

QUÍMICA

Principais Funções Orgânicas:

Funções Nitrogenadas:

Amina, Amida, Nitrila, Isonitrila e Nitrocomposto
Parte 1

Profa. Giselle Blois



São os compostos orgânicos formados por átomos de carbono, hidrogênio e nitrogênio.

* Em alguns casos possuem átomos de oxigênio também.



Funções Nitrogenadas: Amina, Amida, Nitrila, Isonitrila e Nitrocomposto

AMINA

É a função nitrogenada derivada da amônia (NH₃), pela substituição de um, dois ou três hidrogênios por substituintes orgânicos (grupos alquilas ou arilas).

R—NH₂

R'

Amina

primária

R'

R'

R''

Amina

amina

amina

becundária

amina

terciária

Fonte: Ebah.



As aminas possuem um caráter básico:

$$R-NH_{2 (aq)} + H^{+}OH^{-}_{(l)} \Leftrightarrow R-NH_{3}^{+}_{(aq)} + OH^{-}_{(aq)}$$



Amina, Amida, Nitrila, Isonitrila e Nitrocomposto

Nomenclatura:

Oficial: AMINO

(nome do hidrocarboneto)

<u>Usual</u>: _____ AMINA

(nome do radical)

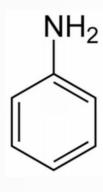
$$CH_3$$

 $CH_3 - N - CH_3$ (trimetilamina)

$$CH_3 - CH_2 - N - CH_2 - CH_2 - CH_3$$
 (etil-metil-propil-amina)
 CH_3



Amina, Amida, Nitrila, Isonitrila e Nitrocomposto



CH₃ – NH₂ amino metano

$$CH_3-CH_2-CH_2-CH-CH_2-CH_2-CH-CH_3$$
 NH_2
 CH_3

AMIDA

São compostos orgânicos nitrogenados derivados da amônia, pela substituição de um ou mais hidrogênios pelo igual número de radicais <u>acilas</u> monovalentes derivados dos ácidos carboxílicos.



Amina, Amida, Nitrila, Isonitrila e Nitrocomposto

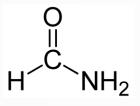
Nomenclatura:

AMIDA

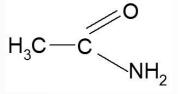
(nome do hidrocarboneto)



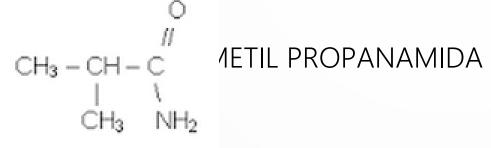
Amina, Amida, Nitrila, Isonitrila e Nitrocomposto

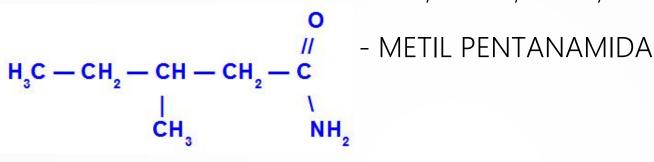


METANAMIDA (formamida)

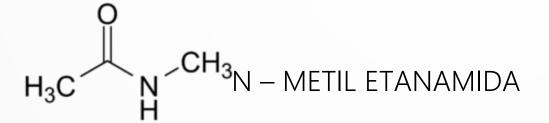


ETANAMIDA (acetamida)

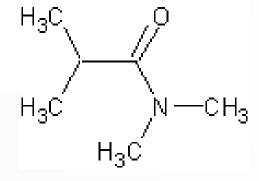




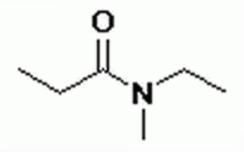






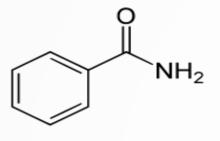


N,N – DIMETIL METIL PROPANAMIDA

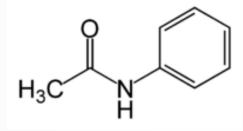


N – ETIL N – METIL PROPANAMIDA

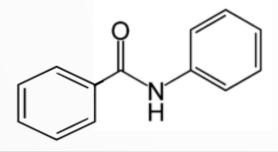




FENIL METANAMIDA (benzamida)



N – FENIL ETANAMIDA



N-FENIL FENIL METANAMIDA (N-fenil benzamida)