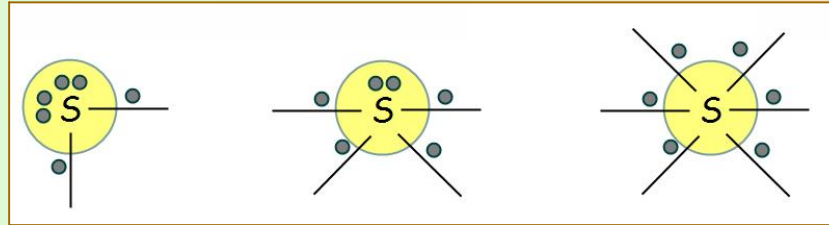


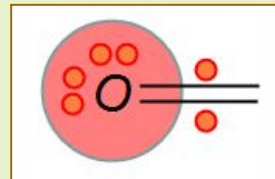
Anioi poliatomikoak eraikitzeko arauak

Ioiak eraikitzeko arau nagusiak

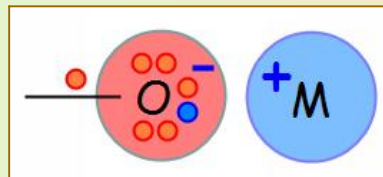
1. Ez-metalaren balentzia kobalentea (zenbat lotura eraikiko dituen) zehaztu. Ez-metal hori anioiaren atomo zentrala izango da.



2. Erabili ez-metalaren ahal diren lotura gehienak oxigenoarekin lotura bikoitza ematen. Hala ere, beti utzi behar da loturaren bat (minimoa) libre hurrengo urratsa betetzeko.



3. Betetzeko falta diren balentziak oxigenorekin lotu lotura simple bitartez. Oxigenoak karga negatiboa eramango du.

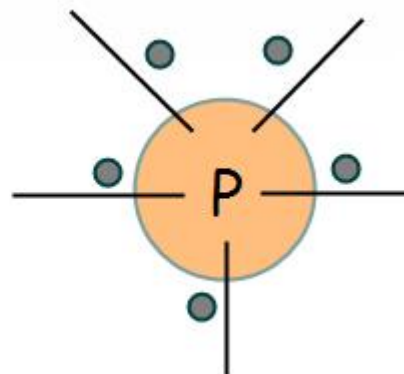
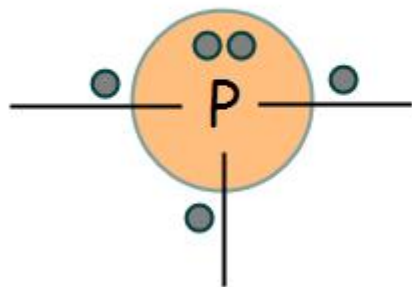
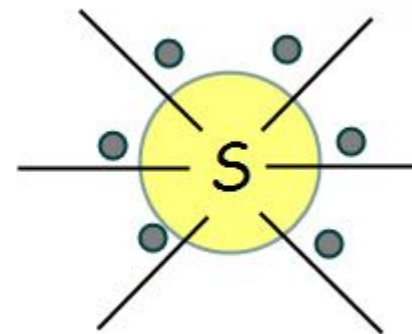
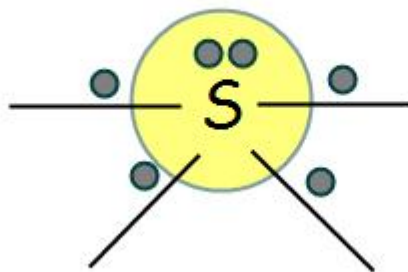
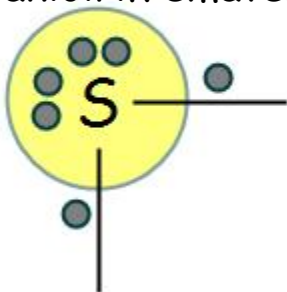


Anioi poliatomikoak eraikitzeko arauak

Ioiak eraikitzeko arau nagusiak

1. Ez-metalaren balentzia kobalentea (zenbat lotura eraikiko dituen) zehaztu. Ez-metal hori anioiaren atomo zentrala izango da.

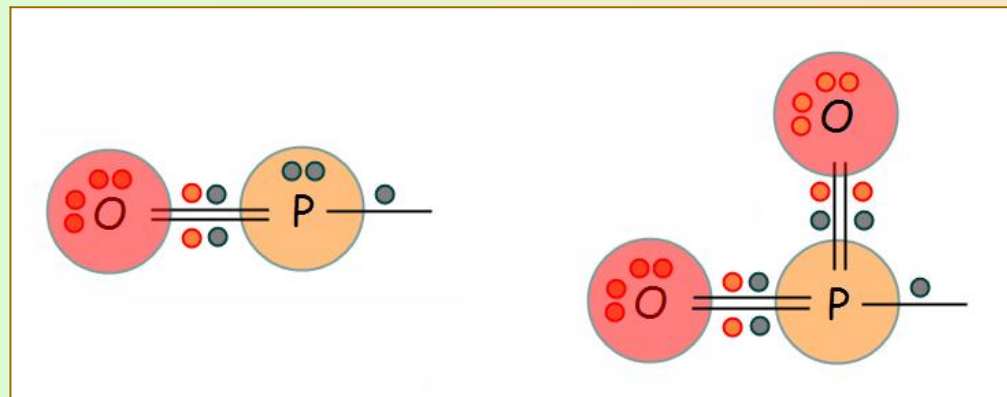
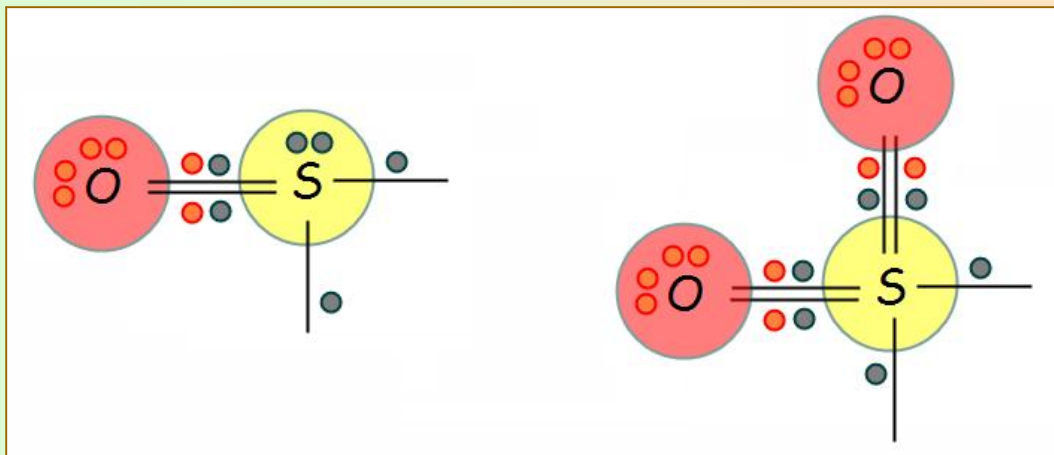
Honek ez du
anioirik ematen



Anioi poliatomikoak eraikitzeko arauak

Ioiak eraikitzeko arau nagusiak

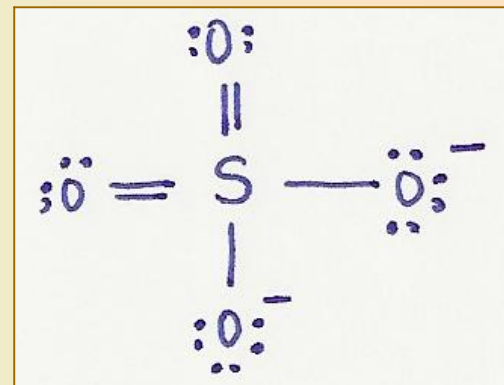
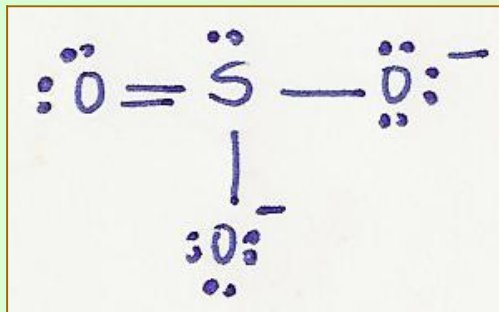
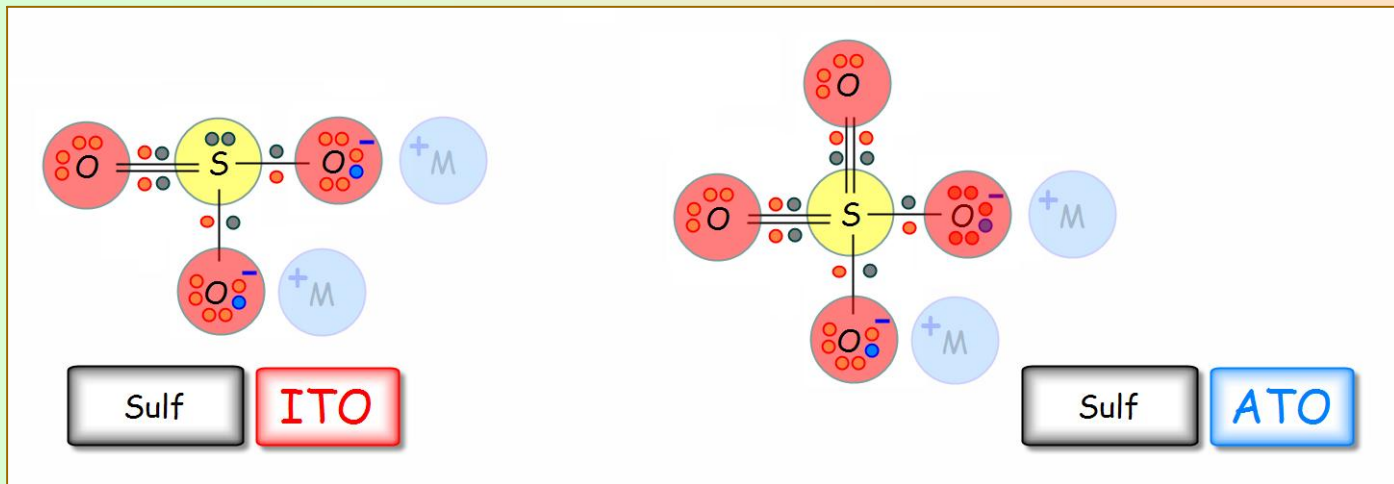
2. Erabili ez-metalaren ahal diren lotura gehienak oxigenoarekin lotura bikoitza ematen. Hala ere, beti utzi behar da loturaren bat (minimoa) libre hurrengo urratsa betetzeko.



Anioi poliatomikoak eraikitzeko arauak

Ioiak eraikitzeko arau nagusiak

3. Betetzeko falta diren balentziak oxigenorekin lotu lotura simple bitartez. Oxigenoak karga negatiboa eramango du.

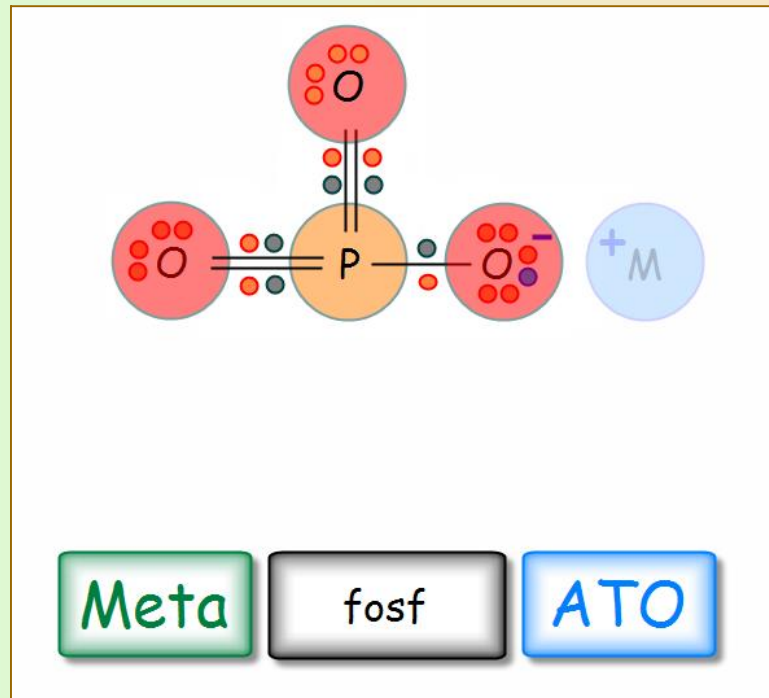


Anioi poliatomikoak eraikitzeko arauak

Meta eta orto

Elementu batek balentzia bera erabiliz bi ioi egiten ditunean bat meta izaten da eta bestea orto.

Meta anioia arau hauek jarraituz sortzen dena da.

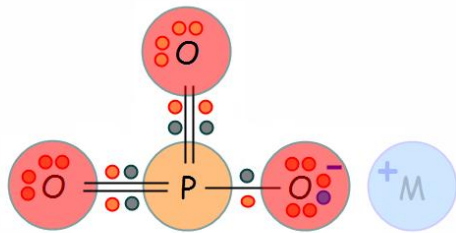


Anioi poliatomikoak eraikitzeko arauak

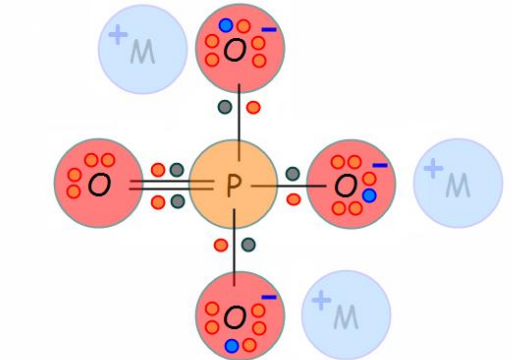
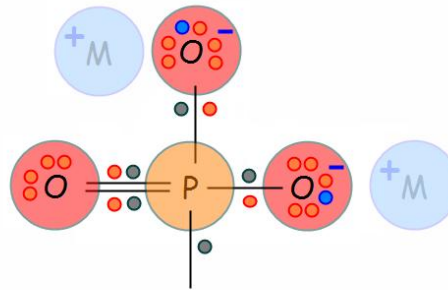
Meta eta orto

Elementu batek balentzia bera erabiliz bi ioi egiten dituenean bat meta izaten da eta bestea orto.

Orto anioia egiten da lotura bikoitza baten ordeaz bi lotura simple eraikiz.



Meta fosf ATO



Orto fosf ATO