

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

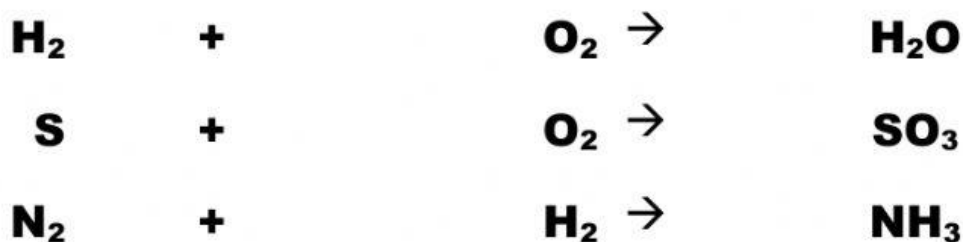
I

P

At

EJERCICIO 3

Colocar los coeficientes que permiten igualar las ecuaciones:



2	2	2	2	2	2	3	3
----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------

EJERCICIO 4

Elegir los prefijos y sufijos según corresponda:

Cloro con
valencia I

Manganeso no
metal con
valencia VI

Cromo (no metal)
con valencia VI

Oro con valencia
I

Cobre con
valencia II

	CLOR	
	MANGAN	
	CROM	
	AUR	
	CUPR	

EJERCICIO 5

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

	Fe₂O₄
FeO	Fe₂O₂
	Fe₃O₂

	SO₂
S₂O₆	SO₃
	S₂O₃

	SO₂
S₂O₄	SO₃
	S₂O₃

EJERCICIO 6

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