

Prueba Corta – Nivel 1
Oxácidos

Instrucciones: El presente examen corto te ayudará a medir tus aprendizajes desde el nivel básico para poder crear oxoácidos, consta de una serie de pasos a seguir los cuales te permitirán comprender y a la vez evaluar tu comprensión del tema.

1. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el Cloro usa su valencia +1

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

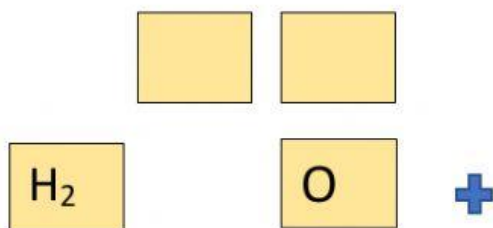
Valencias →

Caso → Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
	→			

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste.



Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)

2. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el Yodo usa su valencia +7

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

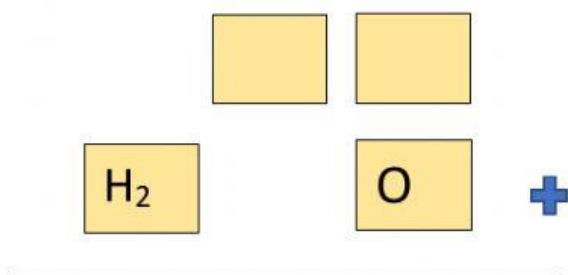
Valencias →

Caso → Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
		→		

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste.



Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)

3. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el Carbono usa su valencia +4

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

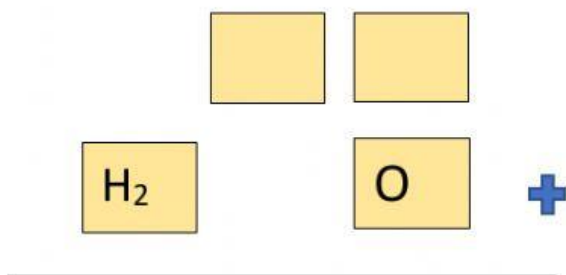
Valencias →

Caso → Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
	→			

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste.



Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)

4. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el nitrógeno usa su valencia +5

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

Valencias →

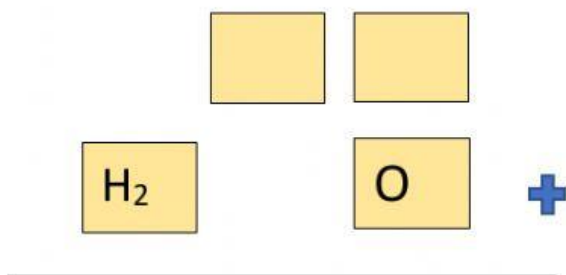
Caso →

Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
		→		

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste.



Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)

5. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el Yodo usa su valencia +7

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

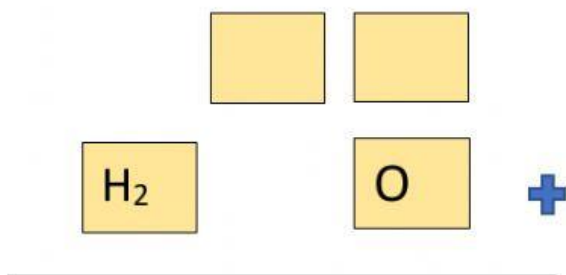
Valencias →

Caso → Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
	→			

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste.



Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)

6. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el Boro usa su valencia +3

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

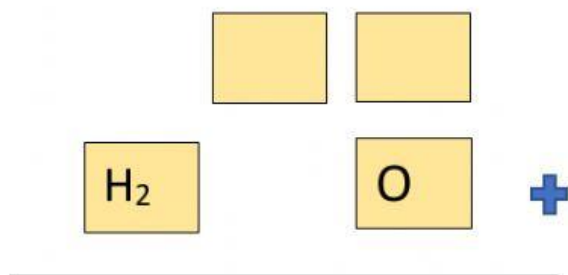
Valencias →

Caso → Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
	→			

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste. (forma el "meta")



Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)

7. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el Manganese usa su valencia +7

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

Valencias →

Caso → Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
	→			

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste.

H₂	O +	

Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)

8. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el Arsénico usa su valencia +3

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

Valencias →

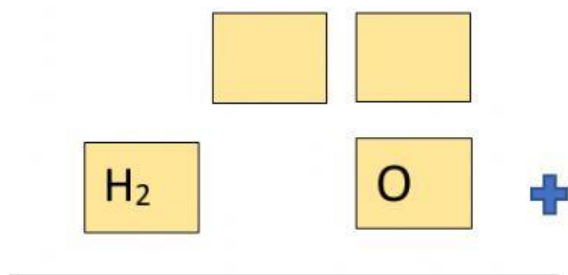
Caso →

Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
	→			

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste.



Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)

9. Crea el oxoácido a partir del anhídrido cuando el Astatato usa su +1

- Paso 1: verifica las valencias positivas con las que trabaja el elemento, escríbelas en los espacios. Y escribe a qué caso corresponde el elemento para nombrar en sistema clásico.

Valencias →

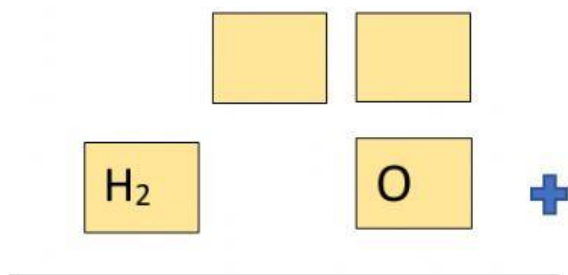
Caso →

Nombre para el sistema clásico:

- Paso 2: combina al oxígeno con el elemento que se te solicita, cruza las valencias, escribe el compuesto que se forma y si existe posibilidad de ser simplificado hazlo e indica la fórmula que resulta al final:

Combinación:		Compuesto que se forma:		Simplificado (si aplica)
	→			

- Paso 3: suma una molécula de agua al anhídrido u óxido ácido que formaste.



Si hay simplificación escribe el compuesto resultante:

- Paso 4: escribe el nombre en el sistema clásico. (Honors, escribir los nombres en los 3 sistemas de nomenclatura)