Prof. Jesualdo Pereira Farias

mento no número de alunos que procuram os cursos de graduação em química. Sendo assim, muitos de vocês estudarão nas instituições que oferecem cursos superiores na área de química e outros tantos serão nossos colegas no magistério.

Por falar no exercício da profissão na área de química, julgo ser importante dividir com vocês algumas preocupações: A química, sabemos, está no nosso dia a dia, facilitando a execução de várias tarefas. Seria inimaginável

dade da solução do procedimento !, que é de 0,1 mol/ L . O que significa que a embalagem II conseguiu mitigar melhor o resíduo de NaOH .

CE	Fortaleza	Farias Brito	9°		

Olimpíada Brasileira de Química – Modalidade A

30/08/2014 - Tempo

Qual lei de velocidade é consistente com o mecanismo proposto?

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA

RESULTADOS MODALIDADE A

Olimpíada Brasileira de Química - 2013

Isótopo

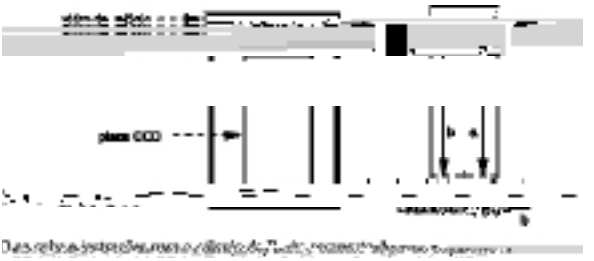
Determine a ordem em relação aos reagentes assumindo que sejam números inteiros.

A cinética da reação (**2**) pode ser facilmente investigada utilizando o método

Dica: Use a pipeta graduada de 25 mL para a solução #**A2-1**, a pipeta graduada de 10 mL para KI, a pipeta graduada de 5 mL para a solução #**B2**, e uma das buretas para água (você precisará preencher a bureta com a pisseta a cada medida)

Prepare 55 mL de solução # **A2** em um béquer de 100 mL contendo uma barra magnética e coloque sobre a placa isolante (IP) no agitador. Solução #**A2** contém a solução #**A2-1**, KI e água destilada (veja a tabela abaixo para o volume de cada componen 5 ( )5-0.00a r acPraare 55 mL de solução (#)] TJ 0 Tc BT 39.-0. 3 3 T 10 0 0

o sistema eluente. Coloque a mistura de n-hexano/acetato de etila na cuba (**Nota:** O nível do solvente não deve atinigir os spots na placa se preparado como mostrado). Cubra e agite suavemente a cuba, depois deixe-a em repouso por 2 min.



realizar a caracterização do produto e o controle de sua pureza por Croma-

Anexo II

2%3#! "*" ; D"# &*# %& ; TJ ') "' &*# ("#) , ; -) $# " ; "' E-$0# ; &# "@=-/- I '-&0# . $ '$# &#
%&) . &*+&# **4** 5#N ; (-@="#+$Tm1) #@=$/#1#&#-) -*#"*+FB"/50#

(b) Complete a equação que simboliza um processo de fissão do urânio-235.

$$^{235}U + {}^{1}_{0}n \Downarrow {}^{92}Kr + 3\,{}^{1}_{0}n + _____$$

Na verdade, quando o urânio-235 se fissiona, são produzidos muitos núcleos diferentes. Embora a massa média dos fragmentos seja de 118,