

NOMBRE: _____ CALIF: _____

INSTRUCCIONES: Asignar, de acuerdo a las reglas establecidas, el número de oxidación de:

- P en H_3PO_4 . _____
- Cr en $\text{Cr}_2\text{O}_7^{-2}$. _____
- N en NH_4^+ _____
- Cl en ClO_4^- _____
- P en Na_3PO_4 _____

III.- INSTRUCCIONES: Contesta lo que se te pide. 1 pt c/u. Total 15 pts

- Calcular el número de oxidación del carbono en los siguientes compuestos:

a) C_2 . _____

b) C_2H_4 _____

c) CO_2 _____

d) H_2CO_3 _____

- Calcular el número de oxidación de cada uno de los siguientes elementos:

a) O_3 _____

b) Cl_2^{-1} _____

c) Na_2 _____

d) H_2O H _____, O _____

e). KClO_4 . K _____, Cl _____, O _____

f) Na_2SiO_3 . Na _____, Si _____, O _____