

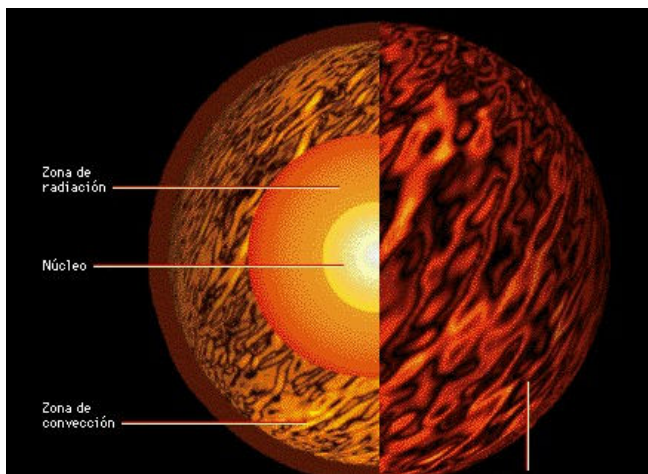
La verdadera función del Ozono en la atmósfera

Ing. Percy Castillo Neira
Experto en Combustión



Siempre hemos dado por cierta la teoría que asume que la capa de ozono nos protege de los rayos ultravioleta; esta es una mentira científica. En este artículo demostramos que su función es más técnica y por tanto más simple, aunque no por ello menos importante, y también que las consecuencias de su desaparición serían mucho más graves de lo que se afirma.

La Fusión Nuclear del Hidrógeno en el núcleo del sol constituye el origen de todas las formas de energía conocidas en nuestro universo. Cada segundo que transcurre, 567 millones de toneladas de Hidrógeno se convierten en 563 millones toneladas de Helio, liberando al universo una formidable cantidad de energía radiante; la dos mil millonésima parte incide en nuestro planeta, alimentando el ciclo vital a través de la fotosíntesis.



FUSIÓN NUCLEAR EN EL NÚCLEO DEL SOL

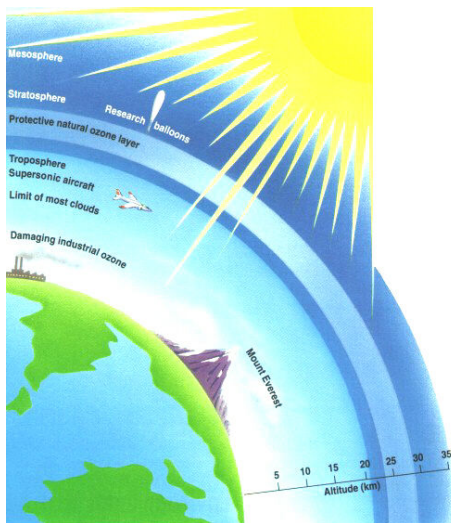
Siendo conscientes de la validez del Primer Principio de Termodinámica, durante mucho tiempo hemos buscado el destino de las 4 toneladas de Hidrógeno restantes; estudiando los trabajos realizados por físicos sobre la energía radiante, finalmente los hemos encontrado, basados en lo manifestado por Planck y Einstein respecto a la idea de la luz como partícula y la capacidad de la materia y la radiación electromagnética para permanecer en [equilibrio térmico](#).

La masa de Hidrógeno que no se transforma en Helio interactúa con la energía radiante, viajando a través del universo en forma de fotones, atravesando las diversas capas de la atmósfera, llegando a la superficie terrestre y a los seres vivos como energía radiante.

Se ha asumido que los rayos ultravioleta contenidos en los fotones son los que producen fenómenos dañinos sobre la vegetación y los seres vivos, pero las explicaciones científicas sobre este tema no nos parecen suficientemente fundamentadas; en cambio, la incidencia de corpúsculos de masa de hidrógeno incidiendo sobre otras formas de materia con contenido de oxígeno provocarían procesos de reacción capaces de alterar su estructura, produciendo daño irreversible. Esta sería, por ejemplo, la causa del cáncer a la piel y no los rayos ultravioleta que normalmente producen un estético bronceado y por exceso solamente una curable insolación.

La capa de Ozono en la estratósfera no filtra los rayos ultravioleta; solamente actúa como un catalizador físico de la reacción de oxidación, invirtiendo su contenido energético en aportar la energía necesaria para romper la molécula de ozono, lo cual constituye una reacción química de reducción endotérmica; ello explica la disminución del contenido de energía en forma de rayos ultravioleta.

El átomo de oxígeno que queda libre no forma una nueva molécula de oxígeno, como explican los científicos; simplemente favorecen la oxidación del Hidrógeno que viaja con la energía radiante, formando moléculas de agua.



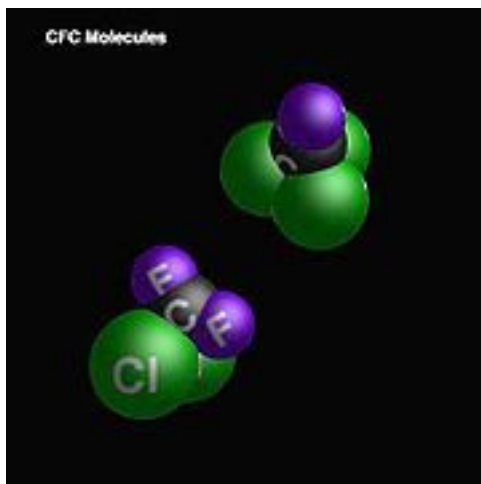
CAPA PROTECTORA DE OZONO

Formidable paraguas químico para protección de la vida en el planeta

En términos técnicos más claros y simples, el oxígeno normal (O_2) no resulta capaz de llegar a combinar toda la masa de Hidrógeno que viaja con la energía radiante que atraviesa la atmósfera; el Ozono (O_3), con mayor capacidad oxidante, atrapa el hidrógeno combinándolo para formar agua inerte.

Los aerosoles, formados por Clorofluorocarbonatos (CFC) con gran actividad química, al llegar a la estratósfera se combinan con el ozono, eliminando este formidable paraguas químico, exponiéndonos a esta lluvia química de acción y consecuencias mortales.

Esta nueva concepción de la función ecológica de la capa de Ozono, basada simplemente en su mayor capacidad oxidante, resultará más fácil de explicar, estudiar y proteger.



CLOROFLUOROCARBONATOS

Enemigos mortales
de la Capa de Ozono