

Elaboración Sistema Periódico

Realizado por: Rocío Santana Rodríguez 4eso B.

➤ Platino.

Estado de agregación: Diferentes formas de encontrar la materia.

El platino se suele encontrar en estado **sólido** en la naturaleza y cuando está sometido a temperaturas y presiones normales.

Densidad: Relación entre la masa y el volumen.

Su densidad es de 21,09 g/ cm³ - 21450 kg/m³

Punto de fusión: Proceso por el cual dos núcleos ligeros se unen para dar lugar a un núcleo más pesado. En este caso es 1.768 °C, lo que en Kelvin serían unos 2041,4 grados Kelvin.

Punto de ebullición: Temperatura a la que se produce el cambio de la fase líquida a la gaseosa. El punto de ebullición es de 3.825°C.

3 aplicaciones: Para la fabricación del vidrio, para marcapasos y desfibriladores cardíacos.

➤ Hafnio.

Estado de agregación: Se encuentra mayormente en estado sólido.

Densidad: Su densidad es de 13,1 g/ml - 13,100 kg/m³

Punto de fusión: Es 2.227 °C, lo que en Kelvin serían unos 2500,15 grados Kelvin

Punto de ebullición: El punto de ebullición es de 4.602 °C.

3 aplicaciones: En lámparas de gas e incandescentes, para la eliminación de oxígeno y nitrógenos de tubos de vacío y en catalizadores.

72

178.49

Hf

Hafnio.

78

195.08

Pt

Platino