

Tarea Previa.

Laboratorio de Química Inorgánica I / Basicidad de los oxoaniones

1.- Dibuja la estructura de cada uno de los oxoaniones que vas a ocupar en la práctica (según la teoría de repulsión de pares de electrones y de valencia).

2.- Escribe la reacción completa de los oxoaniones con el agua para liberar hidróxidos en la disolución. (Inspírate en la reacción del agua con los cationes para liberar protones en la disolución).

3.- Define a una base según la teoría de Brønsted & Lowry y según la teoría de Lewis.

4.- ¿Qué entiendes por basicidad de un anión? ¿Cómo podrías medir que tan alcalina es una sustancia?