****

**Colegio Elvira de Mendoza**

**6to grado de Secundaria**

**Ciencias Naturales**

**Guía 1**

**Selecciona la respuesta correcta (indícala poniendo de color rojo la opción correcta)**

1. **El asfalto es una de las fracciones obtenidas en el cracking del petróleo que tiene aplicaciones:**
2. Para elaborar velas, fósforos o impermeabilizantes
3. Combustible motor diesel
4. Para pavimentación y recubrimientos. (Ejemplo)
5. Como lubricantes
6. Los aceites lubricantes y vaselina son una de las fracciones del petróleo obtenidas en el cracking para qué se utiliza:
7. Elaboración de lectrodos decarbón
8. Como combustible de calentadores
9. Como disolvente para el lavado en seco
10. Lubricantes
11. ¿Qué entiendes por grupo funcional?
12. Son átomos funcionales
13. Son átomos o agrupaciones de átomos que identifican a una determinada familia química
14. Es la interacción de dos o más átomos
15. Posee la misma fórmula molecular pero diferente estructura
16. Las gasolinas ricas en hidrocarburos ramificados son:
17. De alto rendimiento
18. De bajo rendimiento
19. No influye en el rendimiento
20. Detonante
21. ¿A qué grupo pertenecen los alcoholes, fenoles y aldehídos?
22. Derivados oxigenados de hidrocarburos
23. Haluros orgánicos
24. Compuestos orgánicos nitrogenados
25. Hidrocarburos aromáticos
26. Los clorofluormetanos n haluros orgánicos presentes en los aerosoles; cuando estos ascienden a la atmósfera, destruyen la capa de ozono que nos protege de las radiaciones ultravioletas del sol. ¿Cuál es la fórmula de uno de estos?
27. DDT
28. O3
29. SOCI2
30. CCI2F2
31. ¿Qué consecuencias produce en una persona la ingestión de metano?
32. Ceguera y daños en el hígado
33. Gran alegría y emoción
34. Inconsciencia comatosa
35. Habla lenta y pupilas dilatadas
36. Observa el siguiente alcohol y di como se llama:

CH3 – CH2 – CH2 – OH

1. Alcohol isopropílico
2. Etanol
3. 1-Propanol
4. 2-Propanol
5. Los alcoholes secundarios…
6. Se oxidan a ácido carboxílicos
7. Se oxidan a cetonas
8. Se oxidan a aldehídos
9. No se oxidan
10. Los alcoholes primarios
11. No se oxidan
12. Se oxidan a cetonas
13. Se oxidan a aldehídos
14. Se oxidan a ácidos carboxílicos
15. Los alcoholes terciarios
16. Se oxidan a ácidos carboxílicos
17. Se oxidan a aldehídos
18. Se oxidan a cetonas
19. No se oxidan
20. Si Altagracia está almorzando con sus compañeros de trabajo y le dice a María: pásame el CH3-COOH para aderezar la ensalada ¿De qué ácido estamos hablando?
21. Ácido benzoico
22. Ácido 3-metil butanoico
23. Ácido acético
24. Ácido pentanoico
25. ¿Cuál será la fórmula correcta para un compuesto formado por los iones AI+3 y NO3-1?
26. AI2 (NO3)3
27. AI3 (NO3)
28. AI (NO3)3
29. AI2 NO3
30. ¿Cómo se llaman las unidades de construcción de las proteínas?
31. Aminoácidos
32. Ácidos grasos
33. Glucosa
34. Celulosa
35. La fórmula CH2 – C – CH3 corresponde a
36. Etil propilcetona
37. Dietil centona
38. Etil metil cetona
39. Etil fenil cetona
40. La prueba de Tollens se utiliza para detectar el grupo funcional
41. Ácidos
42. Ésteres
43. Aldehídos
44. Cloruros de ácido
45. ¿Cuál de los siguientes grupos funcionales le corresponde a los éters?
46. – OH
47. – O –
48. - CHO
49. – COOR
50. La estructura de la cetona está presente en los siguientes compuestos, excepto:
51. En la cortisona
52. En la progesterona
53. En los antibióticos
54. En los jabones
55. El olor de putrefacción del pescado es producido por la amina:
56. Cafeína
57. Naranja de dinitroanilina
58. Sulfonamidas
59. Tetrametildiamina
60. Cuando Juan José toma agua de la llave en Barahona nota que su sabor es más fuerte debido a la presencia de mayor cantidad de carbonatos de calcio y magnesio, que al acumularse en los riñones produce cálculos renales. ¿A qué tipo de agua nos estamos refiriendo?
61. Agua destilada
62. Agua dura
63. Agua blanda
64. Agua regia
65. El trinitrotolueno (TNT) es color amarillo y cristalino, una de sus aplicaciones es:
66. Anestésico en operaciones quirúrgicas
67. Antioxidante en las comidas
68. Copolímero de condensación llamado nylon
69. Poderoso explosivo
70. El grupo -COOH es característico de los compuestos denominados:
71. Ácidos carboxílicos
72. Alcoholes
73. Éteres
74. Cetonas
75. ¿Cuál es el producto de la reacción entre un ácido carboxílico y un alcohol?
76. Éter
77. Éster
78. Amina
79. Amida
80. ¿Cuál es la fórmula de la dietil-amina?
81. CH3-CH2-CH2-NH2
82. CH3-NH-CH3
83. CH3-CH2-NH-CH2-CH2-CH3
84. CH3-N-CH3

CH3