ACTIVIDADES

OBSERVACIONES:

1.- Esta hoja no permite escribir subíndices, por tanto una fórmula como CO2 se considerará bien formulada aunque realmente es CO_2.

2.- Ten mucho cuidado con los acentos, palabras como óxido o ácido se consideran mal si no tienen el correspondiente acento.

3.- Una vez realizada la hoja el botón "terminado", permite su corrección, eso da la opción de intentarla varias veces antes de enviarla al correo de tu profesor.

106.- Formula los siguientes compuestos.

a) Dióxido de selenio	i) Sulfuro de dihidrógeno
b) Óxido de magnesio	j) Ácido clorhídrico
c) Monóxido de cobalto	k) Cloruro de cesio
d) Óxido de dicobre	L) Disulfuro de carbono
e) Yoduro de hidrógeno	m) Tetracloruro de carbono
f) Hidruro de sodio	n) Trisulfuro de dihierro
g) Dihidruro de cobre	o) Ácido carbonoso
h) Dicloruro de pentaoxígeno	p) Ácido sulfúrico

107.- Nombra los siguientes compuestos:

Fórmula	Nom. Composición	Nom. Stock	Nom. Tradicional
a) Li_2O			
b) BeO			
c) N_2O_3			
d) SO_3			
e) P_2O_5			
f) Mn_2O_7			
g) KH			
h) H_2S			
i) FeH_3			
j) ZnH_2			
k) HCl			
L) $CaCl_2$			
m) Na_2S			
n) AgCl			
o) FeS			
p) $Co(OH)_3$			
q) H_2SO_4			
r) HNO_3			
s) H_2CO_3			
t) $HClO_4$			
u) HIO_2			