第3章 逆合成解析II - 潜在極性と官能基変換

3.5.1.a) カルボン酸とその誘導体

H-NH₂ (pKa 38)
$$\xrightarrow{-H_2O}$$
 R NH₂ $\xrightarrow{-H_2O}$ R

カルボン酸誘導体の加水分解しやすさ

 $X = NH_2$, OR, OOCR, CI

$$P(X) + P(X) + P(X)$$

アミド、エステルは中性では加水分解しない

加水分解に対する安定性

アミド >> エステル > 酸無水物 > 酸塩化物

脱離能

$$^{\odot}$$
NH₂ << $^{\odot}$ OR < $^{\odot}$ OOCR < $^{\odot}$ CI