



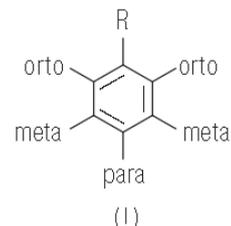
COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS

Data: ____/____/____

Professora: Thamis Cid

Aluno: _____

Volume 11 – página 49



1. Represente as reações orgânicas a seguir, identificando seus produtos.

a) monocloração do butano

a) Para $R = \text{NO}_2$, escreva a reação balanceada da molécula (I) com excesso de Br_2 .

b) nitração do tolueno

c) monobromação do tolueno (metilbenzeno)

b) Para $R = \text{CH}_3$, escreva a reação balanceada da molécula (I) com excesso de Cl_2 .

d) monocloração do nitrobenzeno

e) trinitração do tolueno (metilbenzeno)

2. (UNESP – SP) Considere uma molécula com um anel benzênico na qual houve uma reação de substituição, tendo sido adicionado ao anel um grupo R. Em relação a esse grupo, as outras posições do anel são classificadas como orto, meta e para.

3. (UEG – GO) Os compostos aromáticos geralmente apresentam baixa polaridade, tendo, desse modo, baixa solubilidade em água. Alguns exalam cheiro agradável. Aliás, o termo “aromático” deve-se à presença do anel benzênico nos compostos extraídos do benjoim e da baunilha, por exemplo, que têm aroma agradável.

a) Considerando-se a fórmula molecular C_7H_8O , escreva a fórmula estrutural de três compostos aromáticos que sejam isômeros de função.

b) Forneça a fórmula estrutural dos principais produtos A e B para a sequência de reações abaixo:
(Dado: $M(B) = 202 \text{ g mol}^{-1}$)

