Y TAMBIÉN: ¿?

Agua oxigenada

Nombre habitual del peróxido de hidrógeno, H_2O_2. Es un líquido más denso que el agua, que se descompone lentamente en presencia de luz formando H_2O y O_2.

Se utiliza como agente de blanqueo y como antiséptico.

FUNCIÓN PERÓXIDO

Peróxidos

Se definen como un superóxido, ya que contiene mayor cantidad de oxígeno que los óxidos básicos.

Formación: Se forman por la reacción de los óxidos de la primera y segunda familia de los metales con el oxígeno.

Ejemplo: Para formar el peróxido de cadmio se hace reaccionar el óxido de cadmio con el oxígeno y obtenemos el peróxido de cadmio.

El nombre genérico es la palabra peróxido y el específico el nombre del metal del cual proviene.

Peróxido de cadmio $CdO + O \longrightarrow CdO_2$

H_2O_2: peróxido de hidrógeno

ZnO_2: peróxido de cinc

Cu_2O_2: peróxido de cobre (I)

Radicales

Los aniones y oxoaniones en química inorgánica reciben el nombre de radicales.

NO_2^{1-}	nitrito	PO_3^{3-}	fosfito	BO_2^{3-}	borito
NO_3^{1-}	nitrato	PO_4^{3-}	fosfato	BO_3^{3-}	borato
SO_3^{2-}	sulfito	CrO_3^{2-}	cromito	CO_3^{2-}	carbonato
SO_4^{2-}	sulfato	CrO_4^{2-}	cromato	MnO_4^{1-}	permanganato
		$Cr_2O_7^{2-}$	dicromato	CN^{1-}	cianuro
ClO^{1-}	hipoclorito	BrO^{1-}	hipobromito	IO^{1-}	hipoyodito
ClO_2^{1-}	clorito	BrO_2^{1-}	bromito	IO_2^{1-}	yodito
ClO_3^{1-}	clorato	BrO_3^{1-}	bromato	IO_3^{1-}	yodato
ClO_4^{1-}	perclorato	BrO_4^{1-}	perbromato	IO_4^{1-}	peryodato

Radicales más utilizados en química orgánica

Actividades

22. **Formula** los siguientes compuestos:

a. Peróxido de berilio
b. Peróxido de sodio
c. Peróxido de plata
d. Dióxido de cadmio
e. Peróxido de zinc
f. Dióxido de dilitio