



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno **FATIMA LIZBETH PONCE SOBERANO**

Nombre del tema **GRUPOS FUNCIONALES**

Parcial **3**

Nombre de la Materia **QUÍMICA ORGÁNICA**

Nombre del profesor **MARÍA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO**

Nombre de la Licenciatura **NUTRICIÓN**

Cuatrimestre **I**

INTRODUCCIÓN.

Los grupos funcionales son conjuntos de átomos unidos a una cadena carbonada. Están los compuestos oxigenados que son los que tienen un enlace carbono-oxígeno, como también los compuestos nitrogenados nada más que cambia porque en este caso es carbono-Nitrogenados.

El compuesto de azufre contiene sulfuro de hidrógeno y es el compuesto más importante. Los compuestos oxigenados y nitrogenados se distinguen por enlaces sencillos Y enlaces dobles, en el caso de los nitrogenados en lugar de enlace doble tienes un enlace triple.

GRUPOS FUNCIONALES

COMPUESTOS OXIGENADOS

Son

Aquellos que contienen un enlace carbono-oxígeno oxígeno.

Los

Compuestos oxigenados más habituales se distinguen.

En

Enlace Sencillo
C-O

Como.

Alcoholes.
Fenoles.
Éteres.

Enlace Doble
C=O

Como

Cetonas.
Amidas.
Esteres.
Anhídridos

COMPUESTOS NITROGENADOS

Son

Aquellos que contienen un enlace carbono-nitrógeno.

Los

Compuestos nitrogenados más habituales se distinguen.

En

Enlace Sencillo
C-N

Comp.

Aminas.
Nitrocompuestos

Enlace Doble
C=N

Como

Nitrilos.

COMPUESTOS DEL AZUFRE

El

Sulfuro de hidrógeno es el compuesto más importante que contiene solo hidrógeno y azufre.

Los

Óxidos de azufre que han sido caracterizados tienen fórmulas.

Son

SO
S₂O₃
SO₂
SO₃
S₂O₇
SO₄

EXPLICACIÓN DE LA IMPORTANCIA DE LOS COMPUESTOS

Los grupos funcionales constituyen una herramienta útil, sin embargo, su identificación sólo es posible si se dispone de una sólida base naturalística, la taxonomía y la morfología puede no ser guías adecuadas. Los compuestos son valiosos porque es posible que de algunos obtengamos combustible, gasolina, Diesel, aceites, lubricantes entre otros, también para la fabricación de las materias de uso masivo en diferentes áreas entre las que destacan el plástico.

Referencias bibliográficas

(Fox, M.A. y Whitesell, J.K., 1998) (McMurry, 2001) (Wade, 993)

Bibliografía

Fox, M.A. y Whitesell, J.K. (1998). Química organica. Química Orgánica, 115. McMurry. (2001). Química Orgánica. Química Orgánica, 115.

Wade. (993). Química organica. Química organica, 115.

Bibliografía

Fox, M.A. y Whitesell, J.K. (1998). Química organica. Química Orgánica, 115. McMurry. (2001). Química Orgánica. Química Orgánica, 115.

Wade. (993). Química organica. Química organica, 115.

Bibliografía

Fox, M.A. y Whitesell, J.K. (1998). Química organica. Química Orgánica, 115. McMurry. (2001). Química Orgánica. Química Orgánica, 115.

Wade. (993). Química organica. Química organica, 115.