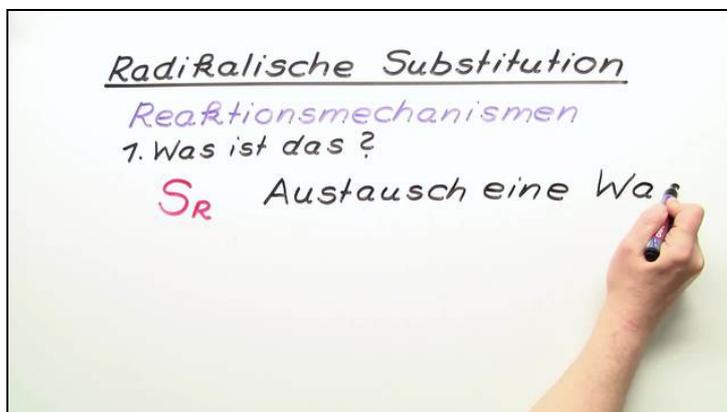




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Radikalische Substitution



- 1 **Erkenne, welche Radikale konjugierte und welche unkonjugierte Verbindungen sind.**
- 2 Beschreibe die radikalische Substitution.
- 3 Stelle das Grundschema der radikalischen Substitution am Beispiel der Halogenierung auf.
- 4 Stelle die Gleichung zur Reaktion von Ethan mit Chlor auf.
- 5 Benenne das Hauptprodukt bei der Reaktion von 3-Methylpentan und Chlor und erkläre die Entstehung.
- 6 Begründe, warum Brom mit Hexan erst unter starken Lichteinfluss reagiert.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

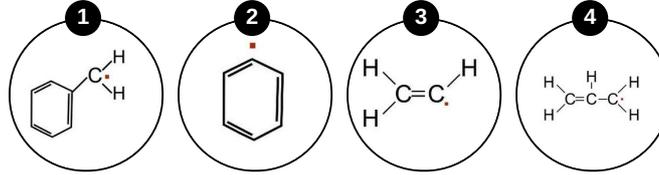


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Erkenne, welche Radikale konjugierte und welche unkonjugierte Verbindungen sind.

Ordne die Radikale entsprechend zu.



A

konjugierte
Radikale

B

nicht konjugierte
Radikale



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Erkenne, welche Radikale konjugierte und welche unkonjugierte Verbindungen sind.

1. Tipp

Was bedeutet Konjugation?

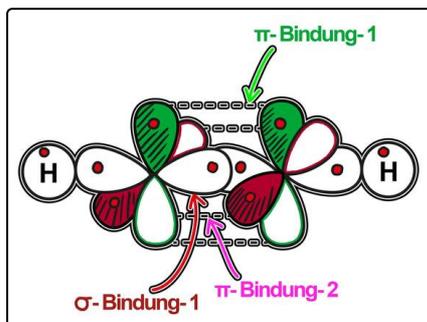


Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Erkenne, welche Radikale konjugierte und welche unkonjugierte Verbindungen sind.

Lösungsschlüssel: A: 1, 4 // B: 2, 3



Konjugation

Wechseln sich Einfach- und Doppelbindung in einem Molekül ab, so nennt man dieses System konjugiert.

Innerhalb dieser Verbindung überlappen sich die p-Orbitale der π -Bindungen. Die π -Elektronen können sich somit über das gesamte Molekül verteilen. Man sagt auch, sie seien „delokalisiert“. Die Radikale werden durch Mesomerie stabilisiert. Um herauszufinden, welches Radikal konjugiert ist, musst du überprüfen, ob der stetige

Wechsel zwischen Einfach- und Doppelbindung im Molekül vorhanden ist.