PROGRAMA NACIONAL OLIMPÍADAS DE QUÍMICA

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA

2020 ï FASE VI

Caderno de Problemas

Tabela Periódica com massas atômicas relativas

1

Nr

Exame da Olimpíada Brasileira de Química 2020 –

Exame da Olimpíada Brasileira de Química 2020 –

Exame da Olimpíada Brasileira de Química 2020 –

4.11 <u>Forneça</u> as fórmulas estruturais para os compostos **19** e **21.**

Problema 5 14% do total

A avaliação de sistemas químicos e equilíbrios envolvidos pode ser realizada por métodos espectroscópicos. No gráfico abaixo, pode-se visualizar alguns espectros UV-Vis obtidos em três diferentes condições de pH para uma solução aquosa contendo um ácido RCOOH hipotético.

Condições experimentais: Todas as curvas foram obtidas com soluçurvas foram obtims·(f)-164(s/F1 11.04 Tf1 0 0 1 531.7

hipotético.

Exame da Olimpíada Brasileira de Química 2020 –

Problema 6 10% do total

6.1. Se $_{f}H^{0}$ (298K) para o MgCl é igual à -641 kJ mol^{-1}, **calcule** a energia de rede do $MgCl_2$.

Dados:

Entalpia de sublimação do Mg $_{s}H^{0}$ (Mg,s) = 146 kJ mol^{-1}

A cinética das reações S_N1 ou S_N2 é influenciada de maneira diferente pelos grupos R substituintes da cadeia.

7.7. Tendo-se os três halogenoalcanos:(e)4(seu Tm09i 358 73E.1q0.000008871 0 5395.32 841.92 reW*nBT/F1 8.0