

Centro de Energia Nuclear na Agricultura – CENA/USP
CEN5806: Fundamentos de Química Aplicados à Agricultura e
ao Ambiente – Prof. Dr. Alex Virgilio

Atividade avaliativa 4

Acesse a simulação interativa “Molaridade” em:
https://phet.colorado.edu/sims/html/molarity/latest/molarity_pt_BR.html

1-) Selecione na lista de solutos o permanganato de potássio (KMnO_4) e assinale o item “Ver valores”.

a-) Aumente a quantidade de soluto através do botão até a marca de 0,900 mols. O que ocorre com a concentração? Discuta

b-) Diminua a quantidade de soluto através do botão até a quantidade de mols seja 0,210. Qual a concentração molar obtida?

c-) Aumente o volume até 0,880 L. Qual a concentração de KMnO_4 em g/L obtida?

2-) Selecione na lista de solutos o cloreto de níquel (II) e assinale o item “Ver valores”

a-) Diminua a quantidade de solvente até 0,200 L e determine qual a concentração molar dessa solução

b-) Preparou-se 100,0 mL de uma solução a partir de 2,50 mL da solução do item “a”. Qual a concentração dessa solução?

c-) Calcule qual o volume da solução “a” seria necessário para preparar 50,0 mL de uma solução 4 mol/L de NiCl_2 . Analise e comente sobre o resultado obtido