1. La quantitat d'alumini que hi ha en 100 kg d'aliatge es pot calcular com

$$100 - (2, 5 + 0, 25) = 97, 25$$

llavors, amb un factor de conversió

$$1000 \, \overline{kg \, aliatge} \cdot \frac{97,25 \, kg \, Al}{100 \, \overline{kg \, aliatge}} = 972,5 \, kg \, Al$$

2. Fem directament

$$180 \, kg \, Ni \cdot \frac{100 \, kg \, Invar}{36 \, kg \, Ni} = 500 \, kg \, Al$$

3. Fem directament

$$100 \, kg \, Cu \cdot \frac{2 \, kg \, Zn}{88 \, kg \, Cu} = 2,27 \, kg \, Zn$$

4. Fem directament

$$125 kg Zn \cdot \frac{59 kg Cu}{38,5 kg Zn} = 191,56 kg Cu$$

5. La quantitat de magnesi que hi ha en $100 \, kg$ d'aliatge es pot calcular com

$$100 - (8 + 1 + 0, 2) = 90, 8$$

Llavors, amb un factor de conversió

$$350 \, kg \, Mg \cdot \frac{1 \, kg \, Zn}{90,8 \, kg \, Mg} = 3,855 \, kg \, Zn$$

6. La quantitat de titani que hi ha en $100 \, kg$ d'aliatge es pot calcular com

$$100 - 56 = 44$$

Llavors, per una banda,

$$2 \, kg \, Nitinol \cdot \frac{56 \, kg \, Ni}{100 \, kg \, Nitinol} = 1,12 \, kg \, Ni$$

i per una altra

$$2 \, \overline{kg \, Nitinol} \cdot \frac{44 \, kg \, Ti}{100 \, \overline{kg \, Nitinol}} = 0,88 \, kg \, Ti$$



7. La quantitat de zinc que hi ha en $100 \, kg$ d'aliatge es pot calcular com

$$100 - (4 + 1 + 0,05) = 94,95$$

llavors, amb un factor de conversió

$$400 \, kg \, Zn \cdot \frac{4 \, kg \, Al}{94,95 \, kg \, Zn} = 16,85 \, kg \, Al$$

$$* \quad * \quad *$$

8. La quantitat de ferro que hi ha en $100\,kg$ d'acer es pot calcular com

$$100 - (18 + 8 + 3) = 71$$

llavors, amb un factor de conversió

$$500 \, kgacer \cdot \frac{71 \, kg \, Fe}{100 \, kgacer} = 355 \, kg \, Fe$$

9. Fem directament

$$500 kg Cu \cdot \frac{2,5 kg Co}{96,9 kg Cu} = 12,9 kg Co$$
* * *

10. Fem directament

$$240 \, kg \, Cu \cdot \frac{64 \, kg \, Ni}{30 \, kg \, Cu} = 512 \, kg \, Ni$$

