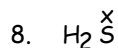
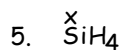
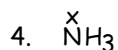
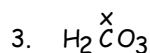
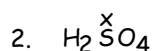
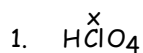


PLATAFORMA DE CLASES VIRTUALES, LIBROS Y LOS MEJORES VIDEOS PARA POTENCIARTE

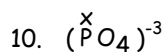
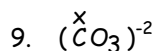
KIBO

PRÁCTICA 9 NOMENCLATURA QUÍMICA

Hallar el estado de oxidación del elemento indicado con un aspa (x) en cada compuesto



Halla el E.O. del elemento marcado con un aspa (x).



Indicar el nombre de los siguientes iones:

* P^{+1} ión hipofosforoso

P^{+3} ión fosforoso

P^{+5} ión fosfórico

11. Au^{+1} :

Au^{+} :

12. C^{+2} :

C^{+4} :

13. N^{+3} :

N^{+5} :

14. Br^{+1} :

Br^{+3} :

Br^{+5} :

Br^{+7} :

15. I^{+1} :

I^{+3} :

I^{+5} :

I^{+7} :