

ゴールド

と原子: ゴールドのシンボルのAu (オーラム"ゴールド"ラテン語から)との化学的要素です。

79の数。ゴールドは、高密度、柔らかい、光沢がある、可鍛性と延性金属である。純粋な金は持つて

それは維持し、伝統的に魅力的と考え、明るい黄色の色や光沢、空気や水に酸化せずに。化学的に、金は遷移金属とグループ11です要素。それは、少なくとも反応性固体の化学元素の一つです。金属したがって、発生した頻繁にフリー元素(ネイティブ)形式で、静脈内ナゲットや岩の粒などとの沖積預金。あまり一般的ではない、それは通常で、金化合物などのミネラルで発生しテルル。

ゴールドは、個々のアミノ酸による攻撃に抵抗するが、それは王水で溶解することができる

それは金を溶解するため(ニトロ塩酸)、そう名付けました。金はまたに溶解鉱業で使用されているシアン化合物のアルカリ性溶液、。金は、水銀に溶けアマルガム合金を形成する。金は銀とベースを溶解硝酸、不溶性である金属、長いアイテムの金の存在を確認するために使用されているプロパティは、与え用語酸テストに上昇する。

金は貨幣、宝石類のために貴重な、非常に求められた貴金属行っており、た有史以前に長いので、他の芸術。金の基準は、されている人類の歴史の中で金融政策、されて広くするための最も一般的な基礎唯一の20世紀後半にファイアツトの通貨に取って代わら。金はまた頻繁にされているsymbolismsやイデオロギーの多種多様にリンクされています。金の165000トンの合計53億とほぼ同等です2009.Thisのように、人間の歴史の中で採掘されています8500立方メートル、または側面にキューブ20.4メートル、約ボリュウム面でトロイオンスまたは、。世界

生成された新しい金の消費は、宝石の約50%、投資の40%、10%である業界インテ