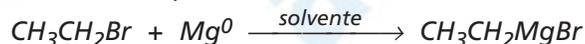
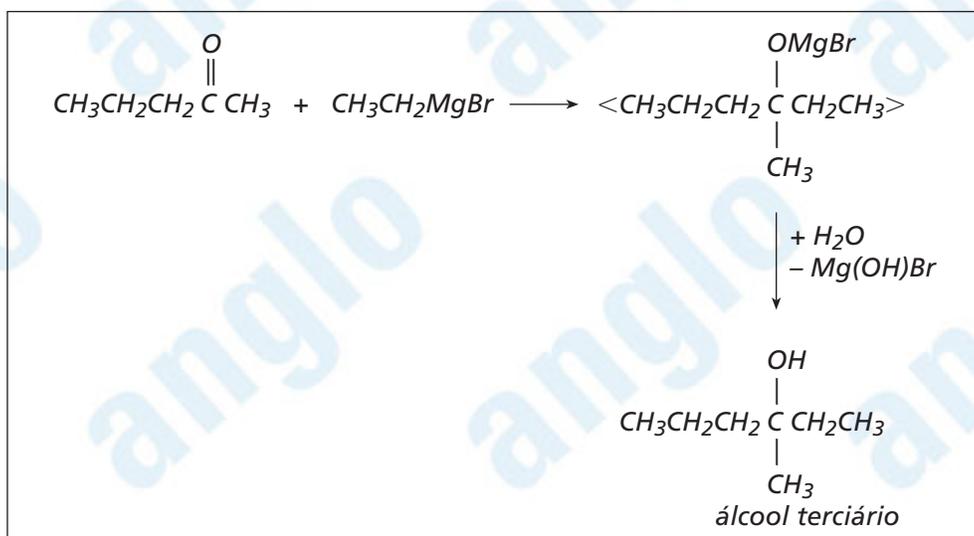
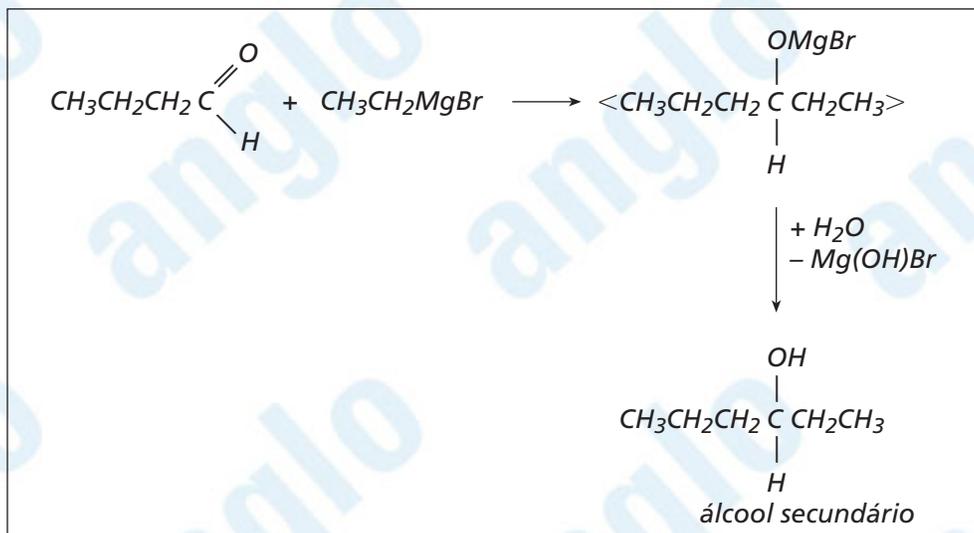


## Questão 2

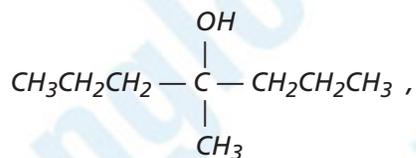
Em 1912, François Auguste Victor Grignard recebeu o prêmio Nobel de Química pela preparação de uma nova classe de compostos contendo, além de carbono e hidrogênio, magnésio e um halogênio — os quais passaram a ser denominados “compostos de Grignard”. Tais compostos podem ser preparados pela reação de um haleto de alquila com magnésio em solvente adequado.



Os compostos de Grignard reagem com compostos carbonílicos (aldeídos e cetonas), formando álcoois. Nessa reação, forma-se um composto intermediário que, reagindo com água, produz o álcool.



Por este método, para preparar o álcool terciário



há duas possibilidades de escolha dos reagentes. Preencha a tabela da folha de respostas para cada uma delas.

**Resolução**

	<b>Composto carbonílico</b>	<b>Reagente de Grignard</b>	<b>Haleto de alquila</b>
Possibilidade 1	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\overset{\text{O}}{\parallel}\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{MgBr}$	$\text{CH}_3\text{Br}$
Possibilidade 2	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C}\begin{array}{l} \text{---} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{MgBr}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$