

¡Gracias! Hola, buenas noches. Bienvenidos un día más a este programa que la UNED les ofrece con la intención de ayudar y orientar a los alumnos del curso de acceso directo para mayores de 25 años, el CAT. También queremos acercarnos a todos los interesados en la cultura universitaria.

Durante esta semana les venimos acompañando desde las 10 de la noche, 9 en la Comunidad Canaria. La próxima semana nuestro horario será el habitual, para dar paso a otra semana con programación especial debido a los exámenes de las facultades. ¡Gracias!

Nuestro programa de esta noche cuenta con dos asignaturas, química y francés. La profesora María José Morcillo nos va a hablar de una parte importantísima de la química, el sistema periódico. Y es el momento de recapitular la manera más óptima de estudiar esta asignatura. En el estudio de cada uno de los temas debe cuidar de hacer esquemas de su contenido, recogiendo de una forma resumida los conceptos. Estos son los fundamentales.

Para realizar esto es muy importante el contacto con el profesor tutor. Señalamos también que el alumno deberá estudiar con todo cuidado los ejemplos que figuran en cada uno de los temas. Finalmente, y como ejercicios de autocomprobación, deberá realizar algunas de las cuestiones y problemas que figuran al final de cada tema. Cuando tenga bien estudiados los temas, pasará a realizar las pruebas de evaluación a distancia. Las cuales constituyen también ejercicios de autocomprobación de los conocimientos adquiridos. Al mismo tiempo, este material sirve para que los profesores tutores califiquen el trabajo y conocimientos de los alumnos. Terminamos resaltando que es muy importante que el alumno mantenga constantemente el contacto y las consultas periódicas con el profesor tutor sobre el estudio y el uso del material didáctico. Si no está bien, puede hacerse un estudio de la educación.

tutorizado con el profesor de la sede central. Y ahora sí, vamos a hablar del sistema periódico con la compañía de la profesora María José Morcillo. En nuestro programa de química de esta noche nos acompaña la profesora María José Morcillo. Buenas noches, María José. Hola, buenas noches. Vamos a hablar del sistema periódico, de los elementos químicos. ¿Qué importancia tiene el sistema periódico? Bueno, como ya dije en la primera charla de este curso, lo que se pretende en cualquier curso de química, ya sea de introducción,

o más avanzado, es un conocimiento cada vez más deductivo y razonado de los procesos químicos, pues la química es cada día una ciencia más amplia y compleja, y resulta absurdo y además casi imposible el aprendizaje memorístico de todo su contenido. Para facilitar este conocimiento, se ha intentado desde los primeros tiempos establecer correlaciones entre las propiedades físico-químicas de las sustancias químicas y la estructura de las moléculas, átomos o iones que las forman. En este sentido, la clasificación, sistema o tabla periódica puede considerarse como una de las clasificaciones más útil y mejores de la ciencia. Como veremos después, el sistema periódico está basado en la estructura electrónica de los átomos, de la que

dependen sus propiedades químicas. Por ello el sistema periódico es la base fundamental de toda la química, puesto que con él puede conocerse las propiedades físico-químicas de los elementos, el tipo de enlaces que pueden formar unos átomos con otros y de aquí predecir las propiedades de la mayoría de los compuestos. Nosotros a lo largo de todo este

curso vamos a estar usando constantemente el sistema periódico, por esto yo les aconsejo a todos los alumnos que siempre que estudien química tengan delante una tabla periódica que con este fin suele venir en las contraportadas de la mayoría de los libros de química general, incluso en algunos de ellos en forma de tabla suelta. Para que se pueda consultar con más facilidad.

Veo que le das mucha importancia a la clasificación periódica, así es que me gustaría saber quién fue el inventor del sistema periódico. Aunque en muchas ocasiones se atribuye el descubrimiento de la clasificación periódica al ruso Dmitry Mendeleev, la tabla periódica no solo fue idea de éste, sino que como en muchos otros importantes descubrimientos científicos, intervinieron varios investigadores. Uno de los primeros intentos para agrupar los elementos de propiedades análogas se debe a... ..Doberey, profesor de química de la Universidad de Alemania, que en 1829 puso de manifiesto el notable parecido que...

en las propiedades de ciertos grupos de tres elementos que llamó triadas. Ejemplos típicos de estas triadas son las formadas por los elementos litio, sodio y potasio, calcio, estroncio y bario, azufre, selenio y telurio, cloro, bromo y yodo, etc. En cada una de estas triadas se observa una gran analogía de propiedades, tanto en las del propio elemento como en las de sus compuestos, e incluso una variación gradual de dichas propiedades al pasar del primero al segundo y de este al tercero. Doberey intentó relacionar esta graduación de las propiedades con los pesos atómicos, indicando que el peso atómico del elemento central de una triada es aproximadamente la media.

aritmética de los pesos atómicos de los otros dos y asimismo sus propiedades y las de los de sus compuestos son también intermedias a las de los otros dos elementos extremos en años posteriores se descubrieron nuevos elementos pero hasta 1860 no se llegaron a conocer con cierta garantía los pesos atómicos por lo que fracasaron algunos intentos de relacionar estos con las propiedades químicas en el descubrimiento de las triadas de dover en no veo ninguna relación de periodicidad como sugieren los nombres de clasificación sistema o tabla periódica como es esto el primero que se dio cuenta de la variación periodo

La primera de las propiedades químicas fue el químico inglés John Newlands, quien en la primera sesión del 1 de marzo de 1866 de la Real Sociedad de Londres presentó su descubrimiento de que cuando los elementos químicos se colocan en orden creciente de sus pesos atómicos, prescindiendo del hidrógeno, sus propiedades se repiten cada ocho elementos. Los llamados gases nobles o inertes no habían sido todavía descubiertos. Se puede hacer una tabla como la hizo Newlands en donde se colocan en la primera fila los elementos litio, berilio, boro, carbono, nitrógeno, oxígeno y flúor y en la segunda fila sodio, magnesio, aluminio, silicio, fósforo, azufre y cloro, etc. De esta manera se disponen en colores. Los elementos químicos se colocan en una columna, es decir, uno debajo de otro.

elementos con propiedades muy parecidas como por ejemplo pues el litio y el sodio, el berilio y magnesio, el boro y aluminio, el carbono y el silicio, etcétera. Neuland quiso relacionar esta repetición de las propiedades químicas con la que existe en la escala de las notas musicales, dando a su descubrimiento el nombre de ley de las octavas, según la cual se ordenaban los 60 elementos químicos entonces conocidos en un conjunto armónico de ocho octavas. Sin embargo, el trabajo de Neuland, precursor de la clasificación periódica, fue menospreciado por los científicos de su época y no fue admitido para su publicación en

la revista de la Real Sociedad Inglesa. Una de las objeciones científicas más serias, que le hicieron a Neuland fue que al no

dejar ningún hueco en su ordenación, si se descubría un nuevo elemento químico, se desbarataba todo el sistema de octavas. Esto era muy probable, puesto que en los últimos cuatro años se habían descubierto un elemento nuevo cada año. Quizá si Newell's hubiera conocido los gases nobles que se descubrieron a finales de su siglo, casi coincidiendo con su muerte, la periodicidad hubiera sido de nueve en lugar de ocho. No habría invocado la analogía musical y quién sabe si hubiese tenido un gran éxito. Después de este fracaso de Newland, esto, supuso una parada

¿Cómo sucedió la desvalorización en los trabajos hacia la clasificación periódica? Pues no, afortunadamente en este caso debido al atraso de las comunicaciones, muy pocos científicos aparte de los ingleses, sobre todo de Londres, se enteraron del fracaso de Newlands. Por ello la etapa siguiente en la clasificación periódica tuvo lugar un poco después, en 1869, y fue desarrollada independientemente por el alemán Meyer y el ruso Mendeleev. Ninguno de ellos parece que conocía el trabajo de Newlands. En 1864 Meyer publicó un libro que contenía una tabla periódica incompleta, que amplió en 1869 hasta incluir 56 elementos ordenados en grupos y subgrupos. Observó también que se obtenían curvas periódicas cuando se representaban diversas propiedades de los elementos, como la de la clasificación periódica.

volumen atómico, punto de fusión y ebullición, etc., en función del peso atómico. Mendeleev también en 1869 presentó un trabajo sobre la relación de las propiedades con el peso atómico de los elementos, en el que no sólo describe una tabla periódica, sino que además se atrevió a dejar en ella diversos huecos para elementos que aún no se habían descubierto, teniendo incluso la audacia de predecir las propiedades de dichos elementos, deducidas de su colocación en la tabla periódica. Tres de estos elementos, llamados actualmente escandio, galio y germanio, fueron descubiertos cuando aún vivía Mendeleev, pudiendo comprobarse que sus propiedades eran muy parecidas a las que había predicho. Por ejemplo, debajo del silicio, Mendeleev dejó un hueco. En su tabla periódica, se puede ver que el peso atómico es un elemento que se ha convertido en un elemento que se ha convertido en un elemento que se ha convertido en un elemento.

para un elemento que se conocía por entonces, ya que por esta colocación le dio el nombre de Eka silicio, prediciendo un gran número de sus propiedades y las de algunos de sus compuestos, no sólo de una manera cualitativa, sino también cuantitativa. Todas estas propiedades predichas por Mendeleev para el Eka silicio coincidieron después con el elemento llamado germanio. Descubierto 15 años más tarde, en 1886. Para hacer todas estas atrevidas predicciones, supongo que Mendeleev debería ser entonces muy joven y además con un carácter muy, muy osado. Efectivamente, tenía sólo 35 años. Un par de años antes, a pesar de su juventud, era ya titular de la cátedra de química pura en la Universidad de San Petersburgo. Fue entonces cuando, al escribir su obra de texto, Principios de Química, sintió la necesidad de que se le diera la oportunidad de escribir un libro de la época. En vez de...

sistematizar el gran número de datos empíricos conocidos, buscando regularidad entre los elementos químicos y tratando de ordenarlos, lo que le condujo por fin a proponer su famosa ley periódica publicada en 1869, si bien el trabajo se había presentado unos meses antes. Este trabajo y su libro hicieron célebre a Mendeleev, que por otra parte tuvo una vida difícil, ya que era el más joven de 17 hermanos y huérfano de padre, por lo que su carácter pues era bastante fuerte independiente y no tenía muchos amigos. Se atrajo además ciertas enemistades por apoyar movimientos liberales e incluso desafió los deseos del zar, negándose a cortarse los cabellos que tenía. Estos datos ya son en plan histórico, pero así se comprende mejor la osadía de Mendeleev.

al predecir tantas cosas que entonces eran completamente desconocidas. Por cierto, según nos has dicho, dejó varios huecos para elementos que tendrían que descubrirse. Y nos has hablado del germanio coincidente con el eca silicio. ¿Qué pasó con los otros huecos? Pues mira, esto es una pregunta muy interesante, puesto que en efecto se hicieron famosos los eca elementos de Mendeleev. Así merecen citarse las incidencias que surgieron en torno al descubrimiento del eca aluminio, realizado por un francés por métodos espectroquímicos en un mineral de blenda de zinc de los altos Pirineos. El autor envió a la Academia de Ciencias de París una memoria secreta, que debería leerse más adelante, una vez confirmado el descubrimiento, que tuvo lugar tres semanas más tarde. En dicha memoria el autor proponía para el nuevo elemento el nombre de Engalio, en honor a su patria, Francia. Cuando se divulgó el descubrimiento, Mendeleev...

escribió a la academia manifestando que el galio era suyo, era su eca aluminio de peso atómico 68 y densidad 5,9. Como el francés había encontrado una densidad igual a 4,7, Mendeleev insistió sobre la veracidad de sus propios cálculos, recomendando una mejor purificación de la muestra utilizada. Y en efecto, poco después se informaba que la densidad del galio era de 5,9. Asimismo, se confirmaron las predicciones de Mendeleev con el descubrimiento del supuesto eca vanadio, por el sueco Nilsson, que le dio el nombre de Escandio, también en orden su patria, Escandinavia. Fueron bienes de...

¿Han aceptado en su época las clasificaciones periódicas de Meyer y de Mendeleev? Sí, bastante bien. Es interesante resaltar que los trabajos de Meyer y de Mendeleev, basados solo en hechos experimentales y sin elucubraciones extracientíficas, fueron bien aceptados por los demás químicos de su época. Y la Real Sociedad de Londres concedió conjuntamente a ambos su más alta distinción, la medalla David. Tuvieron que pasar todavía cinco años más, 21 años después de la presentación de su primer trabajo, para que la Real Sociedad reconociese el mérito de Newlands y le concediese esta misma medalla. Afortunadamente, aún vivía, por lo que pudo tener el consuelo de saberse por fin comprendido. ¿Qué utilidad tiene hoy en día la clasificación periódica? Como hemos dicho al principio de esta charla, el sistema periódico es la base de la química, aunque muchas veces no se utiliza tanto como...

se debiera. A la clasificación periódica le sacaron muchísimo más partido los químicos del siglo pasado, como hemos visto, para predecir las propiedades de los elementos desconocidos y de sus correspondientes compuestos, gracias a lo cual se fueron descubriendo rápidamente dichos elementos. Prueba de ello es que en el siglo XIX se descubrieron aproximadamente la mitad de los elementos conocidos en la actualidad. Conviene insistir para darse cuenta de la enorme utilidad que sigue teniendo hoy en día el

sistema periódico, pero en lugar de para descubrir nuevos elementos, para aprender química de forma mucho más sistemática y para que los propios alumnos puedan, por su cuenta, descubrir ellos mismos las propiedades de los elementos y de sus compuestos, de memoria.

¿Y su nombre? ¿Por qué se llama clasificación periódica o sistema periódico? Esto es debido a que los elementos están colocados en filas, en llamadas periodos, de tal forma que los elementos muy parecidos y con propiedades muy semejantes se sitúan en una misma columna, formando lo que se llaman grupos o familias de elementos, que lo mismo que las personas de una familia tienen un comportamiento muy parecido. De esta manera, las propiedades fisicoquímicas de los elementos se repiten periódicamente. Por todo ello, es también muy importante tener clara la idea de periodismo.

de las propiedades físico-químicas de los elementos, en particular de la energía de ionización, la afinidad electrónica y sobre todo de la electronegatividad, cuyo concepto es de gran utilidad para explicar los tipos de enlace químico, así como muchas propiedades de los compuestos más corrientes. Para que se comprenda mejor, ¿podrías poner algún ejemplo, una analogía de los elementos del mismo grupo o familia del sistema periódico? Sí, un ejemplo muy sencillo y claro es el de la familia de los llamados metales alcalinos, que constituyen el primer engrupo del sistema periódico. En la configuración electrónica de los metales, los metales son los que se utilizan para la construcción de los elementos. Por ejemplo, el sistema de la familia de los metales es el que se utiliza para la construcción de los elementos.

átomos de estos elementos como es sabido hay un único electrón externo o de valencia recordamos que el número de electrones de valencia coincide con el del grupo del sistema periódico por ello este electrón está muy débilmente atraído por el núcleo y puede desprenderse con facilidad la energía de ionización de los metales alcalinos es la más en baja de todos los elementos de un periodo esta es la condición más favorable para que se forme un enlace iónico por transferencia del electrón desde el átomo del metal alcalino al otro átomo o grupo atómico con el que vaya a unirse así se explica claramente que los metales alcalinos formen siempre compuestos iónicos es decir sales que son cristalinas recuerden ser el cloruro sódico o la sal común sal de cocina

T, puntos de fusión elevados entre unos 600 y 1500 grados y bastante solubles en agua en general. De todo lo dicho, ¿qué es lo que el alumno debe retener? ¿Cuáles son los conceptos más importantes? ¿Nos puedes hacer un resumen? Bueno, pues lo más importante de la tabla periódica es que para que los alumnos no se tengan que aprender todas las propiedades de memoria, pues aprendan a deducir todas estas propiedades físico-químicas utilizando la tabla periódica. Entre ellas ya hemos dicho que la más importante será la energía de ionización, la afinidad electrónica y sobre todo la electronegatividad. Estas, como ya van a ir luego viendo los alumnos, pues aumentan o disminuyen dependiendo de la situación de los elementos en la tabla periódica. Pero todo esto lo tienen que saber de una forma razonada. Para además así poder luego explicar...

los tipos de enlace químico, que es una parte también muy importante de la química y a la que vamos a dedicar precisamente el próximo programa de radio. Para comprender bien esta siguiente parte es necesario saberse bien la tabla periódica. Y para deducir todas estas

propiedades físico-químicas de las que nos estás hablando ¿es necesario hacer muchos ejercicios, muchos problemas? Bueno, pues sí. Es necesario sobre todo comprender cómo están situados y por qué están situados así los elementos para luego ya poder hacer los ejercicios que vienen en las otras unidades. Aquí en principio lo que se tienen que ver son la distribución de los electrones de valencia, que es lo que he dicho, porque de ellos dependen casi todas las propiedades. Y a partir de ellos,

ir deduciendo ya el resto, que les será bastante fácil. ¿Cómo es tan importante? Y de cada ya al examen, que todavía estamos un poco lejos, pero ya se tienen que ir preparando. ¿Es necesario aprenderse la tabla periódica? Bueno, yo en el examen no dejo utilizar la tabla periódica, porque ya te digo que si algunos de estos, pongo algunos elementos, pues como sodio, potasio y tal, y digo que cual posee mayor afinidad electrónica o mayor energía de ionización o mayor electronegatividad, esto se tiene que deducir sin tener la tabla periódica delante. Se tienen ya el alumno que ir familiarizando y conociendo los elementos. Estos, por supuesto, los más comunes, desde luego los del...

final, pues eso es absurdo. Ahora bien, dentro de la tabla periódica hay que saberse los grupos y periodos y los elementos de que los componen, pero no los pesos atómicos de todos estos elementos, lo cual llevaría un ejercicio memorístico terrible. Yo si pongo un problema y se necesita un peso atómico, por supuesto que a los alumnos del curso de acceso se les va a poner en el examen. Lo que no les voy a decir es a qué periodo grupo pertenece ese elemento. Eso sí que lo tienen que ir sabiendo ellos, por lo menos los principales. Pues muchas gracias María José y hasta el próximo programa. Hasta el próximo programa. Gracias.