PORTUGUÊS

QUESTÃO 01 - (1,0 ponto) – Professora LÚCIA

QUESTÃO 02 - (1,0 ponto) – Professora LÚCIA

QUESTÃO 03 - (1,0 ponto) – Professora LÚCIA

QUESTÃO 04 - (1,0 ponto) – Professora LÚCIA

QUESTÃO 05 - (1,0 ponto) – Professor ROGGER

QUESTÃO 06 - (1,0 ponto) – Professor ROGGER

QUESTÃO 07 - (1,0 ponto) – Professora TATIANE

QUESTÃO 08 - (1,0 ponto) – Professora TATIANE

QUESTÃO 09 - (1,0 ponto) – Professora TATIANE

QUESTÃO 10 - (1,0 ponto) – Professora TATIANE

QUÍMICA

QUESTÃO 01 - (1,0 ponto) – Professor GUSTAVO

Mistura azeotrópica

QUESTÃO 02 - (1,0 ponto) – Professor GUSTAVO

a) As transformações que ocorrem são a fusão do gelo e a sublimação do gelo-seco. Esses processos fazem com que as bebidas se resfriem porque são endotérmicos, isto é, ocorrem com absorção de energia.
b) O volume de líquido no copo d é menor do que na situação inicial. Isso significa que ali estava o gelo-seco, pois este, ao sofrer sublimação, liberou gás carbônico. Sabendo que o copo y contém gelo, pois é aquele em que o sólido é menos denso, o copo x da situação inicial corresponde ao copo d da situação final. No copo c (correspondente ao y), a concentração final de álcool ficou diferente da concentração inicial. Isso ocorreu porque a água líquida formada na fusão do gelo diluiu a solução, diminuindo a concentração de álcool.

QUESTÃO 03 - (1,0 ponto) – Professor GUSTAVO

$H_2O_{(l)}$ e clorofórmio

QUESTÃO 04 - (1,0 ponto) – Professor GUSTAVO

Água: 500 cm^3
Álcool anidro: 625 cm^3

QUESTÃO 05 - (1,0 ponto) – Professor GUSTAVO

a) 1360 g
b) gasoso

QUESTÃO 06 - (1,0 ponto) – Professor ARTHUR

1,699 + 0,585 = X + 0,850
X = 1,434

QUESTÃO 07 - (1,0 ponto) – Professor ARTHUR

6 + X = 10
X = 4g

6 ---- 4
y ---- 0,5
y = 0,75

0,75 + 0,5 = z
z = 1,25

QUESTÃO 08 - (1,0 ponto) – Professor ARTHUR

Massa de cloro que reage: 500-145 = 355

Massa de substância obtida:

355 + 10 = 365g

QUESTÃO 09 - (1,0 ponto) – Professor ARTHUR

A=18g; B=18g; C=14,7g; D=5,4g;

QUESTÃO 10 - (1,0 ponto) – Professor ARTHUR

X = 32g; Y = 66g; Z = 70g ; W = 88g; A = 40g; B = 132g