

BOYA DE ALUMINIO 180

BA-180

S
E
Ñ
A
L
A
M
I
E
N
T
O



Características

- * Boya de aluminio a la cual se le adapta en su interior una esfera de vidrio que le ayuda a tener luminosidad a grandes distancias tanto de día como de noche.
- * Es tres veces mas ligera que una de acero pero con la misma resistencia que tiene esta.
- * Es excelente como reductor de velocidad en pasos peatonales y escolares, delimitador de carriles y de estacionamientos.
- * Su cuerpo es indeformable y de gran durabilidad y de gran resistencia a la corrosión.
- * La esfera de vidrio tiene templado térmico el cual le da la ventaja de ser 100 % seguro ya que si llega a tener rotura esto es en trozos muy pequeños e inofensivos.
- * Son fáciles de instalar sobre cualquier superficie de rodamiento vehicular.

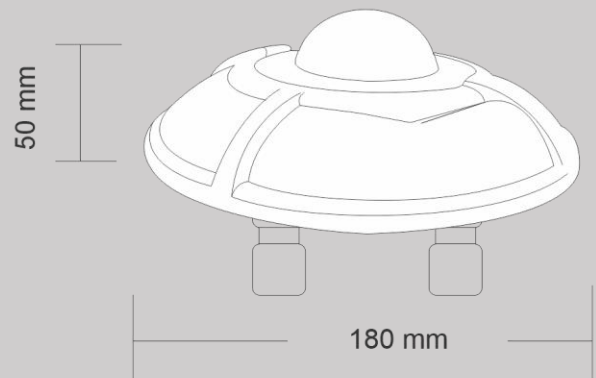
H
O
R
Z.

Especificaciones Técnicas

- * **Fabricado de:** Aluminio 380.2
- * **Medidas:** Diámetro 180 mm. Altura: 55 mm.
- * **Color de presentación:** Natural.
- * **Peso:** 1.36 kg
- * **Resistencia a la fricción:** + 50 veces a la del plástico

Esfera

- * **Fabricado de:** Vidrio silicio con templado tipo térmico.
- * **Medidas:** Diámetro 100 mm. Altura: 53 mm.
- * **Color de presentación:** Natural.
- * **Densidad:** 2500 kg /m³.
- * **Punto de ablandamiento:** 730 °C aproximadamente.
- * **Conductividad térmica:** 1.05 W/mK.
- * **Dureza:** 6 o 7 e escala de mohs.
- * **Coefficiente de poisson:** varia entre 0.22 y 0.23.
- * **Resistencia a la compresión:** mayor a 10,000 kg/cm².
- * **Modulo de trabajo:** 500 kg/cm².
- * **Modulo de rotura:** 850 kg/cm².
- * **Resistencia a la tracción:** 300 y 700 k/cm².



PROPIEDADES FÍSICAS DEL ALUMINIO PRIMARIO

PROPIEDADES CONSTANTES Y FÍSICAS

ALUMINIO PRIMARIO

Densidad (298 k):	2698 kilogramos m ⁻³
Punto de Fusión:	934 K (660 °C)
Punto de ebullición:	2740 k (2,467 °C)
Conductividad eléctrica (298 k):	3.77 x 10 ⁷ ohmio ⁻¹ m ⁻¹
Gravedad específica:	2.7 g/ml
Conductividad térmica (300 k):	237 W m ⁻¹ k ⁻¹
Calor de fusión:	10.67 mol de kJ ⁻¹
Calor de vaporización:	293.72 mol de kJ ⁻¹
Calor de atomización:	326 mol de kJ ⁻¹