

MARCO DE REFERENCIA

CORREGIR ERRORES DE ORTOGRAFÍA Y REDACCIÓN

EL MARCO TEÓRICO ESTÁ INCOMPLETO, FALTAN OBJETIVOS, PLANTEAMIENTO DEL PROBLEMA

Permanganato de potasio

El permanganato de potasio, permanganato potásico, minerales **chamaleon**, cristales de Condy, es un compuesto químico formado por iones potasio (K^+) y permanganato (MnO_4^-). Es un fuerte agente oxidante. Tanto sólido como en solución acuosa presenta un color violeta intenso.

Es utilizado como agente oxidante en muchas reacciones químicas en el laboratorio y la industria.

Se aprovechan también sus propiedades desinfectantes y en desodorantes. Se utiliza para tratar algunas enfermedades parasitarias de los peces, o en el tratamiento de algunas afecciones de la piel como hongos o dermatosis. Además se puede administrar como remedio de algunas intoxicaciones con venenos oxidables como el fósforo elemental o mordeduras de serpientes.

Agua oxigenada 30 volúmenes

El peróxido de hidrógeno (H_2O_2), también conocido como agua oxigenada, dioxigeno o dioxidano, es un químico con características de un líquido altamente polar, fuertemente enlazado con el hidrógeno tal como el agua, que por lo general se presenta como un líquido ligeramente más viscoso que esta. Es conocido por ser un poderoso oxidante. **INCOMPLETO, QUE RELACION TIENE CON EL TEMA?**

CON ESTOS CONCEPTOS, NO ESTABLECEN BIEN COMO SE RELACIONAN CON EL TEMA PRINCIPAL, DEFINICIÓN TEXTUAL DE UN LIBRO SIN NINGUNA CONEXIÓN.

Descomposición

La descomposición es un proceso común en biología y química. En biología, el término descomposición se refiere a la reducción del cuerpo de un organismo vivo a formas más simples de materia. El proceso es esencial para reciclar materia finita que se encuentra en un bioma. Aunque no hay organismos que se descompongan de la misma manera, todos sufren las mismas etapas secuenciales de descomposición. La ciencia que estudia la descomposición es generalmente referida a la Tafonomía que viene de la palabra griega *taphos*, que significa entierro.

Una reacción química llamada también cambio químico o fenómeno químico, es un proceso termodinámico donde una o más sustancias llamadas reactantes, por efecto de un factor energético se transforman.

Existen muchas clases de reacciones químicas, pero en este caso vamos a demostrar experimentalmente la reacción química de descomposición que es aquella donde una sustancia se descompone o rompe sus enlaces produciendo dos o más sustancias distintas. **ESTE TEMA ESTÁ INCOMPLETO**