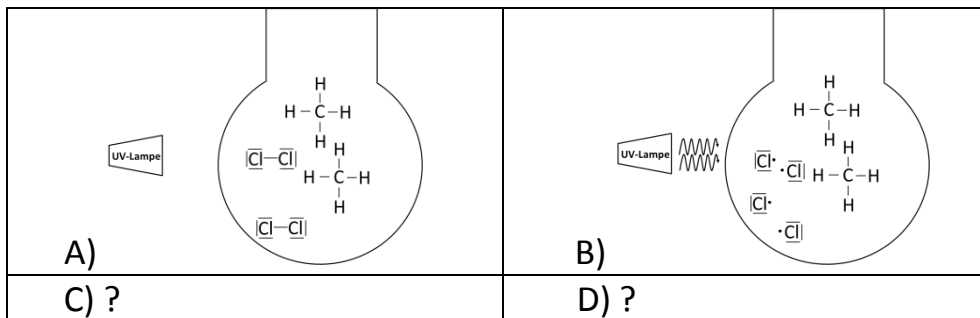


DIE RADIKALISCHE SUBSTITUTION (S_R)

In dieser Station sollst du den Mechanismus der S_R üben.

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 9“ Punkt 3 „Reaktionen der Alkane: Die radikalische Substitution“ genau durch.
2. Formuliere die Teilschritte der S_R (Strukturformeln) der Reaktion von Brom (Br_2) mit Butan zu 2-Brombutan.
3. Übertrage die zwei Bilder auf dein Lösungsblatt und setze die Bildfolge fort:



4. Formuliere die Teilschritte der S_R (Strukturformeln) der Reaktion von Chlor (Cl_2) mit Propan zu 1,2-Dichlorpropan. (Erstelle zuerst das 1-Chlorpropan und dann das dichlorierte Produkt)
5. Wie kann in der Reaktion von Chlor mit Methan *Ethan* entstehen? Versuche den Reaktionsweg zu formulieren.
6. Lösungsblatt in die Mappe einheften.