Resolução da lista 1

Renan da Silva Guedes

29 de Março de 2020

- 1. Dentre os métodos estudados em aula, quais os considerados diretos e os indiretos? Em que se baseia esta classificação?
- 2. Um produtor colheu 1000 toneladas de arroz com umidade inicial de 22%.
 - (a) Qual a massa de produto seco?
 - $\bullet \ m_T = 1000\,t$
 - = 22%

$$u_{bu} = \frac{m_{H_2O}}{m_T}$$
 (1)
 $0.22 = \frac{m_{H_2O}}{1000} \Rightarrow$ (2)
 $\Rightarrow m_{H_2O} = 220 t$ (3)

$$0.22 = \frac{\mathrm{m}_{\mathrm{H_2O}}}{1000} \Rightarrow \tag{2}$$

$$\Rightarrow m_{H_2O} = 220 t$$
 (3)

$$m_T = m_{H_2O} + m_s \Rightarrow$$
 (4)

$$\Rightarrow 1000 = 220 + m_s \Rightarrow \tag{5}$$

$$\Rightarrow m_s = 780 t \tag{6}$$

(b) Qual o teor de umidade em base seca?

$$u_{bs} = \frac{m_{H_2O}}{m_s} \Rightarrow$$

$$= \frac{220}{780}$$
(8)

$$= \frac{220}{780} \tag{8}$$

$$= 28.2\%$$
 (9)

(c) Para secar os grãos para 10% de umidade, quanto de água deve ser removida?

$$22\% \to 10\% \tag{10}$$

Retirar x t de água

$$u_{bu} = \frac{m_{H_2O}}{m_T} \Rightarrow \tag{11}$$

$$\Rightarrow 0.10 = \frac{\mathrm{m}_{\mathrm{H_2O}} - x}{\mathrm{m}_{\mathrm{s}} + \mathrm{m}_{\mathrm{H_2O}} - x} \Rightarrow \tag{12}$$

$$\Rightarrow 0.10 = \frac{220 - x}{1000 - x} \Rightarrow \tag{13}$$

$$\Rightarrow 0.10 = \frac{220 - x}{1000 - x} \Rightarrow \tag{13}$$

$$\Rightarrow 100 - 0.1 x = 220 - x \Rightarrow \tag{14}$$

$$\Rightarrow 0.9 x = 120 \Rightarrow \tag{15}$$

$$\Rightarrow x = 133.3333 t \tag{16}$$

- 3. Cinco toneladas de Soja estavam com 13% de umidade e foram levadas para um ambiente com 90% de umidade relativa e 25 °C. Dados: $n = 1,52 \text{ e K} = 3,20 \cdot 10^{-5}$
 - (a) Qual a nova umidade da soja?
 - Conversão de temperatura • $m_T = 5 t$

•
$$u_{bu} = 13\%$$
 $T(Ra) = (25 + 273.15) \cdot \frac{9}{5}$ (17)

- UR = 90%Equação de Henderson
- T = 25 °C

•
$$n = 1.52$$

$$1 - UR = \exp(-K T U_e^n) \Rightarrow \tag{18}$$

•
$$n = 1.52$$

$$1 - UR = \exp(-K T U_e^n) \Rightarrow$$
 (18)
$$\Rightarrow 1 - .0.9 = \exp(-3.2 \cdot 10^{-5} \cdot \cdot U_e^{1.25}) \Rightarrow$$
 (19)

•
$$K = 3.2 \cdot 10^{-5}$$
 $\Rightarrow U_e = 25.0944\%$ (20)

4. Dez toneladas de milho estavam em equilíbrio a uma umidade relativa de 80% e temperatura de 30 °C. Todo este produto foi levado a um ambiente onde a umidade de equilíbrio final foi de 10%. Sabendo-se que o kg de milho custa R\$1,50 qual o ganho ou perda causado pela mudança de condições. Dados: n = 1.90 e $K = 1.1 \cdot 10^{-5}$