

Esercitazioni Numeriche e di Laboratorio di Chimica di Base

Soluzioni Esercizi Capitolo 7

- 7.1 R = 181000 mL
7.2 R = 8.660
7.3 R = $1.30 \cdot 10^{-4}$ M
7.4 R = $6.97 \cdot 10^{-4}$ M
7.5 R = $1.41 \cdot 10^{-10}$ M
7.6 R = $1.05 \cdot 10^{-9}$ M
7.7 R₁ = precipita Fe(OH)₃; R₂ = $3.21 \cdot 10^{-5}$ g
7.8 R₁ = non precipita CH₃COOAg; R₂ = [H⁺] = [CH₃COO⁻] = $9.55 \cdot 10^{-4}$ M
[Ag⁺] = 0.0188M; [CH₃COOH] = 0.0518 M
7.9 R = $9.41 \cdot 10^{-6}$ g
7.10 R = 8.570 considerando 1.00 L di soluzione
7.11 R = $3.17 \cdot 10^5$ L
7.12 R = 7.240
7.13 R₁ = 4.00; [Fe 3+] = solubilità R₂ = 2.10 L, considerando 1.00 L di soluzione iniziale
7.14 R = $5.16 \cdot 10^{-5}$ g