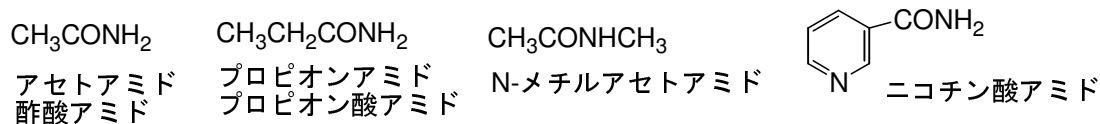


## 5110 アミド (R-CO-NRR')

カルボン酸の OH がアミノ基 (-NH<sub>2</sub>), 第一級 (-NHR) または第二級アミノ基 (-NR<sup>1</sup>R<sup>2</sup>) で置き換わったものをいいます. 分子内で作る環状アミドはラクタムとよびます. アミド基の NH<sub>2</sub> はアミンのそれとは異なり, 塩基性の性質はありません. 直結する C=O のため, N の非結合電子対はカルボニルの C へ移動し不足状態になるためです.

環状酸無水物の O が N で置き換わったものをイミドといい, N 原子上の非結合電子対はアミドよりさらに不足状態になり, 環状のものも含め -CO-NH-CO- の H の酸性は強くなります.

### 分子例



### ラクタム

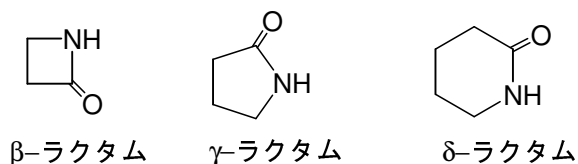


図 1. アミドの分子例.

### イミドの例



図 2. イミドの分子例.