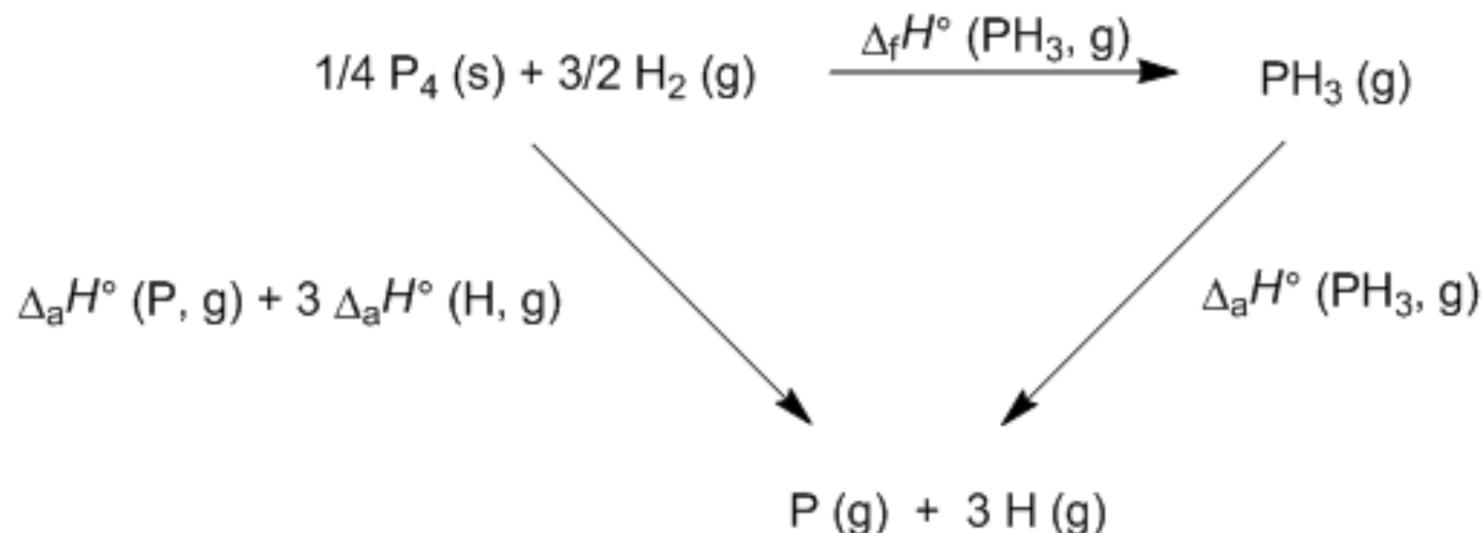


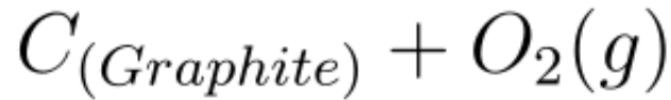
# Übungsstunde 9

## Hess'scher Wärmesatz

- Der Reaktionsweg nach Energieerhaltungssatz hat keinen Einfluss auf die Energie die bei einer Reaktion freigesetzt wird. Hess'scher Wärmesatz sagt, das dies auch für Enthalpien einer Reaktion gilt.



*E*



$$\Delta_R H_3 = -111 \frac{kJ}{mol}$$

$$\Delta_R H_2 = -282 \frac{kJ}{mol}$$

$$\Delta_R H_1 = -393 \frac{kJ}{mol}$$

$CO_2(g)$



## Altklausur 2020 Sommer

- Ihr findet sowohl die Prüfung als auch die Lösung der Klausur auf der VCS Homepage
  - Für euren Lerneffekt würde ich euch empfehlen, nicht in die Lösung zu schauen bis ihr die Klausur komplett versucht habt
- Ihr bekommt Zeit zum Lösen, und wenn ihr Fragen habt, könnt ihr diese direkt stellen.
- Es geht nicht darum, perfekte Prüfungsbedingungen zu erstellen, also falls ihr es lieber ganz still habt, könnt ihr die Prüfung auch an den Tischen bei der Treppe lösen und rein kommen wenn ihr Fragen habt.

## **WICHTIG**

Die Lösungen auf der VCS Homepage für ACAC2 sind meist von anderen Studierenden, diese Lösungen sind nicht perfekt und können Fehler enthalten. Lernt also nicht nur aus Altklausuren!!