



Universidad de Ciencias Aplicadas y Ambientales
Programa de Medicina Veterinaria y Zootecnia



Docente: Mario Castillo Mendoza

Semestre: Segundo semestre

Año: 2014

Asignatura: Química

Tema de Taller: Glosario Química

Nombre de estudiante:

➤ **AVERIGUAR:** las definiciones y/o conceptos de los siguientes términos y deben estudiarlos para quiz el día 9 de abril.

1. Molécula
2. Átomo
3. Electrón
4. Protón
5. Neutrón
6. Disolución
7. Solubilidad
8. Mezcla homogénea
9. Mezcla heterogénea
10. Sólido
11. Líquido
12. Gas
13. Estado de agregación de la materia
14. Configuración electrónica
15. Capa de valencia
16. Electrones de valencia
17. Nivel
18. Periodo de la tabla periódica
19. Grupo de la tabla periódica
20. Metal
21. No metal
22. Metaloide
23. Halógenos
24. Elementos alcalinos
25. Elementos alcalinotérreos
26. Ión
27. Catión
28. Anión
29. Volumen
30. Densidad
31. Masa
32. Propiedades generales
33. Propiedades específicas
34. Propiedades químicas
35. Propiedades físicas
36. Mezcla homogénea
37. Mezcla heterogénea
38. Enlace químico
39. Enlace covalente
40. Enlace covalente polar
41. Enlace covalente apolar
42. Enlace iónico
43. Óxido
44. Hidróxido
45. Ácido
46. Sales haloideas
47. Sales neutras
48. Sales ácidas
49. Sales básicas
50. Numero de oxidación
51. Estados de oxidación
52. Valencia
53. Estructura de Lewis
54. Peso o masa molecular
55. Grupo funcional
56. Aldehídos
57. Cetonas
58. Ácidos carboxílicos
59. Alcoholes
60. Ésteres
61. Éteres
62. Aminas
63. Amidas
64. Compuestos aromáticos
65. Alquenos
66. Alquinos
67. Alquenos
68. Compuestos cíclicos
69. Compuestos alifáticos
70. Compuestos inorgánicos
71. Compuestos orgánicos