

GUÍA DE REPASO HISTORIA DEL ÁTOMO

APELLIDOS	NOMBRES	CÓDIGO IGPA
-----------	---------	-------------

SEGUNDA PARTE: complete los espacios en blanco escribiendo los términos que hagan falta, para darle sentido a las diferentes definiciones, puede emplear la PRIMERA PARTE de su hoja de trabajo como elemento de apoyo.

El (1) _____ es equivalente al número de (2) _____ que contiene el núcleo del átomo, coincide con el número de (3) _____ sólo si el átomo es neutro.

Según la (4) _____ la (5) _____ no se puede crear ni destruir, únicamente (6) _____.

Átomos de un mismo elemento que tienen diferente número de (7) _____ se denominan isótopos de dicho elemento. Los isótopos de un elemento siempre tienen el mismo número de (8) _____.

Los iones que han ganado electrones serán iones (9) _____, también llamados (10) _____.

Según la (11) _____ propuesta por (12) _____, los elementos se combinan para formar (13) _____ y siempre lo hacen en proporciones (14) _____ y (15) _____.

Según la (16) _____, de Dalton dice que, cuando dos (17) _____ se combinan entre sí para formar un (18) _____ distinto, las diferentes (19) _____ de un solo (20) _____ que se combinan con una (21) _____ fija de otro (22) _____ guardan una relación de (23) _____.

La palabra (24) _____ significa (25) _____, propuesta en la época griega por Leucipo y Demócrito.

En el año de (26) _____, el físico inglés (27) _____, aplicó electricidad a un tubo de vidrio y produjo chorros de pequeñas partículas llamadas (28) _____. Ya que estos son atraídos por un electrodo. Con este experimento se pudo determinar que estas partículas tienen carga negativa, demostrando así la existencia del (29) _____.

Utilizando láminas de oro y un rollo de fotografía; (30) _____, determinó la existencia de las cargas eléctricas (31) _____, que años después se les conoció con el nombre de: (32) _____. También en este trabajo el alumno de Thomson, logra determinar que el átomo tiene concentrada su masa en un centro denso y positivo conocido con el nombre de: (33) _____.

En el año de (34) _____; (35) _____, descubrió que el núcleo del átomo también contenía una partícula conocida como **NEUTRÓN**.