

**Lista 06 - Capítulo 3**  
**Imperfeições pontuais e lineares**

**1.** Qual é a composição, em porcentagem atômica, de uma liga de prata esterlina, composta de 92,5 %p Ag e 7,5 %p Cu?

Peso atômico: 63,55 g/mol (cobre); 107,87 g/mol (prata).

**2.** Qual é a composição, em porcentagem atômica, de uma liga que contém 33 g de Cu e 47 g de Zn?

Peso atômico: 63,55 g/mol (cobre); 65,38 g/mol (zinco).

**3.** Determine a massa específica aproximada de uma liga de titânio (Ti) Ti-6Al-4V que possui uma composição de 90 %p Ti, 6 %p Al e 4 %p V.

Massa específica: 4,5 g/cm<sup>3</sup> (titânio); 2,7 g/cm<sup>3</sup> (alumínio); 6,11 g/cm<sup>3</sup> (vanádio).

**4.** Para a liga do exercício 3, determinar o peso atômico médio.

Peso atômico: 47,87 g/mol (titânio); 26,98 g/mol (alumínio); 50,94 g/mol (vanádio).

## Respostas

1.  $C_{\text{Ag}} = 95,4 \text{ \%a}$ ;  $C_{\text{Cu}} = 4,6 \text{ \%a}$ . (resposta corrigida)
2.  $C_{\text{Cu}} = 41,9 \text{ \%a}$ ;  $C_{\text{Zn}} = 58,1 \text{ \%a}$ .
3.  $\rho_{\text{med}} = 4,37 \text{ g/cm}^3$ .
4.  $A_{\text{med}} = 45,85 \text{ g/mol}$ .