**Instrucciones:** El día de hoy debes de relacionar los conocimientos adquiridos el día de hoy con tus habilidades investigativas, pues debes de completar el cuadro comparativo presentado en la parte inferior con frases expresadas en tus propias palabras que permitan plasmar tu nivel de avance en el camino del aprendizaje.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| No. | Tipo de reacción | Características | Ventajas | Desventajas |
| 1 | Reacciones de Síntesis o Composición |  |  |  |
| 2 | Reacciones de Descomposición o Análisis |  |  |  |
| 3 | Reacciones de Desplazamiento o Sustitución Sencilla |  |  |  |
| 4 | Reacciones de Doble Desplazamiento o Intercambio |  |  |  |
| 5 | Reacciones de Neutralización |  |  |  |
| 6 | Reacciones de Combustión |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| No. | Método de balance de ecuaciones | Características | Ventajas | Desventajas |
| 1 | Método de tanteo o inspección |  |  |  |
| 2 | Método de oxido reducción (REDOX) |  |  |  |
| 3 | Método algebraico |  |  |  |
| 4 | Método de Ion Electrón |  |  |  |