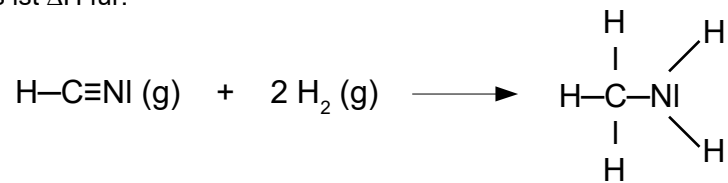


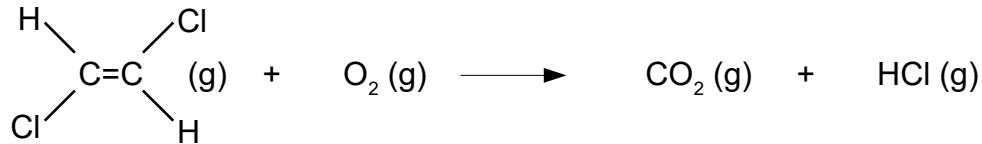
**Aufgabe 4.)** Propan ( $C_3H_8$ ) verbrennt mit Sauerstoff zu  $CO_2$  und  $H_2O$

- Formulieren Sie die Reaktionsgleichung
- Zeichnen Sie die Lewis-Strichformeln
- Berechnen Sie die Reaktionsenthalpie aus den Bindungsenergien

**Aufgabe 5.)** Wie gross ist  $\Delta H$  für:



**Aufgabe 6.)** Wie gross ist  $\Delta H$  für: (Rkt.gl. unvollständig)



**Aufgabe 7.)** Bei der vollständigen Verbrennung von Schwefel mit Sauerstoff entstehen gasförmiges  $SO_2$  und  $SO_3$ . Sie messen eine Reaktionsenergie von 750.72 kJ. Wieviel %  $SO_2$  und wie viel %  $SO_3$  müssen entstanden sein. (Hinweis: Schwefel besteht aus ringförmigen  $S_8$ -Molekülen).