

Elementos monoatómicos reordenados orbitalmente

Bruce Peret

Ver: <http://www.subtleenergies.com/ORMUS/>

ORME, o elementos monoatómicos, son metales que existen en forma de polvo en lugar de cristales metálicos. David Hudson, allá por los años 1970, trabajó con estos elementos monoatómicos descubriendo algunas inusuales propiedades, como su capacidad de superconducción, ayudan a curar el cuerpo e inducen psíquicos. experiencias. El estado monoatómico de un elemento, el estado m, se investiga aquí a la luz del RS2 comprensión de la geometría polar y los pares de electrones birrotativos (también conocido como "emparejamiento de Cooper").

Información de contexto

Se recomienda leer el artículo de KVK Nehru, "[Superconductividad: una región del tiempo ¿Fenómeno?](#)" antes de leer este artículo, para obtener información sobre los electrones birrotativos y el mecanismo detrás de la superconductividad.

También recomiendo mi artículo, "Positrones y electrones" en el sitio web de Reciprocal System, para Comprender las relaciones dimensionales involucradas en la creación de electrones cargados, pares de electrones y electrones. trillizos.

Elementos monoatómicos

Los elementos monoatómicos son elementos que existen únicamente como átomos individuales, en comparación con los elementos diatómicos. que existen en parejas. Cuando se evalúa en términos de las rotaciones magnéticas y eléctricas del Recíproco Sistema, todos ellos caen dentro de un rango específico de rotaciones eléctricas:

Diseño RS	Velocidad eléctrica									
	8		9		10 / (8)		11 / (7)		12 / (6)	
3-2 (5) Hierro		Barra BC	Cobalto	Níquel de barra hexagonal	Barra FC	Cobre	FC DB	Zinc	Tb hexagonal	
3-3 (6) Barra hexagonal de rutenio		Barra FC de rodio	Barra FC de paladio	Plata			FC DB	Cadmio Hex	Tb	
4-3 (7) Barra hexagonal de osmio		Barra de iridio	FC Platino		Barra de oro	FC	FC DB	Mercurio	Rho	Tb
4-4 (8) Hasio			meitnerio		Darmstadtio		roentgenio		Ununbio	

- Los elementos enumerados en verde no estaban en la lista de Hudson y se agregaron para completar la tabla, según proyección.
- La primera notación después del nombre del elemento es la estructura cristalina metálica:
BC = centrado en el cuerpo, Hex = hexagonal, FC = centrado en la cara, Rho = rómbico.
- La segunda notación después del nombre es la estructura Teosófica "Anu":
DB = grupo Dumb Bell, Tb = grupo Tetraedro B, Bar = grupo de barras. • Mientras que los elementos en el rango magnético 4-4 no se encuentran naturalmente en la naturaleza y no fueron observados, se desconocen la estructura cristalina y la estructura de Anu. • Los elementos por debajo del rango magnético 3-2 tienen un desplazamiento insuficiente para tener una velocidad eléctrica mayor que 7, que es necesario para el estado m.

Características ORME

La mayor parte de las estructuras metálicas son cúbicas centradas en las caras, seguidas de hexagonales. Sólo el mercurio es rómbico. Es interesante observar que el ÚNICO elemento del "grupo de barras" que no se considera ORME es el hierro, que no está en la lista de Hudson. TODOS los elementos restantes del grupo Bar son ORME.

Definitivamente hay algo en esta gama de elementos que funciona con estructuras biológicas. Los elementos del grupo de Barras Teosóficas son un conjunto de 7 varillas que perforan un cubo, que es prácticamente la MISMA configuración geométrica que se me ocurrió cuando tracé la intersección entre la geometría polar y rectangular del vínculo del sector Cósmico con el Material, respectivamente:

"Grupo de Abogados" Teosófico

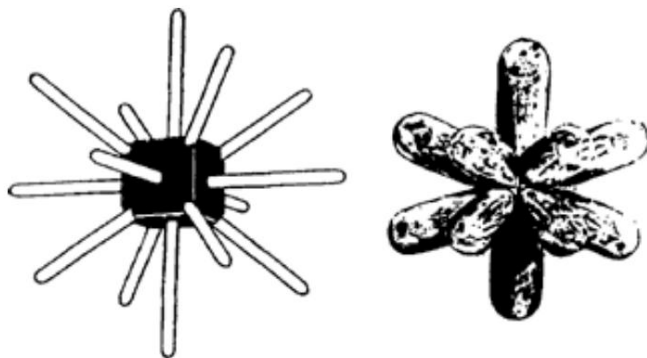
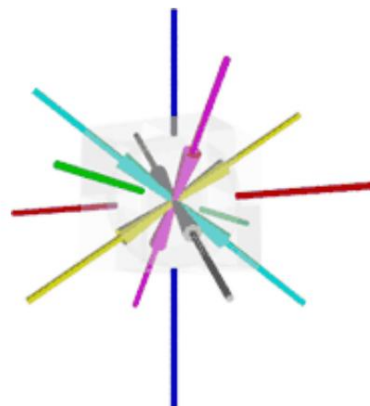


Diagrama RS2 de intersección polar/rectangular



Nehru ha identificado la energía en el sector Cósmico, que existe como un conjugado y no inverso del sector Material como prana, la fuerza vital. Esto parece indicar que algunas de las formas inusuales que los teósofos observaron mediante la visión clarividente de la estructura atómica tienen cierta validez, ya que son la geometría resultante del vínculo Material-Cósmico.

Nehru identifica los pares de Cooper como electrones birotativos, que podría ser exactamente cómo funcionan los elementos monoatómicos; en pocas palabras, los electrones de valencia externos se transforman de unidades individuales en pares birotativos. Debido a la reducción dimensional que se produce cuando los electrones se emparejan (descrita en el artículo de Nehru), el elemento perderá su valencia eléctrica y actuará como un elemento de gas noble. Noto que TODOS los elementos de los gases nobles tienen estructuras cristalinas cúbicas centradas en las caras, la misma estructura cristalina que la mayor parte del ORME, por lo que hay alguna evidencia superficial que respalda esta conclusión.

Los elementos monoatómicos se caracterizan por su incapacidad para formar una red cristalina o unirse con cualquier cosa, existiendo únicamente en forma de polvo fino. En el enlace mencionado anteriormente, ni siquiera el ácido clorhídrico y el agua regia tienen ningún efecto. El comportamiento como elemento noble explicaría esta incapacidad para formar enlaces con otros átomos.

La presencia de electrones birrotativos en las bandas exteriores le dará al elemento superconductividad a temperatura ambiente, como se describe en el artículo de Nehru sobre superconductividad, siendo una propiedad de los electrones birrotativos dentro del material, más que una característica del material en sí. . Esto también se manifiesta en elementos monoatómicos cuando se exponen a un campo magnético.

Referencias indirectas a ORME

El polvo monoatómico ha aparecido en otras referencias. Durante los experimentos de energía radiante de Tesla, sus cables de cobre a menudo se convertían en polvo, arruinando su experimento. Esto indicaría que ciertas frecuencias provocan la producción de pares en elementos metálicos, haciéndolos salir del estado de enlace metálico.

Información de contexto

y en una forma monoatómica, convirtiendo literalmente el metal en polvo.

El notable experimentador John Keely demostró dispositivos resonantes que podían reducir la roca sólida y los metales a polvo, como una alternativa a la perforación en las minas. Nuevamente, esto exhibe propiedades similares al trabajo accidental de Tesla al usar conjuntos específicos de frecuencias para disolver los enlaces atómicos en metales y cristales.

En una segunda aplicación, Keely pudo fusionar metales de tal manera que no se pudo encontrar ninguna soldadura, casi como si los metales se mezclaran como una sola pieza, sin calor. El estado de transición entre cristalino y ORME podría explicar esto, donde la estructura atómica comenzaba a perder su enlace, formando un gel en lugar de un polvo sólido, permitiendo así juntar y fusionar dos piezas de metal sin calor. Al eliminarse el efecto que causa la transición, el material volvería al estado cristalino.

El canadiense John Hutchinson reprodujo este efecto repetidamente durante sus demostraciones del "Efecto Hutchinson", donde objetos y metales exhibían efectos superconductores y antigravedad, junto con objetos que se fusionaban sin ningún calor, o un objeto era empujado a través de otro sin ninguna distorsión de material. Desafortunadamente, el trabajo de Hutchinson no fue fácil de duplicar.

El modelo RS2 del Estado M

El modelo atómico RS2 está más cerca del modelo de física convencional que el átomo de Larson. Incluye bandas de valencia y de conducción, que no son más que zonas de velocidad creadas por las rotaciones magnéticas del átomo. Los electrones, al ser cósmicos en RS2, son capturados en la zona de velocidad que coincide con su energía, lo que resulta en un movimiento neto cero: capturado. No son una parte inherente de la rotación atómica, pero debido a la cantidad extrema de electrones libres en el medio ambiente, todos los átomos capturarán su cuota en un pequeño período de tiempo. Cabe señalar que la cantidad de electrones que se pueden capturar es directamente proporcional a la velocidad magnética neta. Por lo tanto, parece que cada átomo tiene el mismo número de "protones" y "electrones", como lo entendería la ciencia convencional.

La explicación RS2 propuesta para explicar el comportamiento monoatómico es que los electrones de valencia externos se convierten en pares de electrones birrotativos (el emparejamiento de Cooper). Los electrones son cósmicos y, por lo tanto, son adyacentes en el tiempo, no en el espacio, por lo que, cuando los veamos con nuestra tecnología, los pares de electrones estarán distribuidos por el entorno, no pegados entre sí.

Cuando los electrones forman un par birotativo, suceden dos cosas: primero, el par de rotación asociado con una "unidad de espacio giratoria" se anula y el electrón se convierte en un bosón, con todas las características de un fotón. En segundo lugar, como describió Nehru en su artículo, sufre una reducción dimensional; el área que comprende la resistencia al movimiento del electrón se reduce a una estructura unidimensional, sin resistencia y aparecería como un fotón HF en la categoría de ultravioleta duro o rayos X.

Los electrones, en RS2, solo ocupan una única dimensión rotacional. Los electrones birrotativos, como los fotones, ocupan dos dimensiones y todavía son transportados por la progresión del sistema de referencia natural y, por lo tanto, se moverían fácilmente de un átomo a otro. Cuando un electrón (unidimensional) captura un fotón (bidimensional), la estructura resultante es tridimensional, sin dimensiones libres que pueda transportar la progresión: el electrón "cargado" o "estático". Sin embargo, el electrón birotativo aparece como un fotón/bosón, un sistema bidimensional, que puede ser capturado como una "carga" por otro electrón.

Microracimos

Cuando las condiciones ambientales se establecen para formar pares de Cooper birrotativos, la probabilidad es que el electrón que captura la carga sea parte de otro sistema birrotativo, lo que resulta en un tipo de enlace covalente entre ellos: se comparte un electrón para formar cada uno de ellos. Los sistemas birrotativos aparecen como un triplete capturado estable, que permanece fijo en la banda de valencia.

Sin embargo, debido a la no localización del par de electrones, es poco probable que el otro miembro de un par exista dentro del mismo átomo. Así, se formará un tipo de enlace covalente entre átomos. Se ha observado en el emparejamiento de Cooper que la separación espacial es limitada; por lo tanto, el comportamiento neutro, similar al de un gas noble, de los elementos monoatómicos se unirá, pero como un agregado suelto. La estructura más estable de un agregado suelto es una esfera, observada como un microcúmulo.

Los microclusters no tendrían límite de tamaño, ya que el enlace entre átomos es aleatorio. Sin embargo, las influencias externas, como los niveles de ionización eléctrica, térmica y magnética, tenderán a romper los cúmulos más grandes, ya que los pares de electrones no son tan estables como los enlaces magnéticos y eléctricos que se encuentran normalmente.

Identificación

La identificación de elementos monoatómicos sería difícil, ya que la mayoría de los equipos de prueba determinan el número del elemento en función del número de electrones presentes (suponiendo que haya el mismo número de protones presentes). Los pares de electrones birrotativos aparecen como fotones, no como electrones, y por lo tanto serían invisibles para ese tipo de equipo de prueba, lo que daría la apariencia de que el elemento tiene un número atómico sustancialmente menor.

Las pruebas que implican enlaces químicos también serían inútiles debido a la incapacidad del ORME para formar enlaces químicos.

Los espectrofotómetros tendrían una dificultad similar, porque los tripletes de electrones que forman los enlaces agregados no serían capaces de absorber y liberar fotones para cambiar los niveles de energía, haciendo así invisibles esas líneas espectrales.

La única forma en que se podría identificar adecuadamente un ORME sería a través de las rotaciones del átomo mismo. Las rotaciones magnéticas se expresarán a través de estados de valencia magnética, pero sin la capacidad de medir directamente la rotación eléctrica, es poco probable que los ORME puedan identificarse como sus elementos propios, a menos que el elemento se conozca antes de la conversión.

Reintegración

Hudson, al crear el estado m , dijo que era como convertir una manzana en puré de manzana... una vez realizada la conversión, no se podía revertir. Puede que esto no sea necesariamente cierto.

A diferencia de convertir puré de manzana en manzana, no es necesario que los elementos conserven su patrón original. Según la investigación de Keely, la resonancia simpática se puede utilizar para crear electrones birrotativos, por lo que la resonancia discordante debería poder destruir el emparejamiento, devolviendo el material a un polvo cristalino, con todas sus propiedades originales.