EJERCICIO FORMULACIÓN. 2ESO

a. Escribe el nombre de los siguientes compuestos (todo en minúsculas, con tildes y si es necesario estado de oxidación en números romanos entre paréntesis sin espacio)

Li_2O	NH_3
BeO	H_2S
B_2O_3	HF
NO_2	PH_3
CO_2	$HI(ac)$
Fe_2O_3	SiH_4
OCl_2	NaF
KH	MgS
CaH_2	Fe_2Se_3
BH_3	KI
CH_4	PbS_2

b. Une el nombre con la fórmula de los siguientes compuestos:

Óxido de rubidio	SiH_4
Óxido de magnesio	SO_3
Óxido de Cobre(I)	CuO
Óxido de Cobre(II)	O_5Br_2
Óxido de azufre (IV)	SO_2
Dióxido de azufre	H_2Se
Trióxido de cromo	Rb_2O
Óxido de cromo(II).	HCl
Dibromuro de pentaoxígeno.	CrO
Arsano.	Cu_2O
Ácido fluorhídrico	$LiBr$
Ácido Selenhídrico	CrO_3
Silano	MgO
Bromuro de litio	AsH_3
Cloruro de hidrógeno	HF

LIVEWORKSHEETS