

1. El percentatge de zinc present a l'aliatge es pot calcular com $100 - (4,8 + 0,2) = 95$, ara

$$250 \cancel{kg \text{ aliatge}} \cdot \frac{95 \text{ kg Zn}}{100 \cancel{kg \text{ aliatge}}} = 237,5 \text{ kg Zn}$$

$$2. 45 \cancel{kg Al} \cdot \frac{100 \text{ kg aliatge}}{62 \cancel{kg Ag}} = 72,58 \text{ kg aliatge}$$

$$3. 16 \cancel{kg Ag} \cdot \frac{72 \text{ kg Or}}{25 \cancel{kg Ag}} = 46,08 \text{ kg Or}$$

$$4. 210 \cancel{kg Sn} \cdot \frac{35 \text{ kg Pb}}{63 \cancel{kg Sn}} = 116,67 \text{ kg Pb}$$

$$5. 7 \cancel{kg \text{ aliatge}} \cdot \frac{42 \text{ kg Mg}}{100 \cancel{kg \text{ aliatge}}} = 2,94 \text{ kg Mg}$$

$$6. 350 \cancel{kg Fe} \cdot \frac{18 \text{ kg Cr}}{70 \cancel{kg Fe}} = 90 \text{ kg Cr}$$

$$7. 50 \cancel{kg Ni} \cdot \frac{30 \text{ kg Cu}}{65 \cancel{kg Cu}} = 23,08 \text{ kg Cu}$$

8. Pels tres components majoritaris tenim

$$540 \cancel{kg \text{ aliatge}} \cdot \frac{75 \text{ kg Cu}}{100 \cancel{kg \text{ aliatge}}} = 405 \text{ kg Cu}$$

$$540 \cancel{kg \text{ aliatge}} \cdot \frac{15 \text{ kg Sn}}{100 \cancel{kg \text{ aliatge}}} = 81 \text{ kg Sn}$$

$$540 \cancel{kg \text{ aliatge}} \cdot \frac{8 \text{ kg Zn}}{100 \cancel{kg \text{ aliatge}}} = 43,2 \text{ kg Zn}$$

RESPOSTES CORRECTES TEST

1. d); 2. a); 3. b); 4. d) ; 5. d); 6. c); 7. c); 8. d); 9. c); 10. c).

EXERCICI PRÀCTIC

No hi havia una forma única de resoldre aquest exercici. Es poden veure exemples de resolució als **apunts** de la matèria. És important tenir en compte que es tractava d'un aliatge amb solubilitat total en estat sòlid i per tant, no hi havia punt eutèctic.

