

: amidas y

aminas:

amidas: Son derivados de los ácidos carboxílicos en los que un grupo amino sustituye al grupo hidroxilo.

aminas: Son derivados del amoníaco (NH_3) en el que el átomo de nitrógeno, que tiene un par solitario de electrones.

~ Terminaciones ~

amidas: Para nombrar las amidas se elimina la palabra ácido y se sustituye la terminación **ico** u **oico**.

aminas: La terminación o del nombre del alcano correspondiente se sustituye con **amina**.

EXERCICIOS

Clasificaciones

aminas: amina primaria: el átomo de nitrógeno (N) lleva un solo grupo R.

~ amina secundaria: el átomo de nitrógeno (N) llevan dos grupos R;

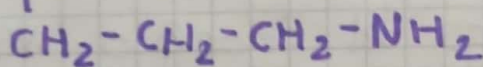
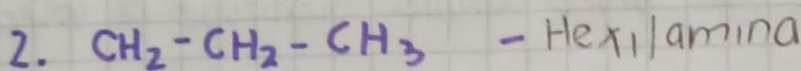
~ amina terciaria: el átomo de nitrógeno (N) llevan tres grupos.

amidas:

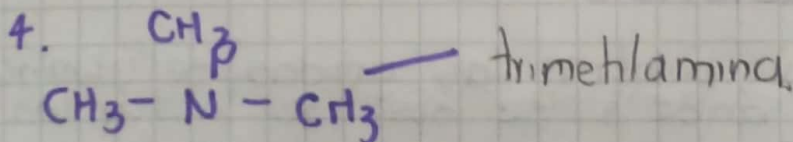
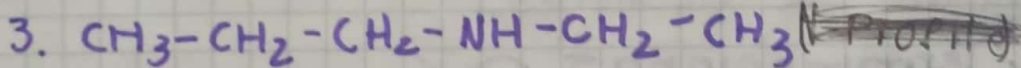
1° Monoamidas: cuando derivan del tipo amoniacal sin condensar.

2° Diamidas: cuando derivan del tipo amoniacal bicondensado.

Ejercicios:



$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_2\text{-CH}_3$ — N-etilpropilamina



Ejercicios

