

ye de densidad después de la incandescencia (5,619 á 5,375) estos dos cuerpos tienen densidades más grandes después de la experiencia; así para la Gadolinita se encuentra 4,289 y 4,371 y para la Aesquinita, 4,685 y 4,795.

La cantidad de calor desprendido durante la incandescencia se ha determinado por los experimentadores y se ha encontrado igual á 809 cal, por gramo. Esta última experiencia demuestra que está el Helio al estado de combinación en la Fergusonita. El Helio ha sido encontrado en un fierro meteórico de Augusta County en Virginia y asociado al Argón, 60 gramos de materia han suministrado 45 c. c. de gas conteniendo Hidrógeno, anhídrido Carbónico y Argón mezclado con vestigios de Helio, (0,005 de los dos últimos gases) los trabajos sobre otros meteoritos han sido infructuosos.

Las aguas minerales encierran algunas veces Helio y hasta ahora no se le ha encontrado sino en las aguas calientes.

Lord Rayleigh y Ramsay lo han señalado en las fuentes de Bath, el Helio formaba $\frac{1,2}{100}$ del volúmen del gas de esta agua, M. Kayser y Wildbad, Troost y Bouchard, Canterets y Ouyvard, en ciertas aguas sulfurosas han demostrado la existencia de este gas. No se ha encontrado huella de Helio en el agua. Lord Rayleigh y el Profesor Ramsay han buscado el Helio en el aire, y á pesar de todo el cuidado que han desplegado en sus investigaciones, no han podido verificar las aseveraciones de M. Kayser y de M. Friedländer relativas á la existencia del gas en nuestra atmósfera. Para preparar el Helio hemos dicho que Hillebrand había tratado los minerales por el ácido Sulfúrico diluido ó hirviente. Este método que daba el mejor rendimiento era de una aplicación difícil, puesto que no es fácil mantener el vacío en grandes vasos durante el ataque. Se han hecho algunas veces experiencias con el sulfato de Potasio en lugar de ácido sulfúrico, pero por las rupturas que se han producido han hecho que este método se abandone.