

Argón







Tres aplicaciones

- <u>Lámparas incandescentes</u>, el argón se emplea en la fabricación de lámparas incandescentes. Como consecuencia, se prolonga la vida útil de la bombilla
- Sustituto del nitrógeno, cuando el nitrógeno molecular no se comporta como gas inerte, es posible recurrir al argón. Es un elemento químico que funciona como un excelente sustituto, dependiendo de las condiciones de trabajo.
- Obtención de químicos, es un material que se puede utilizar como compuesto con el propósito de obtener otras sustancias. Por ejemplo, es indispensable para la elaboración de titanio.

patos

Nombre del elemento: Argón (Ar)

Su estado habitual de agregación es gaseoso.

Su densidad es de 1.784 kg/m3

El punto de fusión del argón es de 83,8 grados Kelvin o de –188,35 grados Celsius o grados centigrados.

El punto de ebullición del argón es de 87,3 grados Kelvin o de –184,85 grados Celsius o grados centigrados.

