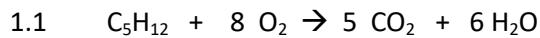


## Lösungen Chemie Klasse 9b +9c für die 21. KW vom 18.05.20 - 22.05.20



$$V(CO_2) = \frac{n(CO_2) \cdot V_m}{n(C_5H_{12}) \cdot M(C_5H_{12})}$$

$$V(CO_2) = \frac{5 \text{ mol} \cdot 22,4 \text{ l/mol}}{1 \text{ mol} \cdot 72 \text{ g/mol}} \cdot 30 \text{ g}$$

$$V(CO_2) = 46,7 \text{ l}$$

Bei der vollständigen Verbrennung von 30 Gramm Pentan bilden sich rund 46,7 Liter Kohlenstoffdioxid.

- 1.2
- a) **wahr**, Alkane sind hydrophob + Benzin schwimmt (ist ein Gemisch flüssiger Alkane)
  - b) **falsch**, die Summenformel vom zweiten Stoff wäre  $C_8H_{18}$ , es ist ein Isomer von n-Octan
  - c) **wahr**, die Kettenlänge und damit die Moleküloberfläche ist größer
  - d) **falsch**, bestehen aus neutralen Molekülen, Ladungsträger fehlen
  - e) **wahr**, an jedem C sind zwei H oben und unten, am Rand der Kette je noch ein drittes
  - f) **wahr**, wenn es nicht zwei Partner mindestens wären, dann könnte man nichts austauschen

2. Kommt später weil es noch für alle in der 22.KW als Aufgabe steht.