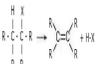
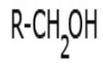
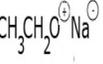
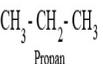
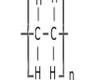
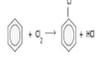
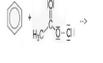
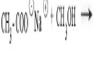


Speichern

<p>Eine chemische Reaktion, bei der aus zwei Edukten genau ein Produkt entsteht, heißt</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Substitution <input checked="" type="checkbox"/> Addition <input type="checkbox"/> Pyrolyse <input type="checkbox"/> Katalyse <input type="checkbox"/> Eliminierung</p>	<p>Eine chemische Reaktion, bei der aus einem Edukt genau zwei Produkte entstehen, heißt</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Substitution <input type="checkbox"/> Addition <input type="checkbox"/> Pyrolyse <input type="checkbox"/> Katalyse <input checked="" type="checkbox"/> Eliminierung</p>	<p>Unter einer Hydrierung versteht man:</p> <p></p> <p><input checked="" type="checkbox"/> eine Anlagerung von Wasserstoff <input type="checkbox"/> eine Addition von Wasser <input type="checkbox"/> eine Eliminierung von Wasserstoff <input type="checkbox"/> Verbrennung von Wasserstoff <input type="checkbox"/> ein Auflösen in Wasser</p>	<p>Alkene entstehen z.B. durch</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Hydrierung von Alkenen <input checked="" type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkanolen <input type="checkbox"/> Oxidation von Alkanalen <input type="checkbox"/> Addition von Sauerstoff an Alkene <input type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkansäuren</p>
<p>Die Elektrolyse von Natriumethanoat liefert</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> an der Kathode nur Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> an der Kathode Ethan und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> an der Anode Wasserstoff <input checked="" type="checkbox"/> an der Anode Ethan und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> an beiden Elektroden die gleichen Gase</p>	<p>Welches Produkt ist beim Cracken von Propan nicht zu erwarten?</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Propen <input type="checkbox"/> Ethen <input type="checkbox"/> Methan <input checked="" type="checkbox"/> Buten</p>	<p>Welche Aussage trifft für die vollständige katalytische Hydrierung von Ethin nicht zu?</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Das Volumen verkleinert sich auf die Hälfte <input type="checkbox"/> Das Volumen verkleinert sich auf zwei Drittel <input type="checkbox"/> Es entsteht Ethan <input type="checkbox"/> Die Reaktion ist exotherm <input type="checkbox"/> Das Produkt ist gasförmig</p>	<p>2,4-Dimethylpent-1-en reagiert mit Wasserstoff. Welcher Reaktionstyp läuft ab?</p> <p><input type="checkbox"/> Radikalische Substitution <input checked="" type="checkbox"/> Elektrophile Addition <input type="checkbox"/> Elektrophile Substitution <input type="checkbox"/> Nucleophile Substitution <input type="checkbox"/> Eliminierung</p>
<p>Unter einer Dehydrohalogenierung versteht man</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> eine Eliminierung von Halogenwasserstoff <input type="checkbox"/> Addition von Halogenen <input type="checkbox"/> eine Reaktion von Alkenen mit Halogenwasserstoffen <input type="checkbox"/> eine Substitutionsreaktion <input type="checkbox"/> eine radikalische Kettenreaktion</p>	<p>Polyethen entsteht durch</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Pyrolyse von langkettigen Kohlenwasserstoffen <input type="checkbox"/> mehrfache Addition von Ethin <input type="checkbox"/> vielfache Addition von Wasserstoff an Ethen <input checked="" type="checkbox"/> Polymerisation von Ethen an einem Katalysator <input type="checkbox"/> Cracken von schwerem Heizöl</p>	<p>Bei der vollständigen katalytischen Hydrierung von Ethen verändert sich das Gesamtvolumen der Gase</p> <p><input type="checkbox"/> auf ein Drittel <input checked="" type="checkbox"/> auf die Hälfte <input type="checkbox"/> auf das Doppelte <input type="checkbox"/> auf das Dreifache <input type="checkbox"/> gar nicht.</p>	<p>Unter einer Pyrolyse versteht man</p> <p><input type="checkbox"/> das Abbrennen eines Gases <input checked="" type="checkbox"/> das thermische Zerbrechen großer Moleküle <input type="checkbox"/> eine Art der Kunststoffherzeugung <input type="checkbox"/> Verbrennung von Kunststoffabfällen <input type="checkbox"/></p>
<p>Beim Cracken von Paraffin entstehen</p> <p><input type="checkbox"/> nur gesättigte Kohlenwasserstoffe <input type="checkbox"/> nur gasförmige Alkane <input checked="" type="checkbox"/> u. a. gesättigte und ungesättigte Kohlenwasserstoffe <input type="checkbox"/> nur leicht entzündliche Benzine <input type="checkbox"/> ein Reinstoff</p>	<p>Alkane entstehen u. a. durch</p> <p></p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Hydrierung von Alkenen <input type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkanolen <input type="checkbox"/> Oxidation von Alkanalen <input type="checkbox"/> Addition von Sauerstoff an Alkene <input type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkansäuren</p>	<p>Methan reagiert mit Chlor zu Chlormethan und Chlorwasserstoff. Wie heißt so eine Reaktion?</p> <p>1. Startreaktion <input checked="" type="checkbox"/> Radikalische Substitution <input type="checkbox"/> Elektrophile Addition <input type="checkbox"/> Elektrophile Substitution <input type="checkbox"/> Aromatische Substitution <input type="checkbox"/> Eliminierung</p> <p>2. Kettenfortpflanzungsreaktion <input type="checkbox"/></p> <p>3. Kettenabbruchreaktion <input type="checkbox"/></p>	<p>Benzol reagiert mit Chlor zu Chlorbenzol und Chlorwasserstoff. Wie heißt so eine Reaktion?</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Radikalische Substitution <input type="checkbox"/> Elektrophile Addition <input checked="" type="checkbox"/> Elektrophile Substitution <input type="checkbox"/> Nucleophile Substitution <input type="checkbox"/> Eliminierung</p>
<p>Benzol reagiert mit HNO3/H2SO4. Was entsteht überwiegend?</p> <p><input type="checkbox"/> Aminobenzol <input type="checkbox"/> Benzolsulfonsäure <input type="checkbox"/> Anilin <input checked="" type="checkbox"/> Nitrobenzol <input type="checkbox"/> Phenol</p>	<p>Benzol reagiert mit Ethansäurechlorid. Was entsteht?</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Chlorbenzol <input type="checkbox"/> Ethylbenzol <input checked="" type="checkbox"/> Acetophenon <input type="checkbox"/> Nitrobenzol <input type="checkbox"/> Anilin</p>	<p>Propan-2-ol reagiert mit Kaliumpermanganat in saurer Lösung zu</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Propan <input type="checkbox"/> Propanal <input type="checkbox"/> Propen <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid <input checked="" type="checkbox"/> Propanon</p>	<p>Alkanale entstehen aus primären Alkanolen durch</p> <p><input type="checkbox"/> elektrophile Addition <input checked="" type="checkbox"/> Oxidation <input type="checkbox"/> Reduktion <input type="checkbox"/> nucleophile Substitution <input type="checkbox"/> Eliminierung</p>
<p>Essigsäure entsteht u. a. durch Oxidation von</p> <p><input type="checkbox"/> Propansäure <input checked="" type="checkbox"/> Ethanal <input type="checkbox"/> Propanal <input type="checkbox"/> Methanol <input type="checkbox"/> Methanal</p>	<p>Ester entstehen im Beisein von Schwefelsäure durch Reaktion</p> <p><input type="checkbox"/> von Alkoholen mit Alkanen <input type="checkbox"/> Alkoholen mit Alkenen <input type="checkbox"/> Alkinen mit Alkanen <input type="checkbox"/> Alkansäuren mit Alkanen <input checked="" type="checkbox"/> Säuren mit Alkoholen</p>	<p>Polyester entstehen durch</p> <p></p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Polykondensation <input type="checkbox"/> Polymerisation <input type="checkbox"/> Polyaddition <input type="checkbox"/> Polysubstitution <input type="checkbox"/></p>	<p>Bei der Reaktion von Propan-1,2,3-triol mit Ethandisäure entsteht ein</p> <p></p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Feststoff <input type="checkbox"/> Flüssigkeit <input type="checkbox"/> Gas <input type="checkbox"/> Reinstoff <input type="checkbox"/></p>
<p>Propanon reagiert mit Permanganationen im schwach sauren Medium zu</p> <p><input type="checkbox"/> Propansäure <input type="checkbox"/> Propanal <input type="checkbox"/> Propanol <input checked="" type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/></p>	<p>Natriumethanoat reagiert mit Methanol zu</p> <p></p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Ethylmethylether <input type="checkbox"/> Ethansäuremethylester <input type="checkbox"/> Ethylmethylketon <input type="checkbox"/> Propanol <input type="checkbox"/></p>	<p>Natriumethanoat reagiert mit Methanol zu</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> Ethylmethylether <input checked="" type="checkbox"/> Ethansäuremethylester <input type="checkbox"/> Ethylmethylketon <input type="checkbox"/> Propanol <input type="checkbox"/></p>	<p>Propansäure reagiert mit Chlorwasserstoff u. a.</p> <p></p> <p><input type="checkbox"/> gar nicht <input checked="" type="checkbox"/> zu Propansäurechlorid <input type="checkbox"/> zu Propanol <input type="checkbox"/> zu Propanal <input type="checkbox"/> zu Propanon</p>

Fragen Datei: OC06 Reaktionen - 28 Fragen