

## تدريب حول تمييز الصيغ البنائية البنائية للمركبات العضوية

س ١ - جميع الأشكال الآتية تمثل نفس الصيغة البنائية لمركب ما، باستثناء شكل واحد ، فما هو هذا الشكل المخالف ؟

$\begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{CH}_3\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_2\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \\ \text{(ج)} $	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{OH} \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{CH}_3 \\ \text{(ب)} $	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{CH}_3 \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\   \quad   \quad   \\ \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \\ \text{(د)} $
$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{OH} \\ \text{(هـ)} $	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_3 \\   \\ \text{HO}-\text{C}-\text{CH}_2\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \\ \text{(و)} $	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \text{ CH}_2 \text{ CH}_2 \text{ C CH}_3 \\   \\ \text{OH} \\ \text{(ز)} $

س ٢ - جميع الأشكال الآتية تمثل نفس الصيغة البنائية لمركب ما، باستثناء شكل واحد ، فما هو هذا الشكل المخالف ؟

$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{MgCl} \\   \\ \text{H} \\ \text{(ج)} $	$\begin{array}{c} \text{MgCl} \\   \\ \text{CH}_3 \text{ CHCH}_3 \\ \text{(ب)} $	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{ClMg}-\text{C}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{H} \\ \text{(د)} $
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{MgCl} \\ \text{(هـ)} $	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_2\text{MgCl} \\   \\ \text{H} \\ \text{(و)} $	$\text{CH}_3 \text{ CH}(\text{MgCl}) \text{ CH}_3 \\ \text{(ز)}$

س ٣ - جميع الأشكال الآتية تمثل نفس الصيغة البنائية لمركب ما، باستثناء شكل واحد ، فما هو هذا الشكل المخالف ؟

$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 - \text{C} - \text{OMgCl} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>(ج)</p>	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{OMgCl} \\   \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$ <p>(ب)</p>	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_3 \\   \\ \text{OMgCl} \\ \text{() } \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{C} - \text{OMgCl} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>(د)</p>	$\begin{array}{c} \text{OMgCl} \\   \\ \text{CH}_3 \text{CH} \text{CH}_2 \text{CH}_3 \end{array}$ <p>(هـ)</p>	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_3 \\   \\ \text{OMgCl} \end{array}$ <p>(د)</p>

س ٤ - جميع الأشكال الآتية تمثل نفس الصيغة البنائية لمركب ما، باستثناء شكل واحد ، فما هو هذا الشكل المخالف ؟

$\text{CH}_3\text{CHO}$ <p>(د)</p>	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3 - \text{C} = \text{O} \end{array}$ <p>(ج)</p>	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{C} - \text{CH}_3 \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>(ب)</p>	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{H} \end{array}$ <p>(أ)</p>
$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{O} = \text{C} - \text{C} - \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>(ج)</p>	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{O} = \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$ <p>(د)</p>	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} = \text{O} \\   \quad   \\ \text{H} \quad \text{CH}_3 \end{array}$ <p>(د)</p>	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} \\   \quad    \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>(هـ)</p>