



ÓXIDOS BÁSICOS Y ÁCIDOS

OBJETIVOS

- Reconocer la familia de los óxidos y aproximar las fórmulas químicas de los óxidos y su nomenclatura.

ACTIVIDAD 14-08-2024

1- Visualizar el siguiente video “Son todos iguales” usando el siguiente link <https://corrientesplay.ar/educaplay/ver?v=067fc9c8d8d15b80ca775a1d9433cb48> o escaneando el siguiente código QR



- 2- Elaborar el concepto de óxidos
- 3- Realizar una lista de los óxidos que se nombran en el video.
- 4- Clasificar, con ayuda de la tabla periódica, en óxidos ácidos o básicos.
- 5- Realizar una lectura comprensiva del siguiente del siguiente texto :

“ La corrosión es un proceso natural que ocurre cuando los materiales, especialmente los metálicos, interactúan con su entorno y se degradan a lo largo del tiempo. Este fenómeno es muy relevante en estructuras expuestas a ambientes corrosivos, como los entornos costeros y marítimos.

Un buen ejemplo es la Estatua de la Libertad en Nueva York. Esta imponente estatua de cobre fue un regalo de Francia a los Estados Unidos, inaugurada en 1886. Debido a su ubicación en una isla cerca del océano Atlántico, la Estatua de la Libertad ha estado expuesta a los elementos corrosivos como la humedad y la contaminación atmosférica a lo largo de los años.

El cobre, que es el material principal de la estatua, es vulnerable a la corrosión en estos ambientes. Con el tiempo, el cobre se ha ido oxidando y adquiriendo esa característica pátina verde que hoy en día es parte de la identidad de la Estatua de la Libertad. Los óxidos de cobre que se forman en este proceso de corrosión son: **Óxido cuproso** : de color rojo-anaranjado. **Óxido cúprico** : de color negro. **Carbonato básico de cobre** : de color verde característico de la pátina de la Estatua de la Libertad.

a- Completar el siguiente cuadro

Nombre	Clasificación	Estado de oxidación	Tipo de nomenclatura	Fórmula
Óxido cuproso				
Óxido cúprico				