

ANGELITOS DE LOS DESEOS

Un químico. De hecho, átomo significa en griego "no divisible". Todos los átomos de un determinado elemento tienen las mismas propiedades químicas. Por tanto, desde un punto de vista químico, el átomo es la entidad más pequeña que hay que considerar.

El átomo consiste principalmente en espacio vacío. En el centro de ese espacio se encuentra el núcleo. Los electrones se mueven en órbitas alrededor del núcleo.

El núcleo tiene una carga eléctrica positiva y los electrones tienen carga negativa, repeliéndose entre ellos. La suma de las cargas de los electrones es igual en magnitud a la carga del núcleo, por lo que el estado eléctrico normal del átomo es neutro. Para explicar la estructura del átomo, el físico danés Niels Bohr desarrolló en 1913 una hipótesis. Este supuso que los electrones están dispuestos en capas definidas, o niveles cuánticos, a una distancia considerable del núcleo. Las capas electrónicas de un átomo es la unidad más pequeña posible de un elemento se superponen de forma regular hasta un máximo de siete, y cada una de ellas puede albergar un determinado número de electrones. Los "últimos" electrones, los más externos o los últimos en añadirse a la estructura atómica, determinan el comportamiento químico del átomo.

El núcleo como si fueran planetas que giran en torno al Sol. No obstante, esta visión es mucho más sencilla que la que se mantiene actualmente. Ahora se sabe que es imposible determinar exactamente la posición de un electrón en el átomo sin perturbar su posición. Esta incertidumbre se expresa atribuyendo al átomo una forma de nube en la que la posición de un electrón se define según la probabilidad de encontrarlo a una distancia determinada del núcleo. Esta visión del átomo como "nube de probabilidad" ha sustituido al modelo planetario.

Finalmente, se ha comprobado que el núcleo está formado por protones y neutrones. En cualquier átomo, el número de protones es igual al número de electrones y, por tanto, a su número atómico. Los isótopos son átomos del mismo elemento (es decir, con el mismo número de protones) que tienen diferente número de neutrones.

Se puede establecer una correlación entre el átomo y el Grupo ARAL, en el sentido que al igual que el átomo, el Grupo tiene un núcleo que mantiene la unión y es la fuerza de cohesión. Este núcleo es Jesucristo, de manera que todos nos sentimos atraídos por Él y es la fuerza que nos hace caminar y superar todas las dificultades. Siguiendo con el paralelismo, los componentes del grupo representan los electrones que giran alrededor del núcleo, pero a su vez experimentan fuerzas de repulsión con respecto a otros electrones o miembros del grupo.

De esta forma el grupo se mantiene unido siempre y cuando haya un equilibrio entre las fuerzas de atracción (Jesús) y las de repulsión (intereses individuales). Otro detalle interesante es el hecho de que la mayor parte del átomo sea "espacio vacío". Igualmente, el Grupo ARAL es fundamentalmente nada en concreto ni material ni personal. Lo importante es lo que nos une y da sentido a lo que hacemos. Y que ningún electrón o miembro del grupo, es más importante que otro, sino que la unión de todos es lo que da forma al átomo y al Grupo ARAL.

Al igual que no se puede determinar la posición exacta de los electrones sin perturbar su posición y la estructura general del átomo, en el caso del Grupo, tampoco se puede determinar lo que cada uno pone de su vida al servicio de los demás, ni tampoco se puede establecer el papel que cada uno tiene en el grupo (músico, técnico, actor, bailarín, etc). Eso viene determinado por las necesidades generales del grupo y no por el capricho particular de cada uno.

Finalmente, la unión de muchos átomos es lo que forma el cuerpo de la Iglesia.



CHAVAL, EU, TOÑI Y CHARO