|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| la masa promedio de todos los isótopos de un elemento | unidad de medida que equivale a la masa de un protón | el número de protones en el núcleo de un átomo |
| los bloques básicos de toda la materia | el uno o dos carta nombre de un elemento en la tabla periódica | partículas subatómicas que se mueven y giran alrededor del núcleo y llevan una carga negativa (-) |
| significa que una sustancia pura que no puede descomponerse en sustancias más simples por cualquier ordinario química | la cantidad específica de energía que un electrón tiene | átomos que tienen el mismo número de protones pero diferente número de neutrones |
| la suma de protones y neutrones en el núcleo de un átomo | no tener ninguna carga general | partículas subatómicas en el núcleo de un átomo que no tienen cargo (0) |
| Centro de un átomo hecho de protones y por lo general, los neutrones | las partículas subatómicas situado en el núcleo de un átomo y llevan una carga positiva (+) |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |