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.**