HOJA DE EJERCICIOS · QUÍMICA · 3.º Y 4.º DE ESO, Y 1.º DE BACHILLERATO

Formulación inorgánica

Intenta cada ejercicio por tu cuenta, en el hueco de debajo. Las soluciones, paso a paso, están al final de la hoja. La teoría, los ejemplos explicados y un test rápido están en la guía: **metodonmv.com/profesores-clases-quimica/formulacion-inorganica/**

1 Formula el óxido de plomo(II).

2 Nombra el N_2O_5.

3 Formula el hidróxido de magnesio.

4 Nombra el CaH_2.

5 Formula el cloruro de hierro(III).

6 Formula el ácido fosfórico.

7 Nombra el $\mathrm{Li_2S}$.

8

EXAMEN TIPO · 4.º DE ESO

Formula: a) hidróxido de cobre(II); b) ácido carbónico; c) cloruro de plomo(II). Nombra: d) $\mathrm{N_2O_3}$.

9

EJEMPLO DE LA GUÍA: REHAZLO SIN MIRAR

Formula el óxido de hierro(III) y ponle nombre sistemático. Nombra también $\mathrm{CO_2}$ y $\mathrm{P_2O_5}$.

10

EJEMPLO DE LA GUÍA: REHAZLO SIN MIRAR

Formula el cloruro de plomo(IV). Nombra el Fe_2S_3 y el PCl_3.

¿Se atasca con estos ejercicios? Reserva una llamada de 15 minutos y vemos dónde se pierde. Tú eliges día y hora.

metodonmv.es/llamada
o WhatsApp 611 60 89 98

SOLUCIONES

Formulación inorgánica

1 PbO. Comprueba: $2 - 2 = 0$.

2 Pentaóxido de dinitrógeno, u óxido de nitrógeno(V).

3 $\mathrm{Mg(OH)_2}$.

4 Dihidruro de calcio, o hidruro de calcio.

5 $\mathrm{FeCl_3}$. Sistemática: tricloruro de hierro.

6 $\mathrm{H_3PO_4}$. Comprueba: $3 + 5 - 8 = 0$.

7 Sulfuro de dilitio, o sulfuro de litio.

8 a) Cobre con $+2$ e ion hidróxido con -1: $\mathrm{Cu(OH)_2}$.

$$(+2) + 2 \cdot (-1) = 0$$

b) $\mathrm{H_2CO_3}$. Comprueba: $2 + 4 + 3 \cdot (-2) = 0$.

c) Plomo con $+2$ y cloro con -1: $\mathrm{PbCl_2}$.

d) Dos nitrógenos y tres oxígenos: **trióxido de dinitrógeno**. En Stock, óxido de nitrógeno(III), porque $2x = 6$.

Resultado: a) $\mathrm{Cu(OH)_2}$ · b) $\mathrm{H_2CO_3}$ · c) $\mathrm{PbCl_2}$ · d) trióxido de dinitrógeno

9 Hierro con $+3$, oxígeno con -2. Cruzas y sale $\mathrm{Fe_2O_3}$. Comprueba:

$$2 \cdot (+3) + 3 \cdot (-2) = 0$$

Sistemática: **trióxido de dihierro**.

$\mathrm{CO_2}$ tiene dos oxígenos y un carbono. Sistemática: **dióxido de carbono**. Stock: óxido de carbono(IV), porque $4 + 2 \cdot (-2) = 0$.

$\mathrm{P_2O_5}$: **pentaóxido de difósforo**. El fósforo es $+5$, porque $2 \cdot 5 - 5 \cdot 2 = 0$. En Stock: óxido de fósforo(V).

Resultado: $\mathrm{Fe_2O_3}$ · dióxido de carbono · pentaóxido de difósforo

10 Plomo con $+4$ y cloro con -1. Cruzas y sale $\mathrm{Pb_1Cl_4}$, que se escribe $\mathrm{PbCl_4}$. Comprueba:

$$(+4) + 4 \cdot (-1) = 0$$

Sistemática: tetracloruro de plomo.

$\mathrm{Fe_2S_3}$: hay 3 azufres y 2 hierros. Sistemática: **trisulfuro de dihierro**. El azufre es -2, así que el hierro es $+3$: **sulfuro de hierro(III)**.

$\mathrm{PCl_3}$ es un compuesto de dos no metales. El menos electronegativo (el fósforo) va primero. Sistemática: **tricloruro de fósforo**.

Resultado: $\mathrm{PbCl_4}$ · trisulfuro de dihierro · tricloruro de fósforo

¿Se atasca con estos ejercicios? Reserva una llamada de 15 minutos y vemos dónde se pierde. Tú eliges día y hora.

metodonmv.es/llamada
o WhatsApp 611 60 89 98