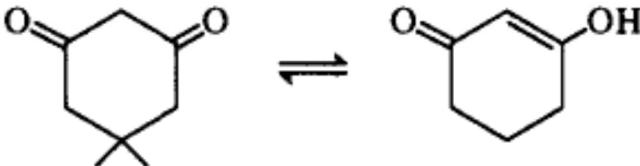


**Tableau 7.8. Constantes d'équilibre de l'énolisation
de quelques composés carbonylés**

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