FUNDACIÓN EDUCATIVA SOFÍA BARAT
Santa María de los Reyes
SEVILLA

FORMULACIÓN DE COMPUESTOS BINARIOS

Antes de comenzar, debes tener en cuenta las siguientes observaciones:

1. Esta hoja no permite escribir subíndices, por tanto una fórmula como CO_2 deberá escribirse como CO2
2. Ten cuidado con los acentos, palabras como óxido, hidrógeno, etc. llevan tilde. La respuesta no será correcta si no lo lleva.
3. Cuando formules, escribe correctamente los símbolos de los elementos, con las correspondientes letras en mayúsculas y minúsculas.
4. Cuando nombres un compuesto, escribe todo en minúsculas, con un espacio entre cada palabra. Si en el compuesto tiene que ir la valencia, poner entre paréntesis y con números romanos, dejando un espacio entre la última letra y el primer paréntesis. Por ejemplo: Fe_2O_3 : óxido de hierro (III)

Formula los siguientes compuestos

1	Óxido de mercurio (I)	
2	Dióxido de estaño	
3	Óxido de azufre (IV)	
4	Trióxido de dinitrógeno	
5	Óxido de manganeso (III)	
6	Óxido de cromo (VI)	
7	Óxido de arsenio (V)	
8	Monóxido de cobalto	
9	Óxido de cobre (I)	
10	Monóxido de dinitrógeno	
11	Dióxido de nitrógeno	
12	Dióxido de azufre	
13	Monóxido de dicloro	
14	Hidruro de sodio	
15	Agua	
16	Hidruro de calcio	
17	Telururo de hidrógeno	
18	Tetrahidruro de carbono	
19	Bromuro de hidrógeno	
20	Metano	
21	Arsano	
22	Borano	
23	Trihidruro de fósforo	
24	Cloruro de hierro (II)	
25	Monoyoduro de cobre	
26	Fluoruro de fósforo (III)	
27	Pentacloruro de fósforo	
28	Fluoruro de azufre (VI)	
29	Estannano	

C/ Nogal, 1|41017 Sevilla
954 400 514
alberto.fijo@fesofiabarat.es

LIVEWORKSHEETS

30	Yoduro de potasio	
31	Fosfano	
32	Boruro de manganeso (VII)	
33	Sulfuro de oro (III)	
34	Cloruro sódico	
35	Tricloruro de hierro	
36	Fluoruro de calcio	
37	Tricloruro de aluminio	
38	Bromuro de litio	
39	Yoduro de potasio	
40	Bromuro de berilio	

Nombra los siguientes compuestos

Fórmula	Nº de oxidación (valencias)	Prefijos multiplicadores
HgO		
CaO		
Al_2O_3		
CO_2		
I_2O_5		
Au_2O_3		
NiO		
N_2O_5		
Cr_2O_3		
MnO_2		
CrO		
NH_3		
FeH_3		
CrH_2		
BH_3		
SiH_4		
H_2S		
SbH_3		
KBr		
ZnI_2		
Ca_3P_2		
Ag_2Te		
NiI_3		
SF_2		

LIVEWORKSHEETS

PI_3		
CrB		
H_2O		
SrO		
Br_2O_3		
P_2S_3		
PCl_5		
BaTe		
HI		
ICl_5		
CH_4		
$HgCl_2$		
$PtBr_2$		