

LECCIÓN DE QUÍMICA

Fecha:

Nombre del estudiante:

Docente responsable. Ing. Ximena Pozo

COMPUESTOS NITROGENADOS

1. Seleccione la respuesta correcta y ubique el grupo funcional que le corresponde: Los compuestos nitrogenados son:

Alcoholes Aminas Ácidos carboxílicos Nitrilos Ésteres Amidas

Grupo funcional:

R - CN: Ciano

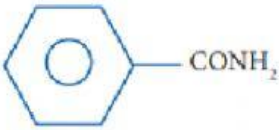

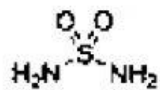
R - CONH₂

R - NH₂

2. Identifique que tipo de amidas se presenta en cada compuesto:

$\begin{array}{c} \text{R}-\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{R}-\text{N} \\ \\ \text{R}'' \end{array} \rightarrow \text{R}-\text{CO}-\text{N}-\text{R}'$	$\begin{array}{c} \text{R}-\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{NH}_2 \\ \\ \text{R}' \end{array} \rightarrow \text{R}-\text{CO}-\text{NH}-\text{R}'$	$\begin{array}{c} \text{R}-\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array} \rightarrow \text{R}-\text{CO}-\text{NH}_2$

3. Nombre a los siguientes compuestos nitrogenados

1. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{N}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	2. 	3. 	4. 

4. Complete la frase seleccionando los términos correctos:

Las _____ hacen parte de los _____ que conforman las _____. Cuando se _____ las proteínas se descomponen en aminas.

5. Conteste verdadero o falso según corresponda:

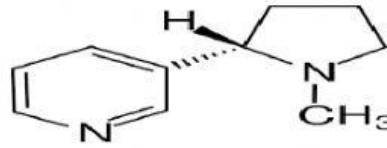
a. Cuando una carne se descompone, o sea que se degradan sus proteínas se forma la amina: Cadaverina



Verdadero

Falso

b. La nicotina es una amina biógena que se puede encontrar en los alcaloides



Verdadero

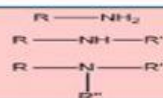
Falso

Grupos funcionales química orgánica

6. Relacione las funciones químicas con el grupo funcional correspondiente:

	FUNCIÓN	GRUPO FUNCIONAL
HIDROCARBUROS		
	Alquenos (Olefinas)	
	Alquinos (Acetilenos)	
Halogenuros	Derivados halogenados	$R-X$
FUNCIONES OXIGENADAS	Alcoholes	$R-OH$
	Éteres	$R-O-R'$
	Cetonas	$R-C(=O)-R'$
	Ácidos carboxílicos	
	Ésteres	$R-C(=O)-O-R'$
	Aminas	
	Amidas	
	Nitrilos	$R-C\equiv N$
	Nitrocompuestos	$R-NO_2$

Alcános (Parafinas)



Aromáticos

FUNCIONES NITROGENADAS



Aldehídos

RESUELVA LOS SIGUIENTES EJERCICIOS Y SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA

7. En la combustión completa de 100 gramos de CH₄ (metano) con 480 gramos de oxígeno se obtienen CO₂ y H₂O. Determinar la cantidad de CO₂ en gramos que resulta de la combustión de este hidrocarburo

C = 12 u.m.a.

H = 1 u.m.a.

O = 16 u.m.a.

a. 2750 gr de CO₂

b. 275 gr de CO₂

c. 27,5 gr de CO₂

d. 2,75 gr de CO₂

8. La benzocaína (C₉ H₁₁ O₂ N) es un anestésico local, empleado como calmante del dolor. Actúa bloqueando la conducción de los impulsos nerviosos al disminuir la permeabilidad de la membrana neuronal. Determinar cuál es el elemento más abundante en el compuesto

C = 12 u.m.a

H = 1 u.m.a

O = 16 u.m.a

N = 14 u.m.a

a. 65,45 % N

b. 19,39 % O

c. 8,48 % C

d. 65,45% C