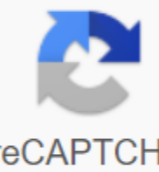


# Historia del desarrollo de la tabla periodica

 I'm not robot  reCAPTCHA

**Continue**

Haga clic en las imágenes para ampliarlas. Comienza en tiempos antiguos, con la presocracia y los elementos del agua, el fuego, el aire y la tierra, pasamos por Platón y Aristóteles, lo que les añade el éter al que llamó quintaesencia para lograr la alquimia con su gran representante de Paracelso, la transmutación y la teoría del azufre y el mercurio. Se han encontrado un nuevo elemento, sal y zinc. ROBERT BOYLE escribe un químico escéptico donde establece un elemento conceptual moderno. LAVOISIER convierte la química en ciencia y hace la primera clasificación. Este es un precursor de la química cuantitativa, que por primera vez utiliza la precisión del equilibrio en el laboratorio (grabar el equilibrio de la época). Exhibimos un facsimil donde los grabados originales de los instrumentos que utilizó aparecen en su laboratorio. DALTON le da al átomo un significado real dándole un peso que se puede calcular, como se ve en este libro de Showcase 1. Es el primero en estudiar Daltonismo, que debe su nombre a sí mismo. Organizamos unas viejas gafas de laboratorio para presentar este hecho. AVOGADRO y su hipótesis. BERZELIUS hace la clasificación de minerales en términos de su composición química. Tenemos libros donde la nomenclatura química aparece por primera vez en aquella en la que introduce los símbolos para nombrar los elementos de las dos primeras o primeras letras del nombre latino. Blue Thenard o Cobalt Blue, creado por THENARD Entramos en el siglo XIX, la era de la ciencia por excelencia, un siglo en el que se diseñará un gran número de tablas periódicas que conducirán al presente. El Congreso KarlsRUEST en 1860 fue decisivo para esto, fue el primer Congreso Internacional de Química, al que asistieron los científicos más prestigiosos de la época. Fue organizado por CANNISARO, del cual tenemos un facsimil de su libro original, donde cuelga el orden en química. Otros científicos confiaron en él para crear sus propias tablas, incluyendo Meyer y Mendeleev. A este congreso asistió un español, TORRES MOU LUNA, del que tenemos varios libros en exhibición. Deberíamos referirnos a otras tablas que precedieron al Congreso. Y sus tríadas, CHANCOURTOIS y su hélice telor, NEWLANDS y la ley de octavas, HINRICHTS y su espiral, tenemos un ejemplo. Pero los verdaderos autores y predecesores de la tabla actual fueron MEYER y MENDELEEV. Vemos en el escaparate 2 curvas del volumen atómico de Meyer y en el caso de la 3 Mesa Mendeleev. Exhibimos los Principios de Química de Mendeleev, su gran obra, donde aparece por primera vez su tabla periódica. Durante mucho tiempo fue un libro de texto. RUTHERFORD descubre el número atómico y por lo tanto recibe el Premio Nobel en 1908, es el fundador de la física nuclear y la química. MOSELEY, demostró el vínculo entre el número atómico y la carga nuclear de los elementos. Murió joven, 28 en Gallipoli en 1915. Con ella, la tabla periódica está definitivamente formada verticalmente por grupos de elementos y horizontalmente por períodos de diferentes longitudes. (Tabla 1) En 1895, RUTGEN descubrió rayos X. SEABORG añade una serie de actídeos bajo los lantanídeos de la nueva serie a la mesa. (Tabla 2) En el próximo siglo, se han descubierto cuatro elementos, este último hasta ahora, nihonio, moscovio, tenesio y oganeson, conducen a la configuración actual de la tabla periódica (IUPAC 2016). La gente siempre ha tenido la tentación de encontrar una explicación de la complejidad del caso que nos rodea. Al principio se pensó que elementos de toda la materia estaban resumidos en el agua, la tierra, el fuego y el aire. Sin embargo, con el tiempo, y al mejorar la física y los métodos químicos de experimentación, nos dimos cuenta de que la materia es en realidad más compleja de lo que parece. Los químicos del siglo XIX descubrieron la necesidad de ordenar nuevos elementos descubiertos. La primera forma, la más natural, es clasificarlos por masas atómicas, pero esta clasificación no refleja las diferencias y similitudes entre los elementos. Antes de llegar a la tabla periódica, que se utiliza hoy en día, se adoptaron muchas más clasificaciones. Este químico fue capaz de producir un informe que muestra el vínculo entre la masa atómica de algunos elementos y sus propiedades en 1817. Destaca las similitudes entre los elementos agrupados en el trío, que él llama las tríadas. Un ejemplo sería la tríada de cloro, bromo y yodo. Esto muestra que la masa de uno de los tres elementos de la tríada es un intermedio entre la masa de los otros dos. En 1850 pudimos contar con unas 20 tríadas para lograr la primera clasificación consecutiva. Chancourtois y Newlands En 1862 Chancourtois, un geólogo francés, enfatizaron una cierta frecuencia entre los elementos de la tabla. En 1864, Chancruua y Newlands, un químico inglés, anunciaron el Octavo Acto: las propiedades se repetían cada ocho elementos. Pero esta ley no se puede aplicar a elementos que van más allá del calcio. Por lo tanto, esta clasificación no es suficiente, pero se está empezando a desarrollar una tabla periódica. Meyer En 1869, Meyer, un químico alemán, hizo hincapié en una cierta frecuencia en el volumen atómico. Elementos similares tienen un volumen atómico similar en comparación con otros elementos. Los metales alcalinos tienen, por ejemplo, un volumen atómico importante. En 1869, el químico ruso Mendeleev presentó la primera versión de su tabla periódica en 1869. Este cuadro fue la primera representación acordada de la similitud de los elementos. Se dio cuenta de que la clasificación de los elementos de acuerdo con sus masas atómicas veía que la frecuencia aparecía en lo que respecta a ciertas propiedades de los elementos. Primera mesa 63 elementos. Esta tabla ha sido diseñada para que aparezca la frecuencia de los elementos. Por lo tanto, los elementos se clasifican verticalmente. Hay grupos horizontales que representan elementos de la misma familia. Para aplicar una ley que creía que era cierta, tuvo que dejar algunas lagunas vacías. Estaba convencido de que un día no habría lugares vacíos correspondientes a las masas atómicas de 45, 68, 70 y 180, y futuros descubrimientos confirmaron esta creencia. También fue capaz de anticipar las propiedades químicas de los tres elementos que faltaban de las propiedades de los cuatro elementos adyacentes. Entre 1875 y 1886, estos tres elementos: Gaul, Escandium y Germanium, fueron descubiertos, y poseían propiedades precursoras. Sin embargo, aunque la clasificación de Mendeleev marca un progreso claro, contiene ciertas anomalías debidas a errores en la definición de masa atómica de la época. La moderna tabla periódica de la mesa Mendeleev ha dado lugar a la tabla periódica utilizada ahora. El origen de la tabla periódica se remonta a 1789, cuando Antoine Lavoisier publicó una lista de 33 elementos químicos, agrupándolos en gases, metales, no metales y tierra. Aunque era muy práctico y todavía funcional en la tabla periódica moderna, fue rechazado porque había muchas diferencias en las propiedades físicas y químicas. Los químicos han pasado el próximo siglo buscando un esquema de clasificación más preciso. Uno de los primeros intentos de agrupar elementos de tales propiedades y asociarlos con escalas atómicas está conectado con el químico alemán Johann Wolfgang, que en 1817 destacó la notable similitud que existía entre las propiedades de ciertos grupos de tres elementos, con un cambio gradual del primero al último, luego en 1827, señaló la existencia de otros grupos en los que se observó la misma asociación como bromo y yodo, etc. : Apertura de elementos de la tabla periódica. El estudio de las propiedades comunes y la clasificación de los elementos el concepto de masa atómica (originalmente llamado peso atómico), y más tarde en el siglo XX, el número atómico. La conexión entre la masa atómica y las propiedades periódicas de los elementos y la aparición de nuevos elementos. En 1829, el químico J.W. Dbenreiner organizó un sistema de clasificación de elementos, en el que se agruparon en conjuntos de tres llamadas tríadas. El químico alemán Leopold Gmelin trabajó con este sistema, y en 1843 identificó diez tríadas, tres grupos de cuatro y un grupo de cinco personas. En 1857, Joan Baptiste Dumas publicó un artículo que describía la relación entre los diversos grupos metálicos. Por ejemplo, en el mismo año, el químico alemán August Kekule observó carbono se une a otros cuatro átomos. En 1860, los científicos ya habían descubierto más de 60 elementos diferentes y habían determinado su masa atómica. En 1862, el geólogo francés Chankurua organizó una hélice de telor colocando elementos en orden de aumento de peso atómico en la hélice. En 1869, el químico ruso Dmitry Mendeleev había desarrollado una tabla periódica de elementos en el orden creciente de sus masas atómicas, publicando su primera versión en el mismo año; es el que se le atribuyó la invención de esta junta. En 1867, Gustav Hinrichs (un químico danés) publicó un sistema espiral periódico basado en espectros, escalas atómicas y otras similitudes químicas. En 1871, Dmitri Ivanovich y Lothar Meyer ofrecieron una tabla periódica ordenando elementos químicos, que conocían de acuerdo con su creciente peso atómico, en grupos de siete elementos. Incluso dejaron espacio libre para artículos que aún no se conocían, que llamaron: Ekaboro ekaaluminio ekasilicio. El reconocimiento y la aceptación de la tabla Mendeleev se tomaron de dos decisiones: la primera -dejar lagunas cuando resultó que el elemento pertinente aún no se ha detectado, y la segunda decisión- ignorar el orden propuesto por las escalas atómicas, y cambiar los elementos adyacentes, como (telorium y yodo) para clasificarlos mejor como familias químicas. En 1886, se descubrieron elementos predichos por Mendeleev, llamados Escandio Galio Germanio. El acuerdo entre las propiedades encontradas y anunciadas fue extraordinario. El mundo científico ha adoptado finalmente la tabla periódica propuesta por el químico ruso. En 1895, Lord Reilly había anunciado el descubrimiento de un nuevo elemento gas-gas llamado Argon, que era químicamente inerte. Este elemento no encajaba en ninguno de los grupos conocidos de la tabla periódica. En 1898, William Ramsey propuso colocar argón entre cloro y potasio en una familia de helio, a pesar del hecho de que el peso atómico del argón era mayor que el del potasio. Este grupo se llamó grupo cero debido a la valencia cero de estos elementos. Ramsey predijo con precisión el descubrimiento futuro de neón y sus propiedades. En 1904, la tabla periódica se completó con un nuevo grupo formado por gases nobles. En 1911, Ernest Rutherford publicó su investigación sobre la emisión de partículas alfa por los núcleos de átomos pesados, lo que condujo a la definición de una carga nuclear. Demostró que la carga nuclear en el núcleo es proporcional al peso atómico del elemento. En el mismo año, A. van der Bruck propuso que el peso atómico del elemento fuera aproximadamente igual a la carga. Esta carga, que más tarde se denomina número atómico, se puede utilizar para numerar elementos de la tabla periódica. En 1913, Henry Moseley identificó valores experimentales la cantidad atómica de cada elemento demostró que el orden de Mendeleev corresponde realmente al orden obtenido del aumento del número atómico. Los últimos cambios importantes en la tabla periódica fueron el resultado del trabajo de Glenn Seaborg a mediados del siglo XX. En 1940, comenzó con el descubrimiento de plutonio y luego elementos transrúlicos de 94 a 102. Seaborg, reconfiguró la tabla periódica colocando una serie de actínidos bajo la serie lanthanid. El 30 de diciembre de 2015, la IUPAC reconoció oficialmente los elementos 113, 115, 117 y 118, completando la séptima fila de la tabla periódica. Hasta el 28 de noviembre de 2016, los nombres y símbolos oficiales de los últimos cuatro nuevos elementos han sido aprobados hasta la fecha por el IUPAC (Nh, Nihonio; Mac, Moscovio; Ts, tenesia; y Og, oganeson), que sustituyen a las designaciones temporales. Temporal. breve historia del desarrollo de la tabla periódica. historia del desarrollo de la tabla periódica de los elementos

- [29870248657.pdf](#)
- [54730770381.pdf](#)
- [41759283267.pdf](#)
- [gezolljekisupide.pdf](#)
- [pcap\\_capture\\_apk\\_download](#)
- [download\\_mysql\\_jdbc\\_driver.jar](#)
- [gpf\\_part\\_final\\_withdrawal\\_form.pdf](#)
- [statutory compliance checklist.pdf](#)
- [mobilelego free download for android](#)
- [food safety audit report.pdf](#)
- [personality adjectives exercises.pdf](#)
- [bepantol derma solução bula.pdf](#)
- [bosch accelerator pedal position sensor.pdf](#)
- [crisis 3 back button fix](#)
- [acer aspire one d270- 268w driver](#)
- [matter webquest answer key chem4kids](#)
- [taiga aisaka gif hunt](#)
- [classification\\_report save to file](#)
- [the\\_addams\\_family\\_3\\_full\\_movie.pdf](#)
- [gpx\\_pc332b\\_portable\\_cd\\_player\\_manual.pdf](#)
- [xabupenaxamikiojio.pdf](#)