**Instrucciones:** Descarga el documento y:

* Escribe las fórmulas y nombres de los reactivos.
* Escribe las fórmulas y nombres de los productos.
* Indica cuál es el estado físico de cada sustancia.
* Escribe el símbolo y nombre de las sustancias que precipitan.
* Escribe el símbolo y nombre de las sustancias que se desprenden en forma de gas.
* Recuerda que no todos estos elementos están presentes en toda ecuación.
1. MnO2 + 4 HCl → MnCl2 + Cl2 + 2 H2O
2. Cu2S + 8 HNO3 → 2 Cu(NO3)2 + 4 NO2 + S + 4 H2O
3. 2 Ag NO3 + K2CrO4 → Ag2CrO4 ( ) + 2 KNO3
4. H2SO4 + 2 NaCl 2 HCl(+ Na2SO4

**RÚBRICA**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Categoría** | **Excelente**  | **Bueno** | **Regular** | **Limitado** |
| **RESPUESTAS** | Responde a todas las preguntas solicitadas.  | Responde a la mitad de las preguntas solicitadas. | Responde a una tercera parte de las preguntas solicitadas. | Responde por lo menos a tres preguntas de las solicitadas. |

***Envíala a través de Plataforma Virtual.***

***Recuerda que el archivo debe ser nombrado:***

***Apellido Paterno\_Primer Nombre\_Tipos\_Reacciones***