



## 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**.