

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 C02
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 arsénio (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	



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 ₂ O ₃		
CO ₂		
I ₂ O ₅		
Au ₂ O ₃		
NiO		
N ₂ O ₅		
Cr ₂ O ₃		
MnO ₂		
CrO		
NH ₃		
FeH ₃		
CrH ₂		
BH ₃		
SiH ₄		
H ₂ S		
SbH ₃		
KBr		
ZnI ₂		
Ca ₃ P ₂		
Ag ₂ Te		
Nil ₃		
SF ₂		



PI ₃		
CrB		
H ₂ O		
SrO		
Br ₂ O ₃		
P ₂ S ₃		
PCl ₅		
BaTe		
HI		
ICl ₅		
CH ₄		
HgCl ₂		
PtBr ₂		

