Composición centesimal

1. El porcentaje en peso de cada elemento en el ácido sulfúrico H_2SO_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? C6H12O6

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

3. Determinar el porcentaje de magnesio en el sulfato de magnesio MgSO4.
   a) 30% b) 24% c) 42% d) 15% e) 20%

LIVEWORKSHEETS

3. Hallar la C.C. del Azufre en $CaSO_4.2H_2O$. (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) [C_6H_{33} – COONa]. Calcular la composición centesimal del $C_6H_{33}COONa$.

   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

LIVEWORKSHEETS