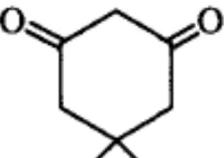
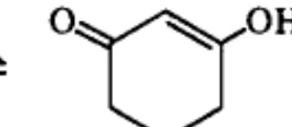


**Tableau 7.8. Constantes d'équilibre de l'énolisation de quelques composés carbonylés**

Composé	$K = \text{énol/cétone}$
$\text{CH}_3\text{CH}=\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_2=\text{CHOH}$	$10^{-5}$
$\begin{matrix} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3\text{CCH}_3 \end{matrix} \rightleftharpoons \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{H}_2\text{C}=\text{CCH}_3 \end{matrix}$	$8 \times 10^{-8}$ $6 \times 10^{-9}$
$\begin{matrix} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CCH}_2\text{CH}_3 \end{matrix} \rightleftharpoons \begin{matrix} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3\text{CH}=\text{CCH}_2\text{CH}_3 \end{matrix}$	$2 \times 10^{-8}$ $3,6 \times 10^{-8}$
$\begin{matrix} \text{O} & \text{O} \\    &    \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CCH}_3 \end{matrix} \rightleftharpoons \begin{matrix} \text{OH} \cdots \text{O} \\   \\ \text{CH}_3\text{C}=\text{CHCCH}_3 \end{matrix}$	$2,3 \times 10^{-1} (\text{H}_2\text{O})$ $29 (\text{CCl}_4)$
 $\rightleftharpoons$ 	$20 (\text{H}_2\text{O})$