Universidad Tecnológica de Panamá

Facultad de Ciencias y Tecnología

Laboratorio de Introducción a la Química

**Agenda de Laboratorio Virtual**

**Nomenclatura y Formulación Química**

(Agosto 24- Agosto 28, 2020)

**Profesor(a): Amanda Watson**

**Nombre**: Robert Lu Zheng **Cédula**: 3-750-1980

**Grupo**: 1IL112 **Fecha**: 28/8/2020

**Taller 1. Nomenclatura y Formulación Química**

1. Determina el número de oxidación del elemento que se solicita en cada ejemplo:
2. Cu en CuCl2 =+2
3. N en N2O5 =+5
4. Cl en Cl2O7 = +7
5. Identifica los siguientes compuestos sales binarias, óxidos metálicos, óxidos no metálicos, hidruros o hidrácidos.

**N2O3** : óxidos no metálico **NH3** : hidruro

**Co2O3**: óxido metálico

**H2S**: hidrácido **LiF**: sal binaria

1. Indica el nombre de los siguientes compuestos químicos (en el sistema de su elección **stock, tradicional o sistemático-estequiométrico**):
2. AlCl3  = cloruro de aluminio (III)
3. Rb2O = óxido de rubidio
4. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos químicos:
5. Estibina = SbH3
6. Hidruro de hierro III = FeH3
7. Indica el nombre de los siguientes compuestos químicos en el sistema stock:
8. Co2O3 = óxido de cobalto (III)
9. SnI4 = yoduro de estaño (IV)
10. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos químicos:
11. Nitruro de níquel(III) = NiN
12. Óxido de manganeso(IV) = MnO2
13. Indica el nombre de los siguientes compuestos químicos en el sistema sistemático- estequiométrico:
14. Br2O5 = pentóxido de dibromo
15. CO = monóxido de carbono
16. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos químicos:
17. Trióxido de dicloro = Cl2O3
18. Hexafluoruro de azufre = SF6
19. Indica el nombre de los siguientes compuestos químicos:
20. H2Se = ácido selenhídrico
21. HCl = ácido clorhídrico
22. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos químicos:
23. Ácido bromhídrico = HBr
24. Ácido yodhídrico = HI