

## Instituto Superior de Ciências de Saúde

Biofísica para Cursos de Licenciatura em Anatomia Patológica e Tecnologia Biomédica Laboratoial

Docentes: Bartolomeu Joaquim Ubisse & Eduardo Machiana

2021-AP # 02-Mecânica dos fluídos

- 1. Determine a pressão arterial em seguintes lugares de uma pessõa:
  - (a) Na cabeça, assumindo que esta encontra-se a 50 cm acima do coração.
  - (b) Nos pés, sabendo que estes encontram-se a 130 cm abaixo do coração.
- 2. Se o caudal sanguíneo na aorta é de 5l/min, a velocidade do sangue nos capilares é de 0.33 mm/s e o diâmetro interno do capilar é de 0.008mm, determine o número de capilares do sistema circulatório.
- 3. A área de secção transversal de uma seringa hipodérmica é  $3.0cm^2$  e a da agulha é  $0.6mm^2$ . Determine a força mínima que se deve aplicar ao êmbolo para se injetar fluído na veia, se a pressão sangínea venosa for de 12mmHg.
- 4. A transfusão do sangue é feita ligando-se, á veia do paciente, com um tubo, uma bolsa contendo plasma ( $\rho = 1030 kg/m^3$ ) a uma altura acima do paciente. Se a pressão do sangue venoso for de 3.0 mmHg, determine:
  - (a) A altura mínima em que se deve colocar a bolsa de plasma.
  - (b) O caudal do plasma que recebe o paciente (considere o plasma com 1.5 cp de viscosidade e uma a agulha de 0.36 mm de diâmetro interno e 3 cm de comprimento)
- 5. Na inspiração o diafragma é deslocado para baixo, de modo que a pressão do ar dentro dos pulmões (ar alveolar) fique cerca de 3mmHg abaixo da pressão atmosférica, provocando a entrada de ar para dentro dos mesmos. Na expiração, por sua vez, o diafragma é levantado, aumentando a pressão interna dos pulmões em cerca de 3.0mmHg acima da pressão atmosférica. Assim sendo, a pressão média do ar dentro dos pulmões é aproximadamente igual á pressão atmosférica do ambiente.
  - (a) Se a pressão parcial de  $CO_2$  no ar alveolar for 42 mmHg, qual é a sua percentagem na constituição desse ar?
  - (b) Se somente 14% do ar fosse constituido de O<sub>2</sub>, qual seria a sua pressão parcial?
  - (c) Se além de  $CO_2$  e  $O_2$ , o ar alveolar ainda estiver saturado de vapor de água (a pressão de vapor saturado a  $37^{\circ}$ C e 47 mmHg), qual é a fracção molecular de  $N_2$  nesse ar?

O coeficiente de difusão da sacarose na água é de  $5.2 \times 10^{-10} m^2 / s$ .

- (a) Quanta sacarose se difundirá em 20 s através de uma tubulação horizontal de 1.5 cm de raio, se o gradiente de cncentração fr de  $0.25 kg/m^3$  em cada metro de tubulação.
- (b) Se 10g dessa sacarose, cuja massa molar é 360 g, forem dissolvidos em 11 de água a  $87^{\circ}C$ , qual será a pressão osmótica da solução?
- 6. Uma célula esférica de  $2\mu m$  de diâmetro tem no seu interior uma substância de 0.001 mol/l que não pode atravessar a sua membrana. A tensão de ruptura da membrana é de  $10^{-2} N/m$ . Verifique se é possível romper-se a membrana da célula quando a mesma (a célula) for mergulhada na água pura a uma temperatura de 300 K.
- 7. Um gás é aquecido em um cilíndro expansível. Se a temperatura sobe de  $25^{\circ}C$  para  $37^{\circ}C$ , qual é o seu aumento de volume?
- 8. Um volume de  $150cm^3$  de  $O_2$  à pressão de 75 torr e a  $25^oC$ , é aquecido a  $500^oC$  e seu volume aumentou para 200 ml. Calcule a pressão do gás.