

Amidas y Aminas

Aminas

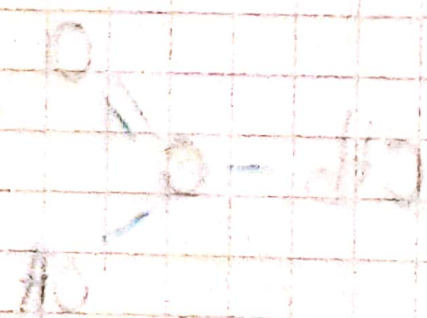
Las Aminas son derivados del amonaco (NH_3) en el que el átomo de nitrógeno que tiene un par solitario de electrones, tiene tres enlaces hacia átomos de hidrógeno.

Características de Aminas

- Compuestos Incoloros
- Se oxidan con facilidad lo que permite convertirse en

Amidas

Las amidas son derivados de los ácidos carboxílicos en las que un grupo amino sustituye al grupo hidroxilo



Compuestos Colgados

- Las primeras miembros de esta serie son gases que tienen olor a amoníaco
- Las aminas aromáticas son muy tóxicas y se absorben por medio de la piel.

Características Amidas

- ✓ No son básicas ni ácidas, si no compuestos neutros
- ✓ No son aceptadores ni donadoras de protones como la

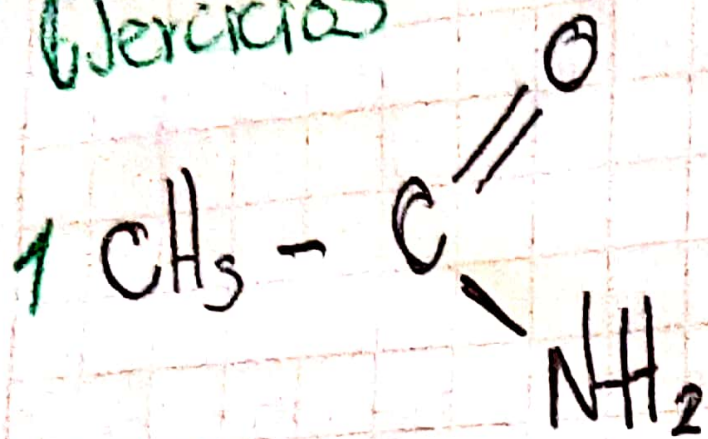
aminas

✓ Se hidrolizan para producir sus ácidos y aminas

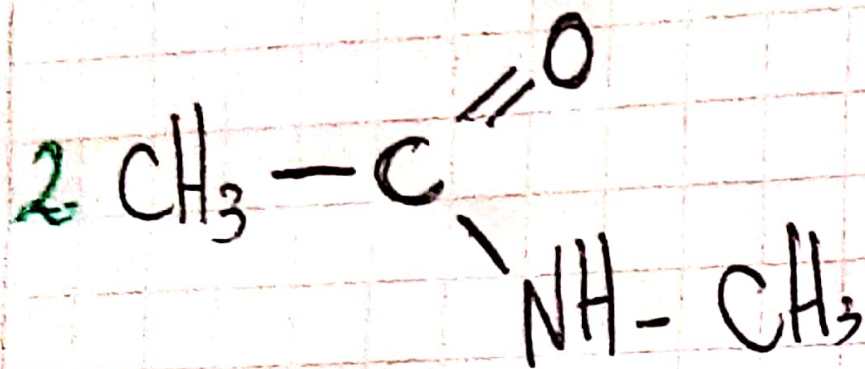
Alcancidos

- 1 $\text{CH}_3 - \text{NH}_2$ Metilamina
- 2 $\text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ Hexilamina
- 3 $\text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$
- 3 $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ N-metiletilamina
- 4 CH_3
 $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\text{N}} - \text{CH}_3$ trimetilamina

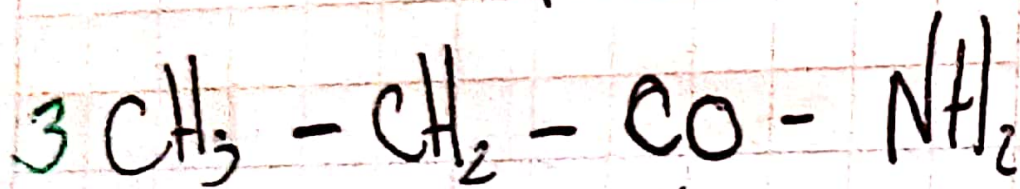
Ejercicios



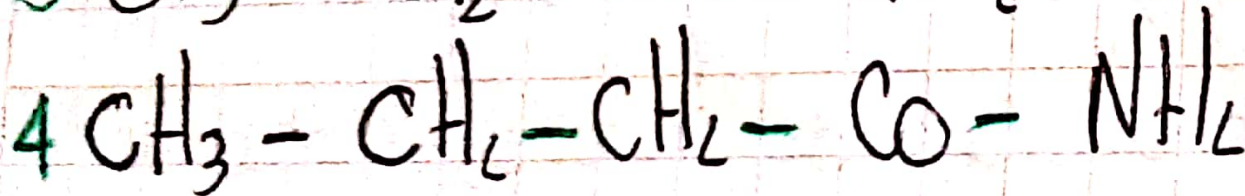
etanamida



N-metil-etanamida



propanamida



butanamida