

Físico química 3ro-

Prof: Ibarra florencia

Trabajo Practico N° 12 Valencias o estado de oxidación:

1) armar las moléculas

- a. $K + O$
- b. $C + O$
- c. $S (-2) + H$
- d. $S (VI) + O$
- e. $Mg + H$
- f. $Cl (-1) + H$
- g. $Cl (VII) + O$
- h. $P (III) + O$
- i. $N(V) + O$
- j. $Fe (III) + O$
- k. $Fe (II) + H$
- l. $Mn (VII) + O$
- m. $Cr (III) + H$

2) Deducir las valencias

- a. Mn_2O_4
- b. Fe_2O_3
- c. HCl
- d. CO_2
- e. NaI
- f. $HClO_4$
- g. HIO_3
- h. F_2O
- i. $HBrO$
- j. $HClO_2$
- k. $K_2Cr_2O_7$
- l. $FeBr_3$

3) ¿Un elemento siempre tiene la misma valencia o puede tener más de una? Señale ejemplos de esto en los problemas anteriores