

Wie sicher fühlst du dich in den folgenden Fachgebieten?	sicher	unsicher
1. Ich kann die Begriffe „Organische Chemie“ und „Kohlenstoffchemie“ erläutern		
2. Ich kann die 5 typischen Eigenschaften organischer Verbindungen beschreiben (s. Heft)		
3. Ich weiß, was man unter einer „qualitativen Elementaranalyse“ versteht und kann beschreiben, wie man die Elemente „Kohlenstoff“, „Wasserstoff“, „Sauerstoff“, „Stickstoff“, Schwefel und „Halogene“ in einer org. Verbindung nachweist		
4. Ich weiß, was man unter einer „homologen Reihe“ versteht		
5. Ich kenne die Alkane mit Namen von C1 bis C10		
6. Ich weiß, wann man die Endung „yl“ an den Alkannamen anfügt		
7. Ich weiß, was man unter einem Alkylrest (R-) versteht		
8. Ich kann an Beispielen erläutern, was man unter „Isomeren“ versteht		
9. Ich kenne das Prinzip der Benennung org. Verbindungen nach der IUPAC-Nomenklatur (s. Arbeitsblätter/ Stationen) und kann in diesem Zusammenhang erläutern, was man unter einem Substituent versteht		
10. Ich kenne die Unterschiede zwischen „Summenformel“, „Strukturformel“ und „Halbstrukturformel“		
11. Ich weiß, was man unter „primären“, „sekundären“, „tertiären“ und „quartären“ C-Atomen versteht und kann sie in Strukturformeln zuordnen		
12. Ich weiß, was man unter dem Begriff „Konformere“ versteht und kann die Konformeren „gestaffelt“ und „ekliptisch“ beschreiben und energetisch analysieren		
13. Ich kann den Versuch der Bromierung von Hexan mit Durchführung, Beobachtung und Folgerung beschreiben		
14. Ich kann die Farbveränderungen beim Halogenidnachweis mit Silbernitrat für Chloride, Bromide und Iodide beschreiben		
15. Ich kann den Ablauf der radikalischen Substitution in seinem Reaktionsmechanismus erläutern		
16. Ich kann definieren, was man unter einem Radikal versteht		
17. Ich kann die Kettenabbruchsreaktionen formulieren und als solche begründen		
18. Ich weiß, wie man mit Hilfe der Bindungsenergien die ΔH -Werte einer Halogenierung berechnen kann (s. Aufgabenblatt und ΔH -Tabelle)		
19. Ich kann das Prinzip der Van-der-Waals-Kräfte als intermolekulare Kräfte beschreiben und einen Bezug zur Moleküloberfläche herstellen		
20. Ich kann aus Punkt 19 einen Bezug zu den verschiedenen Siedepunkten der Alkane herstellen (s. Arbeitsblatt)		
21. Ich weiß, was man unter der Elektronegativität (EN) versteht, wo ich diesen Wert im PSE finde und welchen Einfluss sie auf eine Atombindung haben kann		
22. Ich kann den Begriff „permanenter Dipol“ erläutern		
23. Ich weiß, was man unter einer „Wasserstoff-Brücken-Bindung“ versteht		
24. Ich weiß, wie man die Summenformel organischer Gase mit Hilfe der qualitativen Elementaranalyse (s. Punkt 3) und des Molvolumens (24 Liter bei 20°C/1013 hPa) ermittelt		