### CENTRO UNIVERSITÁRIO SENAC



## ANÁLISE DE DESENVOLVIMENTO DE SISTEMAS

# MATEMÁTICA PARA TECNOLOGIA DA INFORMAÇÃO

### PROF. SARON

#### ATIVIDADE DISCENTE ORIENTADA - ADO 02

- 1) Eu estava com 10 notas de dinheiro em minha carteira e sabia que eram notas de R\$ 20,00 e de R\$ 5.00, mas não sabia a quantidade total de notas que estavam lá. Coloquei minha máscara e fui até o mercado próximo de casa. Comprei pouquíssimas coisas e o valor da compra ficou em exatos R\$ 140,00. Quando paguei como o meu dinheiro da carteira, utilizei todas as notas e fiquei sem nenhum nela. Fiquei pensando... quantas notas de R\$ 20,00 e notas de R\$ 5,00 eu tinha na carteira? (Evidenciar todo o processo matemático da resolução).
  - 2) Resolver os dois sistemas de equações abaixo, como realizado em aula: a)  $\begin{cases} 3x 2y = -14 \\ 2x + 3y = 8 \end{cases}$ b)  $\begin{cases} 2x + y + z = 3 \\ -2x + 2y z = 0 \\ 3x + y + z = 1 \end{cases}$

a) 
$$\begin{cases} 3x - 2y = -14 \\ 2x + 3y = 8 \end{cases}$$

b) 
$$\begin{cases} 2x + y + z = 3 \\ -2x + 2y - z = 0 \\ 3x + y + z = 1 \end{cases}$$

Apresentar os passos desta resolução.

Após a resolução manual, acesse o site a seguir para a verificação do desenvolvido: https://www.solumaths.com/pt/calculadora/calcular/resolver\_sistema.

Print e cole a tela como forma de evidenciar a realização desta etapa do exercício 02. Caso não tenha sucesso com esta calculadora indicada, realizar busca por outra para acessar a resolução.

3) Dada a reação química não balanceada e que um Químico necessitava com urgência desta informação do balanceamento para poder colocar as quantidades corretas dentro do reator e obter a reação:

$$K_2Cr_2O_7 + HC\ell + FeC\ell_2 \rightarrow CrC\ell_3 + FeC\ell_3 + H_2O + KC\ell$$

O Químico tentou inúmeras vezes realizar o balanceamento manualmente desta reação, mas sem sucesso. Desta forma ele recorreu ao Google e por busca encontrou o seguinte site: https://pt.planetcalc.com/6335/?thanks=1

Obteve a sua informação necessária rapidamente, graça à Matemática para Tecnologia da Informação.

Verifique se esta calculadora executou o balanceamento correto que o Químico utilizou, realizando manualmente este balanceamento através dos seus conhecimentos de Matemática. Utilize a informação: Fixar o valor "1" para o primeiro composto químico e descubrir, matematicamente o valor das incógnitas que estão em destaque vermelho:

1 
$$K_2Cr_2O_7 + a HC\ell + b FeC\ell_2 \rightarrow c CrC\ell_3 + d FeC\ell_3 + e H_2O + f KC\ell$$

Monte o sistema de equações e efetue a resolução. Observação:

Para você solicitar o balanceamento desta reação na calculadora elaborada neste site que o Químico utilizou, a reação química deverá ser escrita da seguinte forma:

$$K2Cr2O7 + HCl + FeCl2 = CrCl3 + FeCl3 + H2O + KCl$$

(basta copiar e colar no local correto do site).