un Hace 2 siglos o mas, cada vez que se descubria un compuesto o se sintetizaba uno nuevo, el quimico lo podia nombrar como quisiera, el caso del Acido Barbiturico dice que fue q Adolf von Baeyer y sus colegas fueron a celebrar su descubrimiento a una taberna donde los artilleros de la localidad estaban celebrando el día de Santa Bárbara. otros dices que lo puso en honor de su novia. Te imaginas el caos a la hora de publicar experimentos, las reglas de nomenclatura IUPAC nos permite a partir de una estructura conocer su nombre y si nos dan el nombre podemos sacar la estructura, eso permite que cada nuevo compuesto tenga un nombre especifico, se aplica mucho en la industria farmaceutica, es de gran importancia. Para publicar articulo cientifico la nomenclatura IUPAC es importantisima.

El proceso de extracción de metales a partir de los óxidos se realiza mediante **reducción**. Dependiendo del metal y tipo de óxido se emplea **carbón**, **hidrógeno**, otros metales, etc. En ocasiones, es necesaria una *electrólisis*.

Los **óxidos de plomo** son minerales raros y por lo tanto se emplean los obtenidos por síntesis. Se usan en la fabricación de vidrio (vidrio de calidad), en la fabricación de sales de plomo y colorantes diversos. Ciertos óxidos presentan **aplicaciones concretas:**

* Los **óxidos de arsénico** se usan en la industria del vidrio. También se emplean para la preparación de venenos, colorantes y productos agroquímicos. En Medicina se administran pequeñas dosis para ciertos tratamientos. En [Taxidermia](http://greco.fmc.cie.uva.es/mineralogia/contenido/glosario_T.html#taxidermia target=), se usa como conservante. La dosis letal depende del peso de las personas, pero oscila en torno a 0.1 gramos.
* darles coloración roja.
* El **óxido de magnesio** (periclasa, magnesia calcinada) sirve para la preparación de [carbonatos](http://greco.fmc.cie.uva.es/mineralogia/contenido/clases_miner5_2.html) básicos de magnesio y de morteros resistentes al agua. Su uso mayoritario está en la fabricación de materiales refractarios. Otras aplicaciones importantes están en la fabricación de abonos y en la preparación de medicamentos contra la acidez de estómago. Se usa como antídoto para muchos tipos de intoxicaciones.
* El **óxido de cinc natural** (cincita) no se emplea por contener muchas impurezas. Pero sí se emplea el producto sintético, tanto para la fabricación de pinturas y colorantes, como para la preparación de pomadas antisépticas y productos de cosmética.
* Los **óxidos de aluminio,** además de ser [mena de aluminio](http://greco.fmc.cie.uva.es/mineralogia/contenido/glosario_M.html#menas), son empleados como gemas (zafiro, rubí). El **esmeril** (variedad del corindón) se emplea para trabajar metales y aleaciones de gran dureza. En la industria cerámica se emplean bolas de alúmina para la molienda de cuarzos y feldespatos El **óxido de cobre rojo** (cuprita) es [mena de cobre](http://greco.fmc.cie.uva.es/mineralogia/contenido/glosario_M.html#menas) y también se añade a los vidrios para.
* Los **óxidos de bismuto** se usan como colorantes en pinturas y esmaltes. También sirven para la fabricación de vidrios de calidad óptica.
* Los **óxidos de manganeso** son [menas de este metal](http://greco.fmc.cie.uva.es/mineralogia/contenido/glosario_M.html#menas). La **pirolusita** se usa como colorante en la industria del vidrio, pues al oxidarse a permanganato toma coloración violeta. El [color](http://greco.fmc.cie.uva.es/mineralogia/contenido/intr_miner2_3_1_1.html) violeta es complementario del amarillo y elimina tal coloración en los vidrios que contienen hierro Fe+3. También se emplea para la fabricación de pilas secas y en la obtención del cloro.
* El **óxido mercúrico** (montroidita), dada su rareza, no se usa en estado natural, si no que se obtiene artificialmente. Se utiliza en Medicina para la preparación de pomadas de uso oftalmológico y dermatológico.

Ácido más importantes:
Fórmula
Solubilidad g/100g de H2O
Punto de fusión
Punto de ebullición °C
Ka en H2O a 25°
Metanoico (fórmico)
H-COOH
"

101
1,8 X 10-4

Etanoico (acético)
CH3-COOH
"
17
118
1,8 X 10-5

CH3-CHOH-COOH
--------------
17
-----
2,4 X 10-4

Octadecanoico (esteárico)
CH3-(CH2)16-COOH
0,034 (25°C)
69
360
-------------

Benzoico
C6H5-COOH
0,27 (18°C)
122
249
6,5 X 10-5

En esta tabla se ilustran las propiedades físicas fundamentales de algunos ácidos carboxílicos importantes:

Los 3 primeros son solubles en todas las proporciones en H2O y luego la solubilidad disminuye hasta hacerse insolubles, esto se debe a la solvatación de moléculas del ácido a través de la formación de puentes de H con las moléculas de agua, hecho que se dificulta a medida que aumenta el tamaño. .

Hidroxido de sodio (NaOH) (easy off) sirve par quitar los residuos de tintas
hidroxido de potasio (KOH) (lejía. la verdad eso no se para que se utliza)
hidroxido de magnesio Mg(OH)2 (antiacido estomacal y laxante)
hiroxido de aluminio AlOH .aliviar el dolor provocado por las úlceras de pirosis (acidez estomacal)
Hidroxido de Calcio Ca(OH)2 se usa en la odontología debido a sus propiedades antibacterianas y a su favorable biocompatibilidad cuando se compara con otros agentes antibacteriales.

NaCl (Cloruro de Sodio): sal común .
\* KCl (Cloruro de Potasio): sal dietética.
\* NaClO (Hipoclorito de Sodio): desinfectante que es mal llamado "cloro"
\* NaHCO3 (Bicarbonato de Sodio): tiene muchas aplicaciones, por ejemplo en la cocina, está contenido en los polvos de hornear.
\* Mg\* NH4Cl (Cloruro de A Br2 (Bro\* NH4Cl (Cloruro de Amuro de magnecio.
\* NH4Cl (Cloruro de Amonio): medicamento diurético y expectorante
\* CaCl2 (Cloruro de Calcio): suplemento para deficiencias de calcio.