

Molekulak eta ioi polinuklearrak



Lan hau Creative Commons-en Nazioarteko 3.0 lizentziaren mendeko Azterketa-Ez komertzial-Partekatu lizentziaren mende dago. Lizentzia horren kopia ikusteko, sartu <http://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/3.0/es/> helbidean.

1. BGEBA metodoa erabiliz, XeF_2 eta XeF_4 konposatuaren Lewis-en egitura irudikatu.
2. Balentzia-loturaren teoria (hibridazioa) erabiliz NO_2^+ eta NO_2^- ioien geometria azaldu.
3. Nitrato, nitrito eta ozono espezieen Lewis egitura irudikatu, eta geometria azaldu. Erresonantzia dagoenean adierazi. Karga formalak adierazi. Egin espezie hauen deskribapena balentzia loturaren teoria ere erabiliz (hibridazioa).
4. Fosfato, sulfato eta perklorato ioien geometria determinatu. Anioi bakoitzean atomo zentralaren oxidazio-egoera determinatu. Zortzikotearen araua betetzen al da anioi hauetan? Azaldu laburki.