1. La quantitat d'alumini que hi ha en 100 kg d'aliatge es pot calcular com 100 - (2, 5 + 0, 25) = 97, 25, ara

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

2.
$$180 kg Ni \cdot \frac{100 kg \, aliatge}{36 kg Ni} = 500 kg \, aliatge$$

3.
$$240 \text{ kg Cu} \cdot \frac{64 \text{ kg Ni}}{30 \text{ kg Cu}} = 512 \text{ kg Ni}$$

4.
$$100 \log Cu \cdot \frac{2 \log Zn}{88 \log Cu} = 2,27 \log Zn$$

5. És immediat veure que el percentatge de titani a l'aliatge és del $44\,\%$, d'aquesta manera

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

6.
$$148 kg Cu \cdot \frac{22 kg Zn}{65 kg Cu} = 50, 1 kg Zn$$

7.
$$150 \, kg \, Sn \cdot \frac{5 \, kg \, Cu}{91 \, kg \, Sn} = 8,24 \, kg \, Cu$$

8. Pels tres components majoritaris tenim

$$325 \, \overline{kg} \, a liatge \cdot \frac{44 \, kg \, Fe}{100 \, \overline{kg} \, a liatge} = 143 \, kg \, Fe$$

$$325 \, \overline{kg} \, a liatge \cdot \frac{33 \, kg \, Ni}{100 \, kg \, \overline{a} liatge} = 107, 25 \, kg \, Ni$$

$$325 \, \overline{kg} \, a liatge \cdot \frac{20 \, kg \, Cr}{100 \, kg \, \overline{a} liatge} = 65 \, kg \, Cr$$



RESPOSTES CORRECTES TEST

1. b); 2. d); 3. c); 4. b); 5. c); 6. c); 7. b); 8. d); 9. d); 10. b); 11. No s'havia de respondre; 12. c); 13. b).

EXERCICI PRÀCTIC

No hi havia una forma única de resoldre aquest exercici. Es poden veure exemples de resolució als apunts de la matèria.

