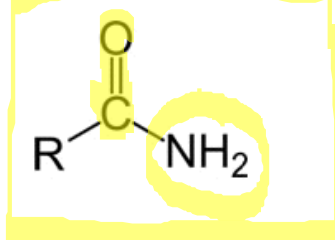


Amida

quinta-feira, 17 de setembro de 2020

As amidas são compostos que possuem em sua estrutura um hidrogênio ligado diretamente a um grupo carbonila, que é o carbono realizando uma dupla ligação com o oxigênio. Teoricamente é como se um dos hidrogênios da amônia (NH_3) fosse substituído por um grupo acila.

Assim, o grupo funcional das amidas é o seguinte:

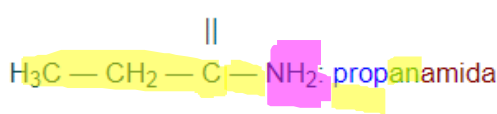
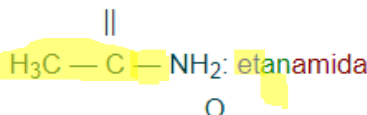
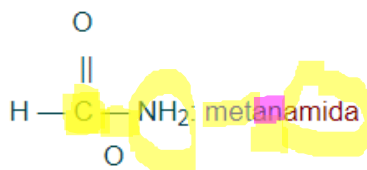


A nomenclatura dessas amidas primárias é feita de acordo com a seguinte regra:

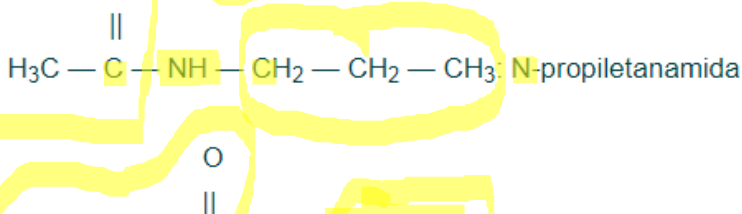
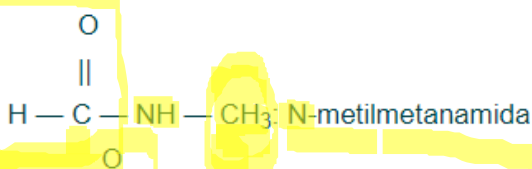
Prefixo	Infixo	Grupo funcional
• Quantidade de carbonos	• Tipo de ligação	• Amida

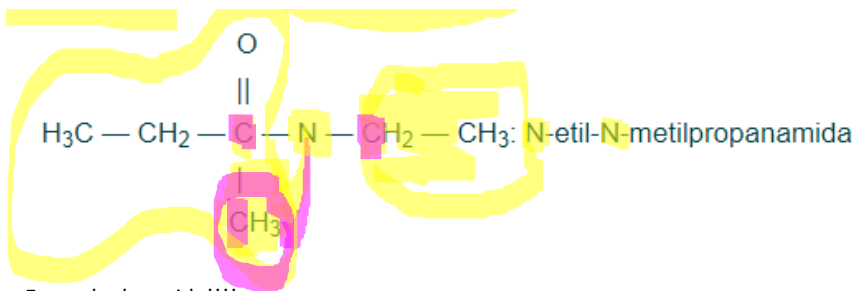
Regras para nomenclatura das amidas

Exemplos:



Mas pode acontecer de um radical orgânico ligar-se ao nitrogênio, substituindo um de seus hidrogênios. Nesse caso, dizemos que é uma amida **N substituída** e, por isso, coloca-se a letra **N** antes de se mencionar os radicais no nome. Veja alguns exemplos:





Exemplo de amida!!!!

A ureia é um sólido branco, cristalino, solúvel em água e foi o primeiro composto orgânico sintetizado em laboratório. Ela é muito usada como matéria-prima na fabricação de fertilizantes e adubos. Ela também é utilizada na alimentação do gado, em explosivos, em resinas, polímeros, nas sínteses de outros compostos orgânicos e como intermediário na preparação de medicamentos.

