

## Ejercicios Desarrollados: Nomenclatura compuestos binarios oxigenados

### ➤ *Ejercicio 1*

El nombre que da la nomenclatura tradicional al compuesto  $\text{CO}_2$  es:

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

### ➤ *Ejercicio 2*

El elemento sodio tiene una única valencia, al unirse al oxígeno para formar  $\text{Na}_2\text{O}$ , según la nomenclatura de stock recibe el nombre:

- A) Óxido de sodio
- B) Óxido sódico
- C) Óxido 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  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ?

### *Solución*

- 1) D) Anhídrido carbónico
- 2) A) Óxido de sodio
- 3) Los elementos binarios al unirse intercambian sus valencias, de esa forma en la molécula  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ , el hierro está actuando con valencia III y el oxígeno con valencia II.

