

## 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**

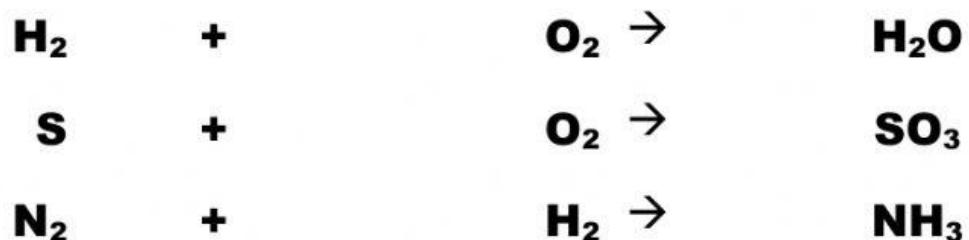
**Tl**

**P**

**At**

### EJERCICIO 3

Colocar los coeficientes que permiten igualar las ecuaciones:



#### EJERCICIO 4

Elegir los prefijos y sufijos según corresponda:

- Cloro con valencia I
- Manganoso no metal con valencia VI
- Cromo (no metal) con valencia VI
- Oro con valencia I
- Cobre con valencia II

	<b>CLOR</b>	
	<b>MANGAN</b>	
	<b>CROM</b>	
	<b>AUR</b>	
	<b>CUPR</b>	

#### EJERCICIO 5

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

	<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub></b>
<b>FeO</b>	<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b>
	<b>Fe<sub>3</sub>O<sub>2</sub></b>

	<b>SO<sub>2</sub></b>
<b>S<sub>2</sub>O<sub>6</sub></b>	<b>SO<sub>3</sub></b>
	<b>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>

	<b>SO<sub>2</sub></b>
<b>S<sub>2</sub>O<sub>4</sub></b>	<b>SO<sub>3</sub></b>
	<b>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>

#### EJERCICIO 6

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

<b>TRIÓXIDO DE DINITRÓGENO</b>		<b>NOMENCLATURA TRADICIONAL</b>
<b>ÓXIDO DE ORO (III)</b>		<b>NOMENCLATURA DE STOCK</b>
<b>ÓXIDO FERROSO</b>		<b>NOMENCLATURA IUPAC</b>

<b>ÓXIDO HIPOBROMOSO</b>		<b>NOMENCLATURA TRADICIONAL</b>
<b>PENTÓXIDO DE DIFÓSFORO</b>		<b>NOMENCLATURA DE STOCK</b>
<b>ÓXIDO DE AZUFRE (IV)</b>		<b>NOMENCLATURA IUPAC</b>