais apesar de não possuírem centros estereogênicos. A micomicina, $H-C\equiv C-C\equiv C-CH=C-CH-CH=CH-CH-CH_2CO_2H$, é um antibiótico de ocorrência natural isolada da bactéria *Nocardia acidophilus*. Este composto possui um $[\alpha]_D = -130^\circ$. Por que a micomicina possui quiralidade?
4. Qual dos compostos abaixo apresenta maior valor de pKa? Explique sua resposta.



A



B