

EJERCICIOS DE REFUERZO NOMENCLATURA INORGÁNICA GRADO DÉCIMO

Desarrolle cada uno de los siguientes puntos en hojas examen:

- Define: grupo funcional y función química.
- ¿Cuáles son las funciones de la química inorgánica?
- Escribe el nombre para los siguientes compuestos:

a) HF	b) PH ₃
c) H ₂ S	d) HBr
e) CH ₄	f) NH ₃
- Qué entiendes por:

a) Oxido	b) Oxido básico
c) Oxido ácido	d) Acido
e) Oxácido	f) Base
g) Hidrácido	h) Sal
- Nombra correctamente los siguientes compuestos:

a) PbO	b) I ₂ O ₅	c) MgO
d) CO ₂	e) BaO	f) SnO
g) SiO ₂	h) Cl ₂ O ₃	i) P ₂ O ₅
j) NO ₂	k) SO ₃	l) Fe ₂ O ₃
m) ZnO	n) CO	ñ) N ₂ O
o) CuO	p) Sb ₂ O ₅	q) As ₂ O ₃
- Escribe fórmulas para los siguientes compuestos:

a) Oxido de cobre (I)	b) Oxido de mercurio (I)
c) Oxido de cloro (VII)	d) Oxido de calcio
e) Oxido de plata	f) Oxido de estaño (II)
g) Oxido de hierro (II)	h) Oxido de cobalto (II)
i) Oxido de aluminio	j) Dióxido de nitrógeno
k) Oxido nitroso	l) Oxido de azufre (II)
- Escribe el nombre para los siguientes compuestos:

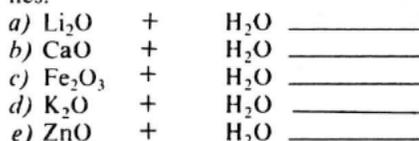
a) H ₂ SO ₄	b) HCl	c) HNO ₃
d) HClO ₃	e) H ₂ CO ₃	f) H ₂ SiO ₃
g) HBrO	h) H ₃ PO ₃	i) H ₂ S
j) HIO ₄	k) HNO ₂	l) HClO
- Completa con fórmulas y nombres las siguientes ecuaciones:

a) Cl ₂ O	+	H ₂ O	_____
b) SO ₃	+	H ₂ O	_____
c) Br ₂ O ₅	+	H ₂ O	_____
d) CO ₂	+	H ₂ O	_____
e) P ₂ O ₃	+	3 H ₂ O	_____
- Escribe las fórmulas para los siguientes compuestos:

a) Carbonato de sodio	b) Sulfato de estaño (II)
c) Hipoclorito de magnesio	d) Per-iodato aúrico
e) Nitrito cuproso	f) Clorato de potasio
g) Metafosfito de sodio	h) Fosfato cúprico

- | | |
|---------------------------------|--------------------------------|
| i) Permanganato de potasio | j) Sulfuro de plata |
| k) Sulfito de potasio | l) Nitrato de aluminio |
| m) Hidrógeno sulfuro de potasio | n) Fosfito monoácido de calcio |

10. Completa con fórmulas y nombres las siguientes ecuaciones:



11. Escribe las fórmulas para los siguientes compuestos:

- | | |
|----------------------------|--------------------------|
| a) Hidróxido de bario | b) Hidróxido de aluminio |
| c) Hidróxido mercúrico | d) Hidróxido de plata |
| e) Hidróxido de cromo (VI) | f) Hidróxido de cinc |
| g) Hidróxido de plomo (IV) | h) Hidróxido de magnesio |

12. Escribe los nombres respectivos de las fórmulas siguientes:

	Sistema Stock	Sistema tradicional
a) SO ₂	: _____	_____
b) FeO	: _____	_____
c) KBr	: _____	_____
d) Fe(OH) ₃	: _____	_____
e) HI	: _____	_____
f) KOH	: _____	_____
g) P ₂ O ₃	: _____	_____
h) Fe ₂ S ₃	: _____	_____
i) H ₂ SO ₃	: _____	_____
j) NaHCO ₃	: _____	_____

13. Completa con fórmulas y nombres las siguientes ecuaciones:

- | | |
|---|-------|
| a) Hidróxido de sodio + ácido bromhídrico | _____ |
| b) Hidróxido de bario + ácido nítrico | _____ |
| c) Hidróxido de aluminio + ácido sulfúrico | _____ |
| d) Hidróxido de hierro (II) + ácido clórico | _____ |
| e) Hidróxido de calcio + ácido fosforoso | _____ |

14. Nombra las siguientes sales:

- | | | |
|---------------------------------------|------------------------------------|--------------------------------------|
| a) CaCO ₃ | b) K ₂ SO ₄ | c) AgNO ₃ |
| d) FeCl ₃ | e) NaHSO ₄ | f) CaHPO ₄ |
| g) Ca(ClO ₄) ₂ | h) CaS ₂ | i) Fe(NO ₂) ₂ |
| j) AgNO ₃ | k) Na ₂ SO ₃ | l) AgClO ₃ |
| m) Cu(BrO) ₂ | n) K ₃ AsO ₄ | ñ) NaCl |