

REALICE CORRECCIONES DE LA PAGINA PARA PODER ESTABLECER SI ESTA PARTE ES CORRECTA O NO.

Marco teorico

Una reacción química es todo proceso termodinámico en la cual una o varias sustancias se transforman, cambiando así su estructura molecular y enlaces, en otras sustancias llamadas productos. Los reactantes pueden ser elementos o compuestos, el camaleón químico manifiesta diferentes cambios de color que se encuentran asociados con diferentes estados de oxidación del manganeso (Mn), este elemento se encuentra en la naturaleza, es un metal con aleación de metales industriales.

Los estados de oxidación más comunes del manganeso son:

2+, 3+, 4+, 6+ y +7, aunque se ha llegado a encontrar compuestos con todos los números de oxidación desde el 1+ al 7+; los compuestos en los que el manganeso presenta estado de oxidación 7+ son agentes oxidantes muy enérgicos. Dentro de los sistemas biológicos, el catión Mn^{2+} compete frecuentemente con el Mg^{2+} . Se emplea sobre todo aleado con hierro en aceros y en otras aleaciones.

El magnesio (mg) es el 7 elemento con más abundancia constituyendo el 2% de la corteza terrestre y el tercero más abundante disuelto en el agua del mar, este ion es esencial para todas las células vivas.

HIPOTESIS-CORREGIR

¿Es posible que la **mescla cambie a diferentes tipos de colores?**

“Al realizar esta reacción puede crearse una nueva sustancia.”

“El azúcar podrá liberar los suficientes iones para poder obtener los cambios de colores esperados.”

“Estos cambios se podrán llevar a cabo a altas temperaturas.”

Bibliografía

<https://es.wikipedia.org/wiki/Manganeso>

https://es.wikipedia.org/wiki/Camale%C3%B3n_gu%C3%ADmico

<http://chs-science-maths.blogspot.com.co/2012/02/oxidation-states-and-chemical-chameleon.html>