

# Ficha Laboratorial 1 - Química Geral - LEC - T02

Duração 15 minutos

\* Indicates required question

---

1. Email \*

---

2. Primeiro e último nome \*

---

3. N° IST (5 ou 6 dígitos) \*

---

4. Turno da aula teórica \*

*Check all that apply.*

Segunda-feira 9h00, Turno T02

5. O aluno compromete-se a cumprir escrupulosamente os padrões éticos exigidos pela Universidade de Lisboa de honestidade e de não comunicação com colegas ou terceiras pessoas durante o tempo das provas. \*

*Check all that apply.*

Concordo

Ficha laboratorial 1 - Química Geral - LEC

Ficha laboratorial é constituída por 4 questões

6. Qual o volume de água necessário para preparar uma solução de  $\text{NiCl}_2$  com concentração molar 0,05 mol/L por dissolução de 0,5188 g de  $\text{NiCl}_2$  ( $M = 129,7$  g/mol)? (5 valores) \*

*Mark only one oval.*

- 20 ml  
 40 ml  
 80 ml  
 100 ml  
 150 ml

7. Uma solução de  $\text{NiCl}_2$  apresenta um valor de absorvância de  $A = 0,45$  (ao comprimento de onda de absorvância máxima). Qual é concentração molar desta solução se o percurso óptico for de 2 cm e o coeficiente de absorção molar a esse comprimento de onda for  $\epsilon = 5 \text{ M}^{-1}\cdot\text{cm}^{-1}$  ? (5 valores) \*

*Mark only one oval.*

- 0,01 mol/L  
 0,025 mol/L  
 0,03 mol/L  
 0,045 mol/L  
 0,09 mol/L

8. Escolha entre as seguintes frases qual é a verdadeira: A dissolução de um sal iónico em água resulta no AQUECIMENTO da solução. Isso significa que: \*

*Mark only one oval.*

- Este processo é exotérmico e a variação de entalpia na dissolução é positiva  
 Este processo é exotérmico e a variação de entalpia na dissolução é negativa  
 Este processo é endotérmico e a variação de entalpia na dissolução é positiva  
 Este processo é endotérmico e a variação de entalpia na dissolução é negativa

9. O benzeno é um hidrocarboneto cíclico de fórmula  $C_6H_6$  e o n-hexano é um hidrocarboneto linear de fórmula  $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$ . Escolha a frase verdadeira. \*

*Mark only one oval.*

- O benzeno e o n-hexano são miscíveis devido à semelhança das suas forças intermoleculares
- O benzeno e o n-hexano são miscíveis porque ambos apresentam fortes ligações de hidrogénio
- O benzeno e o n-hexano NÃO são miscíveis porque o n-hexano apresenta ligações de hidrogénio enquanto o benzeno não tem estas ligações
- O benzeno e o n-hexano NÃO são miscíveis devido à diferença de intensidade significativa das suas forças de London

---

This content is neither created nor endorsed by Google.

Google Forms