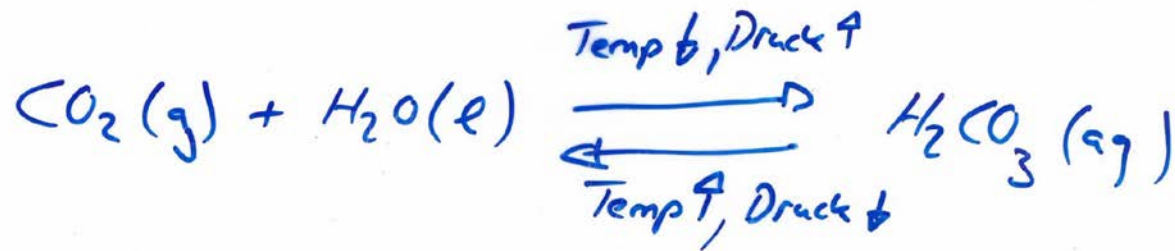


Zusammenfassung:

Chemisches
Gleichgewicht
(Chem. Ggw.)

Alle Stoffe bestehen hier nebeneinander, d.h. die Reaktion läuft nicht vollständig in eine Richtung ab (gilt für geschlossenes System, d.h. geschlossene Flasche). Druck- und Temp.-Änderungen bewirken allerdings die Bildung von mehr Produkt oder Edukten, je nach Richtung.

⇒ Bedingungen für ein chem. Ggw.:

- geschlossenes System
- umkehrbare Reaktion
- nicht vollständig ablaufende Reaktion