

Ejercicios para la práctica y test de Nomenclatura de Química Inorgánica Miscelánea Segunda parte parte

Francisco J. Moreno Hueso

Este pdf contiene ejercicios para la práctica de la nomenclatura de química inorgánica a un nivel de bachillerato y un ejercicio tipo test. Estos ejercicios constituyen un apoyo a mi libro *Nomenclatura de Química Inorgánica* de la editorial Madara. Para más información consulte la web:

<http://www.nomenclaturaquimica.com>

Tabla de Contenido

- 1. Practique la nomenclatura inorgánica. Segunda parte**
 - 1. Miscelánea (III)**
 - 2. Miscelánea (IV)**
- 2. Test de nomenclatura inorgánica. Segunda parte**

Capítulo 1

Practique la nomenclatura inorgánica. Segunda parte

- Normas para realizar los ejercicios:
 - En cada ejercicio rellene uno a uno cada campo (los nombres se escriben poniendo su primera letra con minúscula y con la ortografía correcta). Al acertar en un campo aparece una orla verde y un mensaje de *correcto*. Al fallar en un campo aparece una orla roja, un mensaje de *incorrecto* y un *1* en rojo correspondiente al fallo cometido. Al cometer tres fallos aparece una ventana emergente que le indica que continúe con el test hasta el final, pero que lo haga de nuevo hasta cometer como mucho dos fallos. Entonces podría pasar al siguiente ejercicio.
 - Para hacer de nuevo los ejercicios haga clic en . En esa casilla aparecerá el número total de errores.
 - Para finalizar, haga clic en para averiguar las respuestas posibles de cada apartado.

- Se aceptan los nombres vulgares, la nomenclatura de composición mediante prefijos multiplicadores, números romanos y números de carga. Para los hidruros se acepta la nomenclatura de sustitución y para los ácidos, la de hidrógeno. Aunque sea válida, para simplificar el test, no se acepta la nomenclatura de adición.

1. Miscelánea (III)

A) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) hexaazufre

b) ácido carbónico

c) hidruro de sodio

d) clorito de cadmio

e) Ca_3N_2

f) $\text{Hg}(\text{OH})_2$

g) PtO

h) Li_4SiO_4

B) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) amoniacó

b) monóxido de carbono

c) peróxido de potasio

c) hidrogenosulfato de hierro(III)

d) Ar_2

e) H_6TeO_6

f) HI

h) CuSO_4

2. Miscelánea (IV)

A) Formule o nombre las siguientes sustancias:

- a) fosfuro de boro
- b) hidróxido de magnesio
- c) óxido de níquel(III)
- d) arsenato de cobalto(II)
- d) O_2
- e) $H_2Cr_2O_7$
- f) AuH_3
- h) $NaVO_4$

B) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) monoclora

b) ácido teluroso

c) selenuro de hidrógeno

d) permanganato de magnesio

e) GeH_4

f) SeO_2

g) NH_4CN

h) $\text{Cu}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$

Capítulo 2

Test de nomenclatura inorgánica. Segunda parte

■ Normas para realizar el test:

- Haga clic en para iniciar el test.
- Rellene los campos. Los nombres se escriben poniendo su primera letra con minúscula y con la ortografía correcta.
- Haga clic en para terminar el test. Aparecerá el número apartados acertados.
- Haga clic en y vea cuáles son los apartados acertados (orla verde en el campo) y cuáles los fallados (orla roja).
- Haga clic en para averiguar las respuestas posibles de cada apartado, que aparece en el campo Nombre/fórmula.
- Vea la calificación obtenida según el criterio siguiente: 90-100 % de aciertos: *Trabajo excelente*; 80-90 % de aciertos: *Buen trabajo*; 70-80 % de aciertos: *Trabajo justo*; 60-70 % de aciertos: *Necesita mejorar*; 0-60 % aciertos: *En progreso*.

- Se aceptan los nombres vulgares, la nomenclatura de composición mediante prefijos multiplicadores, números romanos y números de carga. Para los hidruros se acepta la nomenclatura de sustitución y para los ácidos, la de hidrógeno. Aunque sea válida, para simplificar el test, no se acepta la nomenclatura de adición.

Formule o nombre las siguientes sustancias:

- a) hexaazufre
- b) fluoruro de hidrógeno
- c) óxido de plata
- d) dióxido de nitrógeno
- e) peróxido de rubidio
- f) ácido yódico
- g) dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
- h) hidróxido de zinc
- i) carbonato de cobre(II)
- j) hidrogenosulfato de platino(IV)

Nombre/fórmula:

k) Kr

l) NH₃

m) LiH

n) Co₂Se₃

ñ) BrF₅

o) H₃BO₃

p) Hg(CN)₂

q) CaTeO₃

r) Au(ClO₄)₃

Nombre/fórmula:

s) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

Nombre/fórmula:

Calificación: