

- ① Notiere... / 6
- a) die **Summenformel** von **Ethan**
 - b) die **Summenformel** von **Nonan**
 - c) die ausführliche **Strukturformel** von **Hexan**
 - d) die ausführliche **Strukturformel** von **Propan**
 - e) die **vereinfachte Strukturformel** von **Butan**
 - f) die **vereinfachte Strukturformel** von **Octan**
- ② Ordne die gegebenen Alkane nach **steigender Siedetemperatur**. Begründe deine Entscheidung anschließend mit dem Bau.
Octan, Methan, Hexan, Propan / 3
- ③ Entscheide, ob **Hexan in Wasser** löslich oder unlöslich ist. Begründe deine Entscheidung mit dem **Löslichkeitsgrundsatz** / 4
- ④ Propan wird in der Schule als Gas für den Bunsenbrenner verwendet. Formuliere die Reaktionsgleichung für die **vollständige** und **unvollständige Verbrennung** von **Propan**.
Beurteile die Gefahr der Nutzung von Propan in geschlossenen Räumen. / 9
- ⑤ Definiere den Begriff „**Substitutionsreaktion**“.
Formuliere die **Wort- und Reaktionsgleichungen** für die Reaktion von **Heptan mit Chlor**. Nutze dafür die ausführlichen Strukturformeln. / 5

Punkte:

/ 27

Note