

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

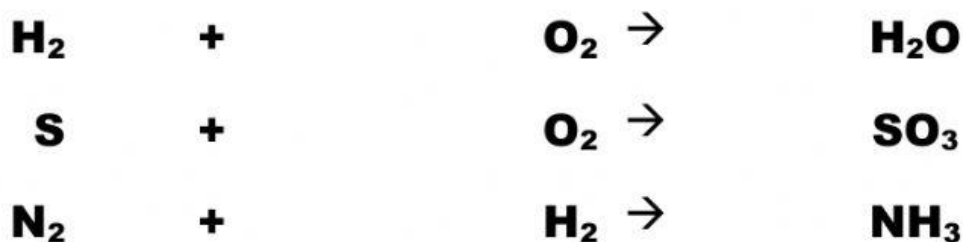
I

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 |