

Ejercicios para la práctica y test de Nomenclatura de Química Inorgánica Oxosales

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 las oxosales

1. Oxosales (I)

2. Oxosales (II)

3. Oxosales (III)

4. Oxosales (IV)

2. Test de oxosales

Capítulo 1

Practique las oxosales

- 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. Oxosales (I)

A) Formule o nombre las siguientes sustancias:

- a) hipoclorito de sodio
- b) sulfato de amonio
- c) arsenito de potasio
- d) hidrogenosulfito de cromo(III)
- e) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
- f) NiCO_3
- g) Na_2HPO_4
- h) $\text{Hg}(\text{MnO}_4)_2$

B) Formule o nombre las siguientes sustancias:

- a) silicato de magnesio
- b) nitrato de cobalto(III)
- c) hidrogenosulfato de hierro(II)
- d) carbonato de calcio
- e) $\text{Au}_2(\text{SO}_3)_3$
- f) $\text{Mg}(\text{BrO}_2)_2$
- g) $\text{Pb}(\text{TeO}_3)_2$
- h) $\text{Au}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

2. Oxosales (II)

A) Formule o nombre las siguientes sustancias:

- a) nitrato de oro(III)
- b) borato de aluminio
- c) tetraoxidomanganato de bario
- d) fosfito de cobalto(II)
- e) NH_4ClO_3
- f) $\text{Cu}(\text{HSO}_3)_2$
- g) $\text{Ti}(\text{CO}_3)_2$
- h) Au_2SeO_3

B) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) cromato de cadmio

b) arsenato de iridio(III)

c) sulfato de platino(IV)

d) peryodato de sodio

e) Na_2TeO_4

f) $\text{Ni}(\text{H}_2\text{PO}_3)_3$

g) $\text{Cd}(\text{MnO}_4)_2$

h) $\text{Al}(\text{NO}_2)_3$

3. Oxosales (III)

A) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) bromato de litio

b) sulfato de manganeso(III)

c) telurato de plata

d) cromato de hierro(II)

e) $\text{Pt}(\text{NO}_3)_4$

f) CoPO_4

g) $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$

h) SnWO_4

B) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) dicromato de amonio

b) nitrito de oro(III)

c) dihidrogenoborato de zinc

d) fosfito de plata

e) $\text{Pd}(\text{SO}_3)_2$

f) KIO_2

g) SnCO_3

h) $\text{Cu}(\text{HSeO}_4)_2$

4. Oxosales (IV)

A) Formule o nombre las siguientes sustancias:

- a) peryodato de plata
- b) sulfito de cromo(III)
- c) permanganato de bario
- d) tetraoxidomolibdato de magnesio
- e) $\text{Co}_2(\text{CO}_3)_3$
- f) $\text{Ca}_3(\text{AsO}_4)_2$
- g) CuHBO_3
- h) RbClO_2

B) Formule o nombre las siguientes sustancias:

a) cromato de estaño(IV)

b) carbonato de hierro(III)

c) hidrogenofosfito de rubidio

d) fosfato de bario

e) $\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$

f) HgNO_3

g) $\text{Mg}(\text{H}_2\text{AsO}_3)_2$

h) HgSO_4

Capítulo 2

Test de oxosales

- 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) nitrato de litio
- b) clorato de aluminio
- c) arsenato de cobre(II)
- d) carbonato de titanio(IV)
- e) tetraoxidomanganato de zinc
- f) hidrogenosulfato de hierro(II)
- g) peryodato de cadmio
- h) fosfato de níquel(III)
- i) hidrogenocarbonato de estaño(IV)

Nombre/fórmula:

j) cromato de mercurio(I)

k) PbSO_3

l) CuTeO_3

m) NH_4MnO_4

n) MgSO_4

ñ) $\text{Ca}_3(\text{BO}_3)_2$

o) NaH_2PO_4

p) K_2WO_4

q) $\text{Sn}(\text{BrO}_2)_2$

r) $\text{Mn}(\text{H}_2\text{PO}_3)_4$

Nombre/fórmula:

s) MgNO_2

Nombre/fórmula:

Calificación: