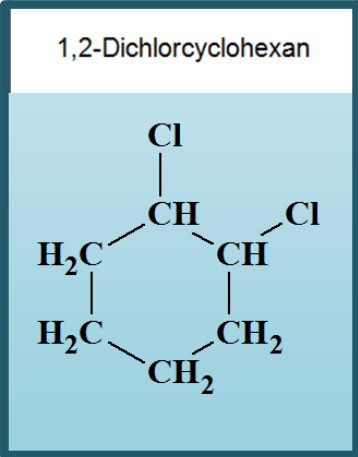
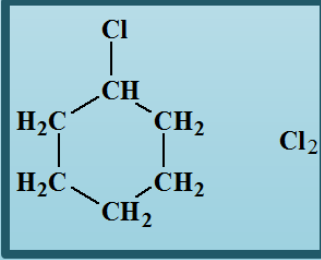
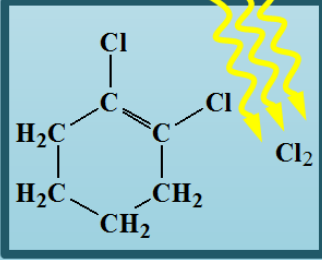
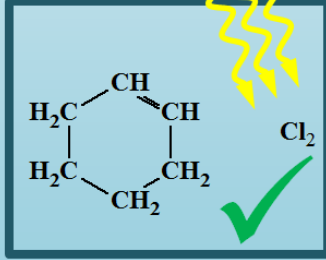
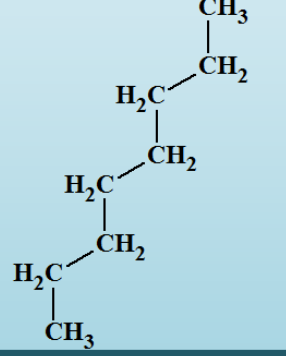
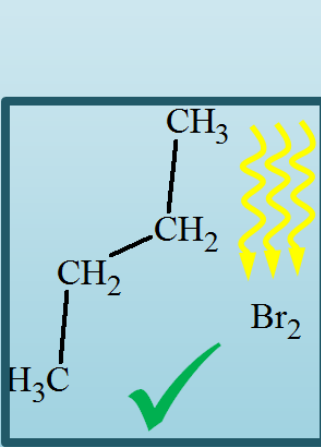
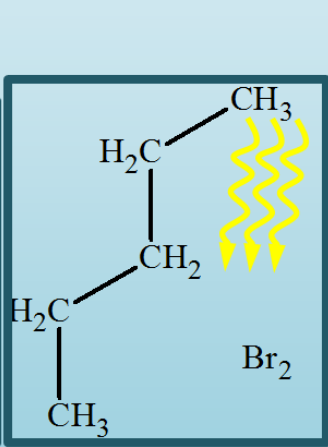
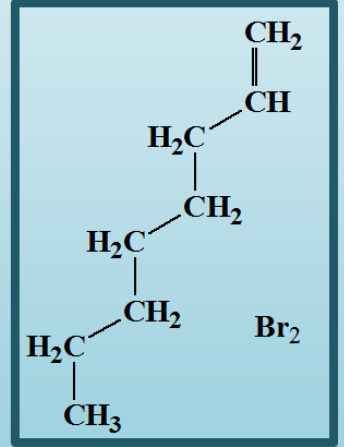


# Typischer Aufgaben-Typ zum Themenkomplex „elektrophile Addition – radikalische Substitution“

1. In der folgenden Tabelle ist links ein Produkt benannt, das bei einer Reaktion entsteht. Rechts sind verschiedene Versuchsansätze beschrieben, von denen jeweils NUR EINER das genannte Produkt liefern kann. Kreuze diesen Reaktionsansatz an! (ca. 4 BE)

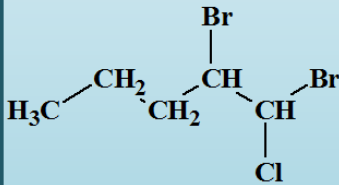
Produkt	Reaktionsansatz	richtigen Ansatz hier ankreuzen!
1,2-Dichlorcyclohexan 	1-Chlorcyclohexan, Chlorwasser, verdunkelt 1,2-Dichlorcyclohexen, Chlorwasser, belichtet Cyclohex-1-en, Chlorwasser, belichtet	<input type="radio"/> <input type="radio"/> <input checked="" type="radio"/>
		
		
	<p>→ Ohne Licht ist hier überhaupt keine Reaktion möglich</p>	<p>→ Bei einer elektr. Add. würde hier 1,1,2,2-Tetrachlorcyclohexan entstehen. → Eine rad. Subst. würde zu einem Trichlorcyclohexen führen</p>
	<p>→ Auch hier findet zwar eine rad. Subst. statt, die zu einem „Monochlorcyclohexen“ führt → Zusätzlich kann aber auch eine elektr. Add. (auch ohne Licht) zum gewünschten Produkt führen!</p>	

# Typischer Aufgaben-Typ zum Themenkomplex „elektrophile Addition – radikalische Substitution“

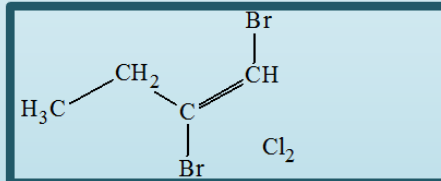
Octan	Butan, Bromwasser, belichtet Pentan, Bromwasser, belichtet Oct-1-en, Bromwasser, verdunkelt		<del>o</del> o
			
	<p>→ Als <b>Nebenreaktion</b> einer <b>rad. Subst.</b> können hier zwei Butylradikale zu einem Octanmolekül reagieren.</p> <p>(Hauptprodukt ist allerdings ein „Monobrombutan“)</p>	<p>→ Hier <b>entstehen bromierte Pentane</b>, als Nebenreaktion evtl. ein <b>Decan</b>.</p>	<p>→ Eine elektrophile Addition liefert hier nur das Produkt <b>1,2-Dibromoctan</b>.</p>

# Typischer Aufgaben-Typ zum Themenkomplex „elektrophile Addition – radikalische Substitution“

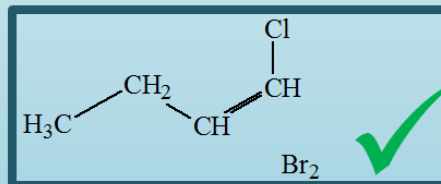
1,2-Dibrom-1-chlorbutan



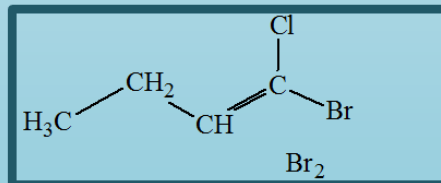
1,2-Dibrombut-1-en, Chlorwasser, verdunkelt  
 1-Chlorbut-1-en, Bromwasser, verdunkelt  
 1-Brom-1-chlorbutan, Bromwasser, verdunkelt



→ Durch eine elektr. Add. würde hier **1,2-Dibrom-1,2-dichlorbutan** entstehen.



→ Hier entsteht **1,2-Dibrom-1-chlorbutan**.



→ Hier entsteht **1,1,2-Tribrom-1-chlorbutan**.