

Lista de Exercícios – Soluções

- (AQ) Determine a concentração, em g/L, de uma solução preparada pela dissolução de 2,0 gramas de NaCl em água suficiente para 80 mL de solução aquosa.
- (AQ) Determine a concentração, em g/L, de uma solução preparada pela dissolução de 0,2 grama de KOH em água suficiente para 5 mL de solução aquosa.
- (AQ) Determine a concentração, em mg/L, de uma solução preparada pela dissolução de 4 kg de NaOH em água suficiente para 100 m³ de solução aquosa.
- (AQ) Determine a concentração, em g/L, de uma solução preparada pela dissolução de 12 kg de NaCl em água suficiente para 5 m³ de solução aquosa.
- (AQ) Determine a concentração, em mg/L, de uma solução preparada pela dissolução de 5 g de KOH em água suficiente para 20 m³ de solução aquosa.
- (AQ) Determine a concentração, em mg/L, de uma solução preparada pela dissolução de 14 kg de NaF em água suficiente para 4000 m³ de solução aquosa.
- (AQ) Determine a concentração molar de uma solução preparada pela dissolução de 0,6 grama de hidróxido de lítio em água suficiente para 20 mL de solução aquosa. Dado: LiOH = 24 g/mol.
- (AQ) Determine a concentração molar de uma solução preparada pela dissolução de 1,3 grama de fluoreto de lítio (LiF) em água suficiente para 100 mL de solução aquosa. Dados: Li = 7u; F = 19u.
- (AQ) Determine a concentração molar de uma solução preparada pela dissolução de 1,2 grama de hidróxido de sódio (NaOH) em água suficiente para 60 mL de solução aquosa. Dados: Na = 23u; O = 16u; H = 1u.
- (AQ) Determine a concentração molar de uma solução preparada pela dissolução de 65 kg de fluoreto de lítio (LiF) em água suficiente para 10 m³ de solução aquosa. Dados: Li = 7u; F = 19u.
- (AQ) Determine a concentração molar de uma solução preparada pela dissolução de 60 kg de hidróxido de lítio (LiOH) em água suficiente para 5 m³ de solução aquosa. Dados: Li = 7u; O = 16u; H = 1u.
- (AQ) Determine a concentração em mmol/L de uma solução preparada pela dissolução de 10 kg de hidróxido de sódio (NaOH) em água suficiente para 200 m³ de solução aquosa. Dados: 1 mol = 1000 mmol; Na = 23u; O = 16u; H = 1u.
- (AQ) Determine a massa de hidróxido de sódio (NaOH) necessária para a preparação de um volume de 120 mL de solução aquosa de hidróxido de sódio de concentração molar 0,5 mol/L. Dados: Na = 23u; O = 16u; H = 1u.
- (AQ) Determine a massa, em miligramas, de fluoreto de potássio (KF) necessária para a preparação de 50 mL de solução aquosa de fluoreto de potássio de concentração molar 0,02 mol/L. Dados: K = 39u; F = 19u; 1 g = 1000 mg.
- (AQ) Determine a massa, em gramas, de hidróxido de potássio (KOH) necessária para a preparação de 200 mL de solução aquosa de hidróxido de potássio de concentração molar 0,10 mol/L. Dados: K = 39u; O = 16u; H = 1u.
- (AQ) Determine o volume, em litros, de solução aquosa de hidróxido de sódio (NaOH) de concentração 0,1 mol/L que pode ser obtido a partir de 2,0 gramas de hidróxido de sódio. Dados: Na = 23u; O = 16u; H = 1u.
- (AQ) Determine o volume, em litros, de solução aquosa de fluoreto de sódio (NaF) de concentração 0,2 mol/L que pode ser obtido a partir de 2,1 gramas de fluoreto de sódio. Dados: Na = 23u; F = 19u.
- (AQ) Determine o volume, em mililitros, de solução aquosa de brometo de cálcio (CaBr₂) de concentração 0,08 mol/L que pode ser obtido a partir de 0,8 grama de brometo de cálcio. Dados: Ca = 40u; Br = 80.

GABARITO

- | | | | | | | |
|-----------------|-------------------|----------------|---------------|-----------------|-------------------|---------------|
| 1. 25 g/L | 2. 40 g/L | 3. 40 mg/L | 4. 2,4 g/L | 5. 0,25 mg/L | 6. 3,5 mg/L | 7. 1,25 mol/L |
| 8. 0,5 mol/L | 9. 0,5 mol/L | 10. 0,25 mol/L | 11. 0,5 mol/L | 12. 1,25 mmol/L | 13. 2,4 g de NaOH | |
| 14. 58 mg de KF | 15. 1,12 g de KOH | 16. 0,5 L | 17. 0,25 L | 18. 50 mL | | |