Universidad Tecnológica de Panamá

Facultad de Ciencias y Tecnología

Laboratorio de Introducción a la Química

**Agenda de Laboratorio Virtual**

**Lección 3: Nomenclatura y Formulación Química**

(Agosto 31- Septiembre 5, 2020)

**Profesor(a): Amanda Watson**

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

**Grupo**: 1IL112 **Fecha**: 5/9/2020

**Taller 4: Nomenclatura y Formulación Química**

1. Determina el número de oxidación de cada elemento en las siguientes especies químicas:

NaNO2 = Na (1+), N (3+), O (2-)

H2SO4 = H (1+), S (6+), O (2-)

SrMnO4 = Sr (2+), Mn (6+), O (2-)

AlPO4 = Al (3+), P (5+), O (2-)

Rb3BO3 = Rb (1+), B (3+), O (2-)

IO3- = I (5+), O (2-)

SiO32- = Si (4+), O (-2)

PO43- = P (5+), O (-2)

1. Determina el número de oxidación del cloro en cada una de las siguientes especies químicas:

LiClO2 = 3+

NaClO3 = 5+

ClO− = 1+

ClO4- = 7+

Haz lo mismo con el cromo:

K2Cr2O7 = 6+

K2CrO4 = 6+

1. Llene los espacios con la fórmula correcta:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Aniones → | Hidróxido | Sulfato | Carbonato | Nitrato |
| Cationes ↓ |
| Amonio | NH4OH | (NH4)2SO4 | (NH4)2CO3 | NH4NO3 |
| Plata | AgOH | Ag2SO4 | Ag2CO3 | AgNO3 |
| Cobre (II) | Cu(OH)2 | CuSO4 | CuCO3 | Cu(NO3)2 |
| Potasio | KOH | K2SO4 | K2CO3 | KNO3 |
| Mercurio(II) | Hg(OH)2 | HgSO4 | HgCO3 | Hg(NO3)2 |
| Hierro (III) | Fe(OH)3 | Fe2(SO4)3 | Fe2(CO3)3 | Fe(NO3)3 |

1. Nombre los siguientes compuestos

|  |  |
| --- | --- |
| Sn(OH)2 = hidróxido de estaño (II) | Fe(OH)3 = hidróxido de hierro (III) |
| NaClO4 = perclorato de sodio | ZnCrO4 = cromato de zinc |
| Hg(NO3)2 = nitrato de mercurio (II) | CuSO4 = sulfato de cobre (II) |
| Al2(SO4)3 = sulfato de aluminio | KClO = hipoclorito de potasio |
| Ba(IO4)2 = peryodato de bario (II) | (NH4)3PO4 = fosfato de amonio |

1. Nombre los siguientes Ácidos

|  |  |
| --- | --- |
| HIO3 = ácido yódico | H3PO4 = ácido fosfórico |
| HBrO = ácido hipobromoso | H2SO4 = ácido sulfúrico |
| H2CO3 = ácido carbónico | HNO3 = ácido nítrico |