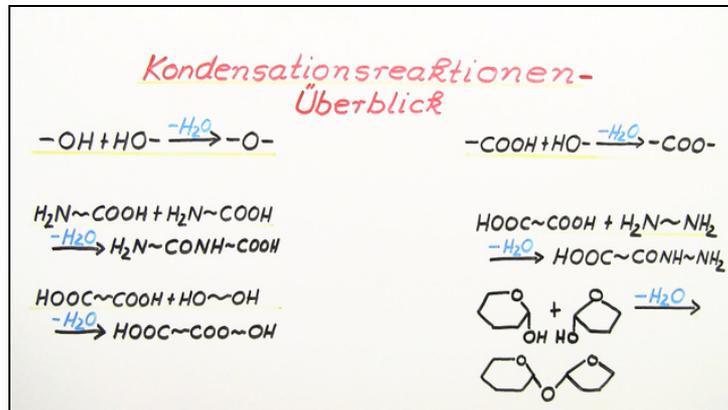




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Kondensationsreaktionen - Überblick



- 1 **Nenne die Anwendungen von Ethylacetat.**
- 2 **Erkläre das Wesen der Kondensationsreaktion an folgendem Beispiel.**
- 3 **Bestimme die Produkte der Kondensationsreaktionen.**
- 4 **Erkläre den Mechanismus der sauren Hydrolyse an einer Esterspaltung.**
- 5 **Ermittle die Ausgangsstoffe zur Synthese nachfolgender Kondensationsprodukte.**
- 6 **Bestimme das Kondensationsprodukt einer Claisen-Esterkondensation.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**



Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Nenne die Anwendungen von Ethylacetat.

Wähle die richtigen Anwendungen aus.

Ethylacetat wird auch Essigsäureethylester genannt und ist das Kondensationsprodukt aus Essigsäure und Ethanol.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Nenne die Anwendungen von Ethylacetat.

1. Tipp

Warum heißt die Umsetzung von Estern mit Lauge Verseifung?

2. Tipp

Fasern für Kleidungsstücke entstehen z.B. bei der Reaktion zwischen Hexamethyldiamin und Adipinsäure.

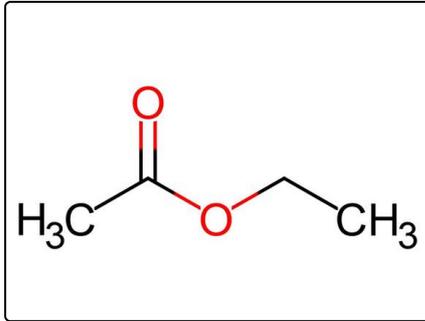


Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Nenne die Anwendungen von Ethylacetat.

Lösungsschlüssel: B, C



Ethylacetat ist eine flüssige Verbindung und wird vor allem als Lösungsmittel und als Extraktionsmittel (z.B. zur Entkoffeinierung von Kaffeebohnen) verwendet. In vielen alkoholhaltigen Getränken ist Ethylacetat von Natur aus in geringen Mengen vorhanden.

Eine technisch wichtige Rolle wird dieser Verbindung bei der Verwendung im Nagellackentferner und als Lösungsmittel in der Klebstoffindustrie zugesprochen.