

# BALANCEO DE ECUACIONES QUÍMICAS

## MÉTODO DE TANTEO



01

SE BALANCEAN TODOS LOS ELEMENTOS DIFERENTES AL OXIGENO Y AL HIDROGENO.

Ecuación Química



Reactivos

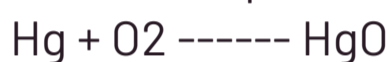
Productos

El mercurio ya está balanceado: 1 átomo = 1 átomo

02

SE BALANCEAN LOS HIDROGENOS

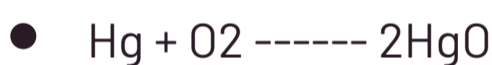
No hay hidrógenos por lo tanto se omite este paso.



03

SE BALANCEAN LOS OXIGENOS

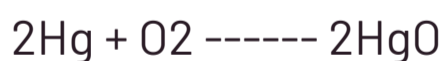
- Se balancean los oxígenos colocando un 2 delante del HgO



04

SE COMPRUEBAN TODOS LOS ELEMENTOS

Se desajusta el Hg, por lo que colocamos un 2 delante de este elemento.



05

SE REPITE EL MISMO ORDEN HASTA QUE TODOS LOS ELEMENTOS ESTAN IGUALADOS

Comprobación



$$2 \times 2 \text{ g} + 1 \times 32 \text{ g} = 2 \times 18 \text{ g}$$

$$4 \text{ g} + 32 \text{ g} = 36 \text{ g}$$

$$36 \text{ g de reactivos} = 36 \text{ g de productos}$$



APLICA PARA AJUSTAR ECUACIONES SIMPLES

Concepto

La aplicación permite llegar más rápido al resultado buscado.

Bibliografía.

Barajas, C., Castanedo, M., & Vidrio, M.. (2007). Química inorgánica. México: Mc Graw Hill.

López, L., Gutierrez, M., & Arellano, L.. (2011). Química inorgánica. Aprende Haciendo . México: Pearson.

Ramírez Regalado, V. M. (2015). Química Cálculos en las reacciones y química del carbono. México: Patria.

