|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| son los metales más reactivos; sus átomos tienen un electrón en su nivel externo | son metales reactivos pero menos reactivo que los metales del álcali; sus átomos tienen dos electrones en su nivel externo | la capacidad del objeto ab para transferencia de calor o electricidad a otro objeto |
| el uso gradual de un elemento metálico debido a una reacción química | un término usado para describir un material que puede ser tirado en un alambre largo | elementos en la misma columna vertical de la tabla periódica; también se llama una familia |
| los elementos en el grupo 17 de la tabla periódica; son los no metales muy reactivos | un término usado para describir un material que puede ser golpeado en formas | una clase de elementos caracterizado por propiedades físicas que incluyen brillo, maleabilidad, ductilidad y conductividad |
| un elemento que tiene algunas características de ambos metales y no metales | un elemento en el grupo 18 de la tabla periódica; tienen 8 electrones en su capa exterior estable | un elemento que carece de la mayoría de las propiedades de un metal |
| una fila horizontal de elementos en la tabla periódica | un gráfico de los elementos que muestra el patrón de repetición de sus propiedades | la facilidad y velocidad en la que combina un elemento, o reacciona con otros elementos y compuestos |
| una sustancia que conduce la electricidad mejor que un aislante, pero no tan bien como un conductor | uno de los elementos en grupos de 3 a 12 de la tabla periódica |  |
|  |  |  |
|  |  |  |