

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

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

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

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

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

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

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

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

8. Pels tres components majoritaris tenim

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

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

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

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.