

*Grupo I:
Plomo Pb^{+2}*



Pb^{+2} Plomo

El plomo es un elemento químico de la tabla periódica, cuyo símbolo es Pb y su número atómico es 82

Es un metal pesado de densidad relativa o gravedad específica 11,4 a 16 ° C, de color plateado con tono azulado, que se empaña para adquirir un color gris mate.

Es flexible, inelástico y se funde con facilidad.

Es relativamente resistente al ataque de ácido sulfúrico y ácido clorhídrico, aunque se disuelve con lentitud en ácido nítrico y ante la presencia de bases nitrogenadas.

Tiene la capacidad de formar muchas sales, óxidos y compuestos organometálicos.

Catión	Reactivo General	Reactivo específico	Forma Física en que se presenta	Color con el que se identifica	Forma en que se presenta
Pb^{+2}	CH_3COONH_4 3 M	$K_2Cr_2O_4$ 0.5%	Turbidez amarillenta	Amarillo	Cromato de plomo ($PbCrO_4$)

