

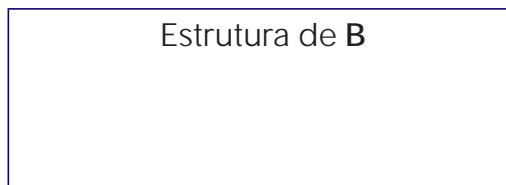
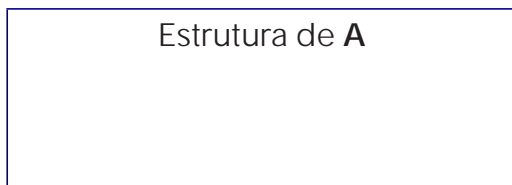
!"

!

PROBLEMA TEÓRICO 1

mol de ácido fórmico e um composto (A). Por outro lado, quando um metil glicosídeo (B) é tratado da mesma forma que o composto anterior, isto é reagindo com o periodato, é consumido somente 1 mol de ácido e não há formação de ácido fórmico, mas sim do composto (A).

2. Desenhe as estruturas dos compostos (A) e (B).



Parte 3



Atualmente, aceita-se que os primeiros aminoácidos foram sintetizados na Terra a partir de formaldeído, cianeto de hidrogênio, amônia e água, compostos simples presentes na atmosfera primitiva. Uma possível reação envolve uma série de ataques nucleofílicos e de transferência de prótons.

3.



PROBLEMA TEÓRICO 3 | 10,0%

nio presente na amostra, convertido em H_3AsO_4 , por tratamento adequado. Posteriormente neutraliza-se o ácido e adiciona-se exatamente 40,00 mL de AgNO_3 $6,22 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1}$

mando que não há presença de outros íons que influenciem o equilíbrio da solubilidade do carbonato de cálcio.

Andrea também descobriu que o estilbeno pode ser utilizado para a determinação quantitativa de pesticidas halogenados ao sintetizar um composto organometálico derivado dele. Para isso, propôs a seguinte rota sintética:

O composto organometálico **C** (resultado da reação entre o estilbeno e o metal **I**) é utilizado para reações de transferência de elétrons como a desalogenação redutiva de herbicidas. O esquema de reações para a síntese do metal **I** e o estilbeno é apresentado a seguir:



O mineral é um silicato de **I** e alumínio. O procedimento de extração do metal **I**, é dado por uma dissolução do mineral em H_2SO_4
