

Ejercicios formulación 2º E.S.O.

Nombre:..... Grupo:.....

1. Nombra los siguientes compuestos Con las 3 nomenclaturas:

- | | |
|----------------------------|----------------------------|
| a. FeH_2 | p. CO |
| b. NiO | q. IrH_4 |
| c. PtH_2 | r. Br_2O_7 |
| d. PbO | s. Cl_2O_5 |
| e. TeO | t. CaI_2 |
| f. K_3N | u. HI |
| g. BeS | v. FeCl_2 |
| h. NaCl | w. Br_2O_7 |
| i. B_2O_3 | x. N_2O_3 |
| j. CrO_3 | y. HgO |
| k. H_2Se | z. CuH_2 |
| l. Co_2O_3 | aa. NH_3 |
| m. HgH_2 | bb. SO_2 |
| n. As_2O_5 | cc. HgH |
| o. SeO_3 | dd. CoH_3 |

2. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

- | | |
|-----------------------|---------------------------|
| a. Óxido ferroso | g. Trióxido de dialuminio |
| b. Hidruro cobáltico | h. Monóxido de mercurio |
| c. Bromuro cuproso | i. Hidruro platinoso |
| d. Sulfuro mercúrico | j. Óxido de cromo (VI) |
| e. Óxido selénico | n. Sulfuro de calcio |
| f. Óxido de calcio | o. Hidruro platínico |
| k. Ácido Fluorhídrico | p. Cloruro de estaño (II) |
| l. Óxido de berilio | |
| m. Óxido ferroso | |