**ISM**

**International Scholastic Model**

**CLASE ASINCRÓNICA N°2**

**PAI 5 A-B-C**

**Materia:** Química

**Contenido:** Compuestos oxigenados – Aleaciones

**Docente:** MSc. Carolina Durán

**Fecha:** 21 – 09- 2020.

**Instrucciones:**

* Lea detenidamente cada planteamiento.
* Realice de forma directa en el Word y reenvíe su documento finalizado para su evaluación.
* Cuentas con el link de la clase para consultas <https://view.genial.ly/5f5e640d96e6bf0d97cdde5e/presentation-compuestos-oxigenados>
* Si presenta dudas envíe mensajes al chat de la materia o al correo [ccondor@ism.edu.ec](mailto:ccondor@ism.edu.ec)

**¡ÉXITO!**

1. Señala la opción correcta, sombreándola con color amarillo
2. Los óxidos ácidos están formados por el oxígeno (O) y un elemento:

* Metálico
* De transición
* No metálico
* Representativo

1. Un ejemplo de ácido hidrácido es:

* HNO
* H2S
* HClO3
* H3PO3

1. El ácido y el hidróxido que dan origen al cloruro de sodio son:

* Ácido perclórico e hidróxido de sodio
* Ácido clorhídrico e hidróxido de sodio
* Ácido cloroso e hidróxido de sodio
* Ácido Clórico e hidróxido de sodio

1. Clasifica las siguientes sustancias como óxidos, ácidos, sales, hidróxidos e hidruros. Indaga sobre sus aplicaciones.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **NOMBRE** | **FUNCIÓN QUÍMICA** | **CLASIFICACIÓN DE LA FUNCIÓN QUÍMICA**  **(Si es necesario)** | **APLICACIONES** |
| Cal viva |  |  |  |
| Cal apagada |  |  |  |
| Vinagre |  |  |  |
| Leche de magnesia |  |  |  |
| Ácido de batería |  |  |  |
| Mármol |  |  |  |
| KH |  |  |  |
| BaF2 |  |  |  |
| NaHSO4 |  |  |  |
| HNO3 |  |  |  |
| Cr2O3 |  |  |  |
| KOH |  |  |  |
| H2S |  |  |  |

1. Visualiza el siguiente link <https://youtu.be/oRjKLQsrrwQ> Toma apuntes al respecto que nos serán útiles en la próxima clase.

