

Escuela Técnica Obrero Argentino

Docente: Murúa Sofía

Curso: 4to 3era Ciclo Orientado Química

Turno: mañana

Área curricular: Química Inorgánica

Mail: sofimurua@gmail.com

Temas propuestos para la presente: Hidruros no metálicos. (Guía pedagógica número diez)

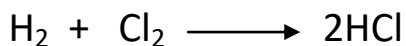
En la guía anterior (guía nueve), aprendimos como formar s hidruros no metálicos, en la presente aprenderemos que son y cómo se forman los hidruros no metálicos, más conocidos como **hidrácidos**.

Los hidrácidos se forman de igual manera que los hidruros metálicos, pero en lugar de combinarse el hidrógeno con un metal, en esta caso se combina con un no metal, que puede ser flúor, cloro, bromo, iodo, fósforo, nitrógeno o azufre. En la guía pedagógica número cinco está dada la tabla donde aparecen las valencias de cada uno de ellos.

Los hidrácidos solo se forman con cuando se combina el hidrógeno con el flúor, cloro, bromo, iodo o azufre. Los elementos halógenos, utilizan únicamente la valencia uno para formar estos hidrácidos, mientras que el azufre utiliza la valencia dos.

Estos hidruros se nombran como hidrácido, colocando la terminación “hídrico...” al nombre del compuesto, por ejemplo, “ácido clorhídrico, ácido sulfhídrico, etc...”.

Veamos cómo se forma, por ejemplo, el ácido clorhídrico (nunca debemos olvidar que los halógenos utilizan la valencia uno para combinarse con el hidrógeno y que los elementos halógenos, también son biatómicos):



Hidrógeno + cloro

ácido clorhídrico

A continuación, teniendo en cuenta lo enunciado, escriba la adecuación de formación de los siguientes hidrácidos y equilíbrelos (para recordar el equilibrio revea la guía número siete):

a) ácido sulfhídrico:

b) ácido iodhídrico:

En la próxima guía haremos un repaso completo de todos los compuestos vistos hasta el momento, que incluye óxidos ácidos y básicos e hidruros metálicos y no metálicos, todos compuestos binarios.

Saludos y hasta la próxima!!

Director: Téc. Jorge Grosso.