QUI212 (T08) - Química Experimental: P1 (Práticas 1 a 3)			Pontuação ↓
Data: 23/10/2024	Questões: 3	Pontos totais: 20	
Matrícula:	Nome:		

Questão	Pontos	Nota
1	8	
2	5	
3	7	
Total:	20	

Instruções:

- 1. Justifique todas as suas respostas.
- 2. Entregue as repostas manuscritas com essa folha anexa.
- 3. A Tabela Periódica dos Elementos está ao final da prova.
- 4. Equações:

(a) Média (
$$\bar{x}$$
): $\bar{x} = \frac{1}{n} \times \sum_{i=1}^{n} x_i$

(b) Desvio padrão (
$$\sigma$$
): $\sigma = \sqrt{\frac{\sum\limits_{i=1}^{n}(x_i - \bar{x})^2}{n-1}}$

1. (8 pontos) Um aluno foi incumbido de comparar a precisão volumétrica de três vidrarias diferentes, (i) uma pipeta volumétrica de 10 mL, (ii) uma bureta de 25 mL e (iii) uma pipeta graduada de 15 mL. Para tal, o método gravimétrico foi utilizado, e um béquer de 10 mL foi pesado seco, então adicionou-se 10 mL por três maneiras diferentes, uma com cada vidraria analisada. O béquer foi então pesado e o procedimento foi repetido duas vezes. Os valores de massa e volume (10 mL) foram convertidos para densidades, cujas médias e desvios-padrão estão dispostos na **Tabela 1**.

Tabela 1: Valores de densidade, expressos como $\bar{\rho} \pm \sigma$ (g mL⁻¹), utilizando a pipeta volumétrica, a bureta e a pipeta graduada como vidrarias de medição.

Vidraria	$\bar{\rho} \pm \sigma \; (\mathrm{g mL^{-1}})$
Pipeta volumétrica (10 mL)	$1,007 \pm 0,003$
Bureta (25 mL)	$0,9864 \pm 0,012$
Pipeta graduada (15 mL)	$1,014 \pm 0,017$

O valor de densidade da água à 25 °C é igual a 0,9970 g mL⁻¹. Com base nos dados obtidos e nos valores fornecidos, qual instrumento é o mais adequado para fazer medições volumétricas? Discuta com base nos conceitos de exatidão e precisão.

2. (5 pontos) Durante um experimento para verificações de evidências macroscópicas de reações química, um aluno foi incumbido de adicionar 1,5 g de cobre metálico, na forma de fios pequenos, a um kitassado, ao qual foi adicionado 8 mL de ácido nítrico (HNO₃) concentrado, com uma fração em massa de 68 %. A reação química que descreve o processo é descrita pela **Equação 1**.

$$Cu_{(s)} + 4 HNO_{3(aq)} \longrightarrow Cu(NO_3)_{2(aq)} + 2 NO_{2(g)} + 2 H_2O_{(l)}.$$

$$\tag{1}$$

Com base na equação, descreva quais evidências macroscópicas de uma reação química seriam observáveis no processo.

3. (7 pontos) Durante a análise de equilíbrios químicos, um aluno foi incumbido de adicionar 10 gotas de uma solução 0,2 mol L⁻¹ de cloreto de ferro (III) (FeCl₃), cuja coloração é amarela intensa, a um tubo de ensaio. Então, o mesmo aluno adicionou três gotas de uma solução de tiocianato de amônio (NH₄SCN) ao tubo, observando a formação de uma solução de coloração intensa vermelho-sangue. O equilíbrio que descreve esse processo, desconsiderando íons espectadores, é demonstrado na **Equação 2**.

$$[Fe(H_2O)_6]_{(aq)}^{3+} + SCN_{(aq)}^{-} \Longrightarrow [Fe(H_2O)_5SCN]_{(aq)}^{2+} + H_2O_{(l)}.$$
 (2)

- (a) Indique qual a espécie responsável pela coloração amarela e qual a responsável pela vermelhosangue.
- (b) Considerando que a reação é exotérmica ($\Delta H < 0$), indique se a coloração será mais amarelada ou mais avermelhada quando o tubo de ensaio é submetido a um banho-maria (80 °C).

