

COMPUESTOS INORGÁNICOS MÁS COMUNES

Fórmula	Nombre	Estado físico a temperatura ambiente	Características
H ₂ O	Agua	Líquido.	Es el líquido más importante para los seres vivos. Debido a su estructura interna, es el disolvente universal; por eso es tan importante.
NH ₃	Amoniaco	Gas.	Es un gas de olor característico. Forma parte de muchos productos de limpieza. También se utiliza para fabricar abonos.
Óxidos no metálicos			
CO ₂	Dióxido de carbono	Gas.	Es un gas que se produce en la respiración y en las combustiones. Es contaminante, pero no tóxico. Responsable, en parte, del efecto invernadero.
CO	Monóxido de carbono	Gas.	Es tóxico: puede producir la muerte por asfixia. Se produce en las combustiones cuando hay poco oxígeno.
SO ₂	Dióxido de azufre	Gas.	Se producen en la combustión de compuestos de azufre (como algunos derivados del petróleo). Son contaminantes.
SO ₃	Trióxido de azufre	Gas.	
NO ₂	Dióxido de nitrógeno	Gas.	Es venenoso. Se produce en la combustión de compuestos de nitrógeno (como algunos derivados del petróleo). Es contaminante.
Óxidos metálicos			
FeO	Óxido de hierro (II)	Sólido.	Se producen cuando se oxida el metal hierro. Forman la herrumbre.
Fe ₂ O ₃	Óxido de hierro (III)	Sólido.	

Fórmula	Nombre	Estado físico a temperatura ambiente	Características
Ácidos (sustancias con sabor ácido y generalmente corrosivas)			
HCl	Ácido clorhídrico	Gas.	Lo segregamos en el estómago para hacer la digestión. Disoluciones diluidas de este ácido se venden como agua fuerte, un producto para limpiar metales.
HNO ₃	Ácido nítrico	Líquido.	Se utiliza para fabricar abonos, explosivos, etc.
H ₂ SO ₄	Ácido sulfúrico	Líquido denso.	Se utiliza en la industria para fabricar muchos productos.
Bases (reaccionan con los ácidos para formar sales)			
NaOH	Hidróxido de sodio (sosa)	Sólido.	Sólidos conocidos también como sosa y potasa. Forman parte de muchos productos de limpieza, como la lejía.
KOH	Hidróxido de potasio (potasa)	Sólido.	
Al(OH) ₃	Hidróxido de aluminio	Sólido.	Sólido que se utiliza para fabricar antiácidos, sustancias que se toman cuando se sufre ardor de estómago.
Sales			
NaCl	Cloruro de sodio (sal común)	Sólido.	Es el compuesto conocido como sal común. Es el condimento más empleado al cocinar.
CaCl ₂	Cloruro de calcio	Sólido.	Absorbe la humedad. Se utiliza como desecante en embalajes.
CaCO ₃	Carbonato de calcio	Sólido.	Es el compuesto que forma el mármol. Es insoluble en agua, pero lo atacan los ácidos.
NaHCO ₃	Bicarbonato de sodio	Sólido.	Se utiliza para combatir el ardor de estómago.
CuSO ₄	Sulfato de cobre (II)	Sólido.	Se usa como producto fitosanitario: se rocían las vides con una disolución de sulfato de cobre (sulfata) para protegerlas del mildiu, un hongo que las ataca.
KNO ₃	Nitrato de potasio	Sólido.	Se emplea como abono.