

Een element bestaat voor 60,10 % uit een isotoop met atoommassa 68,926 u en voor 39,90 % uit een isotoop met massa 70,925 u. Hoeveel bedraagt de atoommassa van dat element?

### **Oplossing**

De atoommassa van dat element bedraagt:

$$\frac{60,10 \times 68,926 \text{ u} + 39,90 \times 70,925 \text{ u}}{100} = 69,724 \text{ u}$$