**Molaridade de Soluções**

**Parte A:**

**Para responder às perguntas 1 a 4, talvez seja necessário completar algumas pesquisas externas usando suas anotações, um site acadêmico, um livro ou outra fonte para responder a esses itens.**

**Nas caixas abaixo, desenhe o que você vê se suas soluções estiverem saturadas, insaturadas e supersaturadas.**

SUPERSATURADAS

INSATURADAS

SATURADAS

1) Quais são as diferentes maneiras de medir a concentração de uma solução e por que elas são usadas para cada situação?

2) Compare soluções diluídas e concentradas para insaturados, saturados e supersaturados. Use fotos (prints) se isso for útil para você.

3) Quais são as maneiras que permitem aumentar a concentração de uma solução?

4) Quais são os fatores que permitem aumentar a taxa de dissolução de uma solução?

NO SIMULADOR:

Nesta simulação, estamos assumindo que a temperatura é definida constantemente a 25°C e que permanece constante. Durante esta simulação, você irá determinar a quantidade em gramas para cada amostra de produto químico.

Use os seguintes parâmetros: Você tem 0,50 L de substância (defina o controle deslizante apropriadamente). Você escolherá dois números diferentes de moles (usando o controle deslizante apropriadamente) para alterar a molaridade de sua solução.

Para cada uma das soluções restantes, calcule a quantidade em gramas de soluto.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Substance | Moles (mol) | Volume (L) | Molarity (M) | Grams (g) |
| 1. nitrato de cobalto (II) |  |  |  |  |
| 1. nitrato de cobalto (II) |  |  |  |  |
| 1. Cloreto de cobalto (II) |  |  |  |  |
| 1. Cloreto de cobalto (II) |  |  |  |  |
| 1. dicromato de potássio |  |  |  |  |
| 1. dicromato de potássio |  |  |  |  |
| 1. cloreto de níquel (II) |  |  |  |  |
| 1. cloreto de níquel (II) |  |  |  |  |
| 1. cloreto de níquel (II) |  |  |  |  |
| 1. sulfato de cobre (II) |  |  |  |  |
| 1. Permanganato de potássio |  |  |  |  |
| 1. permanganato de potássio |  |  |  |  |

Para cada uma das soluções acima, mostre os cálculos que demonstram o número de gramas necessários para fornecer a solução saturada, caso você ainda não a tenha obtido. Se não for possível saturar uma solução, diga o que você tentou.