

### **Ejercicios de composición de repaso**

1. Un compuesto tiene un 40% de carbono, un 53% de oxígeno y un 7% de hidrógeno. Calcula la fórmula empírica del compuesto.
2. La progesterona es un componente común de la píldora anticonceptiva. Si su fórmula empírica es  $C_{21}H_{30}O_2$ , ¿cuál es su composición porcentual?
3. Hallar la fórmula de un compuesto cuya composición centesimal es N 10,7%, O 36,8%, y Ba 52,5%.
4. El análisis de un glúcido dio la siguiente composición centesimal:  
 $C = 40,0\%$ ;  $H = 6,71\%$  ;  $O = 53,29\%$ . Su peso molecular es aproximadamente 182. Determinar su fórmula molecular.