

Ejercicios Desarrollados: Nomenclatura compuestos binarios oxigenados

➤ Ejercicio 1

El nombre que da la nomenclatura tradicional al compuesto CO_2 es:

- A) Anhídrido carbonoso
- B) Oxido carbonoso
- C) Oxido carbónico
- D) Anhídrido carbónico
- E) Oxácido de carbono

➤ Ejercicio 2

El elemento sodio tiene una única valencia, al unirse al oxígeno para formar Na_2O , según la nomenclatura de stock recibe el nombre:

- A) Oxido de sodio
- B) Oxido sódico
- C) Oxido sodioso
- D) Anhídrido sódico
- E) Anhídrido de sodio

➤ Ejercicio 3

El elemento hierro tiene dos valencias; II y III. ¿Cuál de ellas usa al formar la molécula Fe_2O_3 ?

Solución

- 1) D) Anhídrido carbónico
- 2) A) Oxido de sodio
- 3) Los elementos binarios al unirse intercambian sus valencias, de esa forma en la molécula Fe_2O_3 , el hierro está actuando con valencia III y el oxígeno con valencia II.

