

## Composición centesimal

1. El porcentaje en peso de cada elemento en el ácido sulfúrico  $\text{H}_2\text{SO}_4$  es :

- a) 2,04% H ; 32,65% S ; 65,3% O
- b) 9,51% H ; 62,10% S ; 37,39% O
- c) 1,02% H ; 49,37% S ; 49,61% O
- d) 4,08% H ; 14,52% S ; 81,4% O
- e) 3,06% H ; 39,87% S ; 57,07% O

2. ¿Qué porcentaje representa el carbono en la glucosa?  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

- a) 12%      b) 40%      c) 60%      d) 25%      e) 50%

3. Determinar el porcentaje de magnesio en el sulfato de magnesio  $\text{MgSO}_4$ .

- a) 30%      b) 24%      c) 42%      d) 15%      e) 20%

3. Hallar la C.C. del Azufre en  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ . (Yeso) sulfato de calcio di hidratado

- a) 18,6 %      b) 32 %      c) 36 %      d) 40 %      e) 15 %

5. Producto de un proceso de "saponificación" se obtiene un jabón y glicerina. Un tipo de jabón es el heptadecanoato de sodio o margarato de sodio (jabón duro)  $[\text{C}_{17}\text{H}_{33} - \text{COONa}]$ . Calcular la composición centesimal del  $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COONa}$ .

- a) 44,6% C ; 20,8% H ; 10,1% O ; 24,5% Na  
b) 42% C ; 26,4% H ; 17,3% O ; 14,3% Na  
c) 52,4% C ; 15,6% H ; 19,7% O ; 12,3% Na  
d) 48,8% C ; 19,2% H ; 18,6% O ; 13,4% Na  
e) 57,1% C ; 17,8% H ; 21,5% O ; 3,6% Na