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
 - I. Mn (VII) + O
 - m. Cr (III) + H
- 2) Deducir las valencias
 - a. Mn2O4
 - b. Fe2O3
 - c. HCl
 - d. CO2
 - e. Nal
 - f. HClO4
 - g. HIO3
 - h. F20
 - i. HBrO
 - j. HClO2
 - k. K2Cr2O7
 - I. FeBr3
- 3) ¿Un elemento siempre tiene la misma valencia o puede tener más de una? Señale ejemplos de esto en los problemas anteriores