



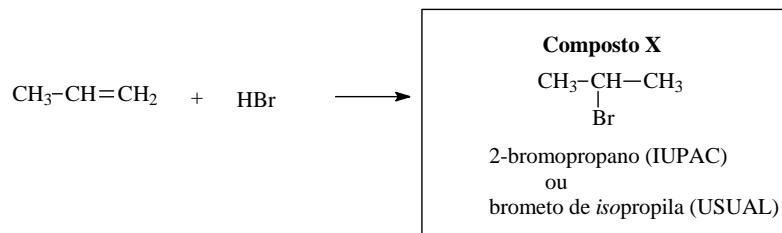
# V Olimpíada Roraimense de Química

## EM3 (3a Série)

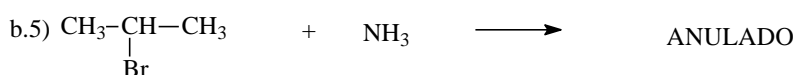
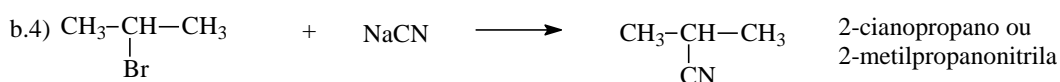
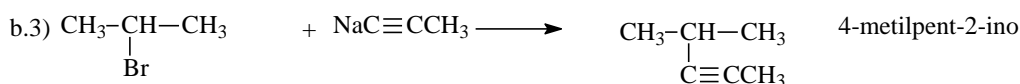
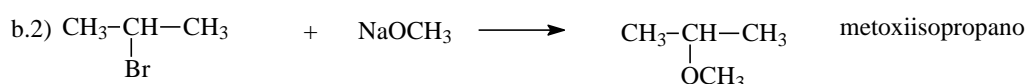
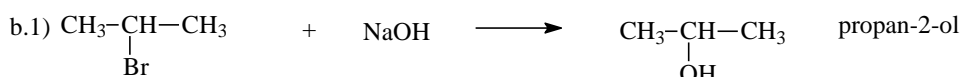
### GABARITO DE QUESTÕES DE QUESTÕES ANALÍTICO-EXPOSITIVA

11) O prop-1-eno ao sofrer adição de HBr, produz um composto X.

a) Escreva a estrutura e o nome do composto X.

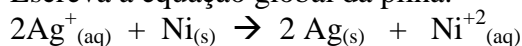


b) Escreva as estruturas e os nomes dos compostos orgânicos produzidos nas reações do composto X com;



12) Uma pilha em solução aquosa foi montada usando eletrodos de Prata ( $\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}$ ,  $E^\circ = +0,80 \text{ V}$ ) e de Níquel ( $\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ni}$ ,  $E^\circ = -0,25 \text{ V}$ ). Sobre a pilha montada, faça o que se pede a seguir.

a) Escreva a equação global da pilha.



b) Determine o potencial-padrão  $E^\circ$  da pilha e indique qual eletrodo será o catodo e qual será o anodo.

Catodo: Prata (Ag)

Anodo: Níquel (Ni)

$$E^\circ_{\text{cel}} = E^\circ_{\text{Red}}(\text{catodo}) - E^\circ_{\text{Red}}(\text{anodo})$$

$$E^\circ_{\text{cel}} = E^\circ_{\text{Red}}(\text{prata}) - E^\circ_{\text{Red}}(\text{níquel})$$

$$E^\circ_{\text{cel}} = +0,80\text{V} - (-0,25\text{V})$$

$$E^\circ_{\text{cel}} = +1,05 \text{ V}$$