

**Ejercicios para la práctica y test de
Nomenclatura de Química Inorgánica**
**Óxidos de metales y otros compuestos
binarios metal-no metal**

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 óxidos de metales y otros compuestos binarios metal-no metal**
 - 1. Óxidos de metales**
 - 2. Otros compuestos binarios metal-no metal**
- 2. Test de óxidos de metales y otros compuestos binarios metal-no metal**

Capítulo 1

Practique óxidos de metales y otros compuestos binarios metal-no metal

- 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 *I* 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 limpiar/errores. 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. Óxidos de metales

A) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) óxido de cromo(III)

b) óxido de titanio(IV)

c) óxido de plata

d) óxido de oro(III)

e) Cs_2O

f) Al_2O_3

g) OsO_2

h) PbO

B) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) óxido de hierro(II)

b) óxido de molibdeno(VI)

c) óxido de zinc

d) óxido de cobre(II)

e) Ni_2O_3

f) Hg_2O

g) PtO_2

h) BaO

2. Otros compuestos binarios metal-no metal

A) Formule o nombre las siguientes sustancias:

- a) cloruro de plomo(IV)
- b) sulfuro de manganeso(III)
- c) bromuro de magnesio
- d) carburo de zinc
- e) K_2S
- f) $SnCl_4$
- g) AuI
- h) Ca_3N_2

B) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) nitruro de aluminio

b) bromuro de plata

c) selenuro de titanio(IV)

d) cloruro de hierro(III)

e) Li_4C

f) Ni_2Se_3

g) CdF_2

h) Na_3N

Capítulo 2

Test de óxidos de metales y otros compuestos binarios metal-no metal

- 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) carburo de aluminio
- b) cloruro de cobalto(II)
- c) sulfuro de estaño(IV)
- d) óxido de cadmio
- e) óxido de oro(III)
- f) óxido de plata
- g) yoduro de zinc
- h) óxido de cromo(VI)
- i) óxido de manganeso(VII)

Nombre/fórmula:

j) selenuro de magnesio

k) Al_2O_3

l) BaI_2

m) BN

n) Cs_2O

ñ) ZnS

o) Ti_2O_3

p) HgCl_2

q) BaO

r) CuO

Nombre/fórmula:

s) Au_2Te

Nombre/fórmula:

Calificación: