

LE PALLADIUM

Elément chimique (Pd), n. at. 46, p. at. 106, 4, p. f. 1552°C, p. éb. 3 980°C, dens. 12,0 g/cm³, réseau cristallin cubique à faces centrées.

C'est un métal blanc associé au **platine**, et qu'on extrait en même temps que les autres métaux de la famille du platine.

Métal noble, il est toujours attaqué par les acides concentrés à l'état de **limaille**. Il est utilisé comme catalyseur (dans les réactions d'**hydrogénation** et d'**isomérisation**), en **joaillerie**, en alliage avec l'**or (or blanc)** et en **odontologie**.

Ses **sels** sont nombreux et correspondent au degré d'oxydation **+2** ; il peut toutefois être oxydé jusqu'à valence **+4** ; il donne de nombreux composés de coordination.

Le palladium a la propriété d'absorber de grandes quantités d'**hydrogène** et d'être perméable à ce gaz lorsqu'il est sous forme de lame mince.