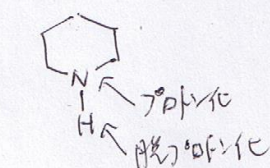


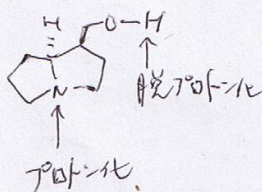
8章演習問題 解答例

4.



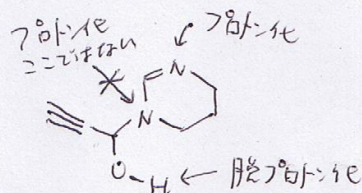
酸: CH_3COOH

塩基: $\text{CH}_3\text{COO}^- \text{Li}^+$



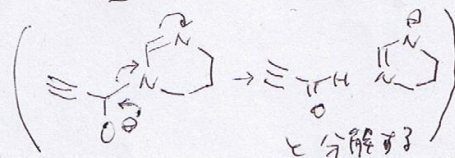
酸: CH_3COOH

塩基: $\text{Na}^+ \text{H}^-$
 $\text{Na}^+ \text{NH}_2^-$



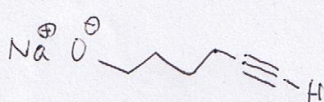
酸: $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ ても OK

塩基: $\text{EtO}^- \text{Na}^+$ も OK

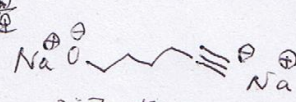


7.

1 当量



2 当量



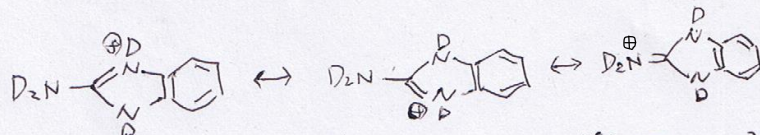
シアオン

シアオンに 1 当量の求電子剤 E^+ を作用させ、水で反応を停止すると $\text{HO}-\text{CH}_2(\text{CH}_2)_6-\text{C}\equiv\text{CH}$ のみかえり。

8.

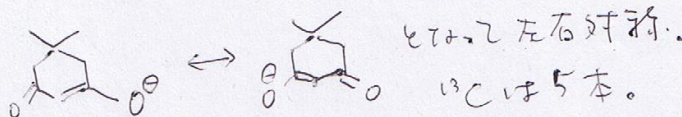
王理由: イオン化させることで水溶性にひきよめるため

左のものは



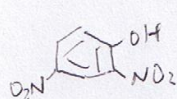
という共鳴が描けて、上下対称。 ^{13}C スペクトルは 4 本とわかる。

右のものは

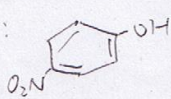


9.

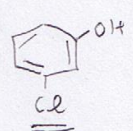
4:



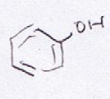
7:



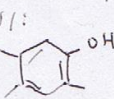
9:



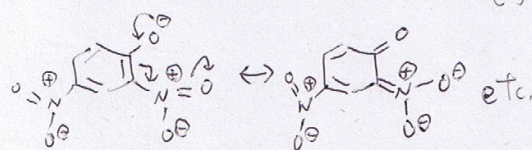
10:



11:



解離時の O^- の共鳴安定化



電子求引性
I 効果

電子供与性
I 効果
R 効果