REPASANDO CONCEPTOS FUNDAMENTALES

OBJETIVO: prepararnos para la formación de compuestos

EJERCICIO 1

Unir con flechas los símbolos y el elemento correspondiente

MAGNESIO	**Au**
MANGANESO	**P**
SODIO	**Mg**
POTASIO	**Ag**
PLOMO	**Mn**
FÓSFORO	**Na**
ORO	**K**
PLATA	**Pb**

EJERCICIO 2

Señalar los elementos que son biatómicos:

H	**Cl**	**S**	**O**
He	**Sb**	**N**	**F**
Br	**Tl**	**P**	**At**

EJERCICIO 3

Colocar los coeficientes que permiten igualar las ecuaciones:

LIVEWORKSHEETS

H_2 + O_2 → H_2O

S + O_2 → SO_3

N_2 + H_2 → NH_3

2	2	2	2	2	2	3	3

EJERCICIO 4

Elegir los prefijos y sufijos según corresponda:

Cloro con valencia I		**CLOR**
Manganeso no metal con valencia VI		**MANGAN**
Cromo (no metal) con valencia VI		**CROM**
Oro con valencia I		**AUR**
Cobre con valencia II		**CUPR**

EJERCICIO 5

Elegir las opciones correctas, teniendo en cuenta que se simplificaron los subíndices:

FeO	Fe_2O_4
	Fe_2O_2
	Fe_3O_2

S_2O_6	SO_2
	SO_3
	S_2O_3

S_2O_4	SO_2
	SO_3
	S_2O_3

EJERCICIO 6

LIVEWORKSHEETS

Unir con flechas el sistema de nomenclatura usado con el compuesto que se presenta:

TRIÓXIDO DE DINITRÓGENO		**NOMENCLATURA TRADICIONAL**
ÓXIDO DE ORO (III)		**NOMENCLATURA DE STOCK**
ÓXIDO FERROSO		**NOMENCLATURA IUPAC**

ÓXIDO HIPOBROMOSO		**NOMENCLATURA TRADICIONAL**
PENTÓXIDO DE DIFÓSFORO		**NOMENCLATURA DE STOCK**
ÓXIDO DE AZUFRE (IV)		**NOMENCLATURA IUPAC**

LIVEWORKSHEETS