

## Amidas y Aminas

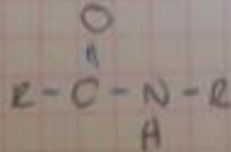
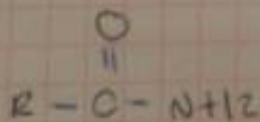
### amidas

Son compuestos nitrogenados, derivadas del amoníaco ( $\text{NH}_3$ )

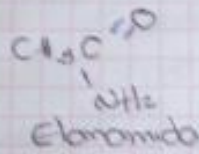
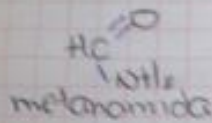
Terminación: Para nombrar las amidas se elimina el término ácido y se sustituye a la terminación, con el sufijo del nombre del ácido carboxílico por el sufijo amida

- Diamidas
- Triamidas
- monoamidas

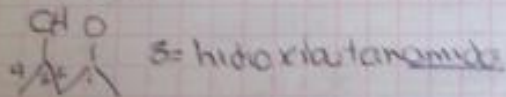
• Son compuestos orgánicos que poseen el grupo funcional carbonamida. Las amidas se forman por reacción entre un derivado de ácido carbonílico (tal vez de ácido) y una amida



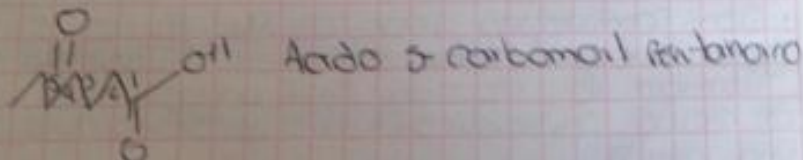
Regla 1: las amidas se nombran como derivados de ácidos carboxílicos sustituyendo la terminación ácido del ácido amida



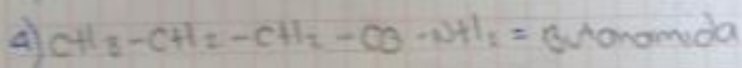
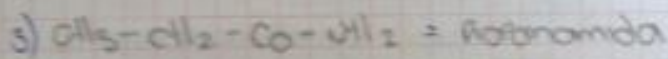
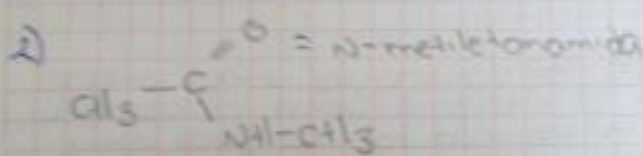
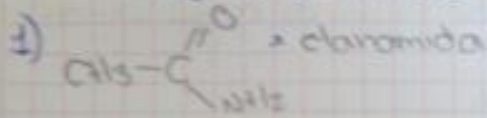
Regla 2: las amidas son grupos prioritarios frente a aminas, alcoholes, aldehídos y nitrilos



Regla 3: las amidas actúan como sustituyentes cuando en la molécula hay grupos prioritarios en este caso preceden el nombre de la cadena principal y se nombran como carboxilo



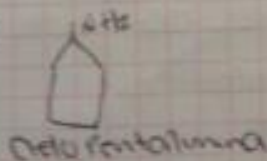
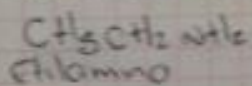
### Ejercicios amidas



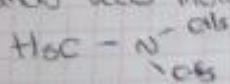
### Aminas

Terminación: coincide al sustituyente amina.

Nota 1: las aminas se pueden nombrar como derivadas de algunas aminas

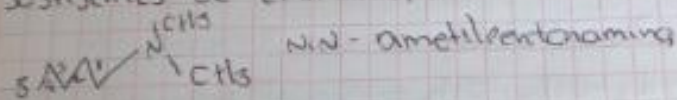


Regla 2: si un radicante esta repetido  
varias veces indica con los prefijos "di - tri"



trimetilamina

Regla 3: los sustituyentes unidos directamente al nitrógeno llevan el localizador  
si en la molécula hay dos grupos amino  
sustituyentes se emplea  $\alpha, \omega$



Especies  
aminas

