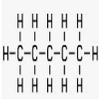
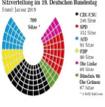
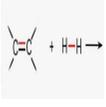
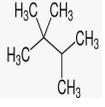
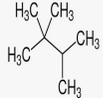


<p>Wie heißt die großtechnische Anlage zur Trennung der verschiedenen Erdölfraktionen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Raffinerie <input type="checkbox"/> Großfiltration <input type="checkbox"/> Fraktionierung <input type="checkbox"/> Reformier <input type="checkbox"/> Destille 	<p>Was sind ungesättigte Kohlenwasserstoffe?</p> $\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \backslash & / \\ & \text{C} = & \text{C} \\ & / & \backslash \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$ $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$ <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Verbindungen, denen Kohlenstoffatome fehlen <input type="checkbox"/> Brennbare Gase <input type="checkbox"/> Stoffe mit C-O-Doppelbindungen <input checked="" type="checkbox"/> Verbindungen von C und H mit Doppel- / <input type="checkbox"/> Verbindungen, denen ein Wasserstoffatom pro Molekül fehlt 	<p>Was charakterisiert Alkene?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Moleküle haben eine C-O-Doppelbindung <input type="checkbox"/> Jede ungesättigte Verbindung heißt Alken <input type="checkbox"/> Es ist ein flüssiges Erdölprodukt <input type="checkbox"/> KWs mit einem ungepaarten Elektron <input checked="" type="checkbox"/> KW mit Doppelbindung zwischen C-Atomen 	<p>Wie heißt die letzte Fraktion der Erdöldestillation</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ruß <input type="checkbox"/> Teer <input type="checkbox"/> Paraffinöl <input checked="" type="checkbox"/> Bitumen <input type="checkbox"/> schweres Heizöl
<p>Wie heißt der gesättigte Kohlenwasserstoff mit 8 Kohlenstoff- und 18 Wasserstoffatomen?</p> C_8H_{18} <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Paraffin 8 <input type="checkbox"/> Octadecahydrogen <input checked="" type="checkbox"/> Octan <input type="checkbox"/> Hexan <input type="checkbox"/> 8-Carbon-18-hydrid 	<p>Wie viele Isomere gibt es vom Pentan?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 4 Isomeren <input checked="" type="checkbox"/> 3 Isomeren <input type="checkbox"/> 2 Isomeren <input type="checkbox"/> mehr als 5 Isomeren <input type="checkbox"/> nur n-Pentan 	<p>Wie heißen die Stoffgemische zu einem Siedebereich in der Erdöldestillation?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Extrakte <input type="checkbox"/> Koalitionen <input type="checkbox"/> Destillationsstufen <input type="checkbox"/> Kolonnen <input checked="" type="checkbox"/> Fraktionen 	<p>Was versteht man unter dem Begriff "Cracken" bei der Erdölveredlung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Abfangen von Radikalen <input type="checkbox"/> Verflüssigung von Bitumen <input checked="" type="checkbox"/> Aufspaltung großer Moleküle in kleinere <input type="checkbox"/> Aufbau langer Kohlenstoffketten <input type="checkbox"/> Anderer Ausdruck für Destillation
<p>Welches sind die beiden Hauptverbrennungsprodukte bei der vollständigen Verbrennung von Benzin?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Stickoxide und Wasser <input checked="" type="checkbox"/> Wasser und Kohlendioxid <input type="checkbox"/> Kohlenmonoxid und Kohlendioxid <input type="checkbox"/> Kohlendioxid und Schwefeloxid <input type="checkbox"/> Stickstoff- und Schwefeldioxid 	<p>Warum kommt es zur Rußbildung bei der Verbrennung von langkettigen Kohlenwasserstoffen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Verbrennung mit Luft ist unvollständig <input type="checkbox"/> Kohlendioxid zersetzt sich <input type="checkbox"/> Moleküle zerbrechen nicht <input type="checkbox"/> Der Sauerstoff ist zu träge <input type="checkbox"/> Entstehendes Wasser löscht die Verbrennung 	<p>Wie viel Liter Kohlendioxid liefert die vollständige Verbrennung bei NB von n(Methan) = 1 mol?</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$ <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> 22,4 l <input type="checkbox"/> 44,8 l <input type="checkbox"/> 2,24 l <input type="checkbox"/> 1,4 l <input type="checkbox"/> 11,2 l 	<p>Reaktion, bei der aus ungesättigten Kohlenwasserstoffen und Wasserstoff eine gesättigte Verbindung entsteht?</p> $\text{C}=\text{C} + \text{H}-\text{H} \rightarrow$  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydratisierung <input checked="" type="checkbox"/> Hydrierung <input type="checkbox"/> Substitution <input type="checkbox"/> Sättigung <input type="checkbox"/> Alkanisierung
<p>Welcher giftige Stoff in Autoabgasen wird bei der Abgassonderuntersuchung gemessen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Schwefeldioxid <input type="checkbox"/> Kohlendioxid <input checked="" type="checkbox"/> Kohlenmonoxid <input type="checkbox"/> Stickstoffdioxid <input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff 	<p>Wie heißt die im Bild gezeigte Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1,2,3-Trimethylpentan <input type="checkbox"/> 1,2,3,3,3-Methylpentan <input type="checkbox"/> 2,2,3,3-Tetramethylpropan <input type="checkbox"/> 1,1,2-Trimethylpropan <input checked="" type="checkbox"/> 2,2,3-Trimethylbutan 	<p>Welche der folgenden Verbindungen ist zur abgebildeten isomer?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1,2,3-Triethylhexan <input type="checkbox"/> 2,2-Dimethylhexan <input type="checkbox"/> 2-Methylheptan <input type="checkbox"/> n-Hexan <input checked="" type="checkbox"/> n-Heptan 	<p>Die im Bild gezeigte Summenformel hat das</p> C_6H_{12} <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1-Penten <input checked="" type="checkbox"/> 1-Hexen <input type="checkbox"/> 1-Hexin <input type="checkbox"/> 1-Hexin <input type="checkbox"/> 1-Hepten
<p>Wieviel Isomere gibt es von C₆H₁₄</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> drei Isomere <input type="checkbox"/> vier Isomere <input checked="" type="checkbox"/> fünf Isomere <input type="checkbox"/> sieben Isomere <input type="checkbox"/> es gibt nur n-Hexan 	<p>Wieviel Isomere gibt es vom Heptan?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 5 <input checked="" type="checkbox"/> 7 <input type="checkbox"/> 9 <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> es gibt nur n-Heptan 	<p>Alkane reagieren sind reaktionsträge. Folgende Reaktion gibt es aber...</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Startreaktion 2. Kettenfortpflanzungsreaktion 3. Kettenabbruchreaktion <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> elektrophile Addition <input type="checkbox"/> Reaktion mit Säuren oder Basen <input type="checkbox"/> Überreaktion <input type="checkbox"/> nucleophile Addition <input checked="" type="checkbox"/> radikalische Substitution 	<p>Zum Start der radikalischen Substitution benötigt man</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Strom <input type="checkbox"/> Wasser <input checked="" type="checkbox"/> UV-Licht <input type="checkbox"/> Sonnencreme <input type="checkbox"/> Wärme
<p>Bei der Radikalischen Substitution der Alkane entstehen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metalle <input type="checkbox"/> Alkansäuren <input type="checkbox"/> Salze <input type="checkbox"/> Alkene <input checked="" type="checkbox"/> Halogenalkane 			