

Name: _____

- 1) Zeichne das Molekül: 1,3-Butadien
- 2) Zeichne das Molekül: 4-Methyl-5-Propyl-Non-1-en
- 3) Zeichne das Molekül: Pent-1-in
- 4) Zeichne das Molekül: 4-Methyl-Hex-2-in
- 5) Ethin wird vollständig verbrannt. Stelle die Reaktionsgleichung auf.
- 6) Erkläre in eigenen Worten den Unterschied zwischen Stellungsisomerie und Strukturisomerie?
- 7) Was ist die geometrische Isomerie?
- 8) Vergleiche die Reaktionsgleichung der vollständigen Verbrennung von Ethan, Ethen und Ethin.
- 9) Wie viel CO_2 entsteht bei der vollständigen Verbrennung von je 1g Propan, Propen, Propin?
- 10) Wie viel CO_2 entsteht bei der vollständigen Verbrennung von je 1 mol Propan, Propen, Propin?
- 11) Wie kann man Alkine erzeugen?
- 12) Berechne die relative Molmasse des Moleküls aus Beispiel 1.
- 13) Wie schwer sind 1,5 mol des Moleküls aus Beispiel 2?
- 14) Wie Stoffmenge haben 2 g des Moleküls aus Beispiel 4?
- 15) Erstelle eine Tabelle der in diesem Arbeitsblatt verwendeten physikalischen Größen mit Namen, Abkürzung, Einheit, Abkürzung für die Einheit auf.

Schreibe immer
Formeln und
Einheiten auf!

