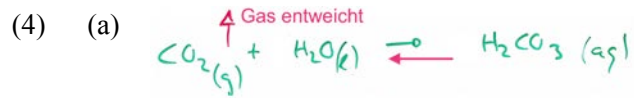


Musterlösung zur Aufgabe 4a, Seite 8



Störung: $[\text{CO}_2] \downarrow$

Reaktion: $[\text{CO}_2] \uparrow$

Wie wird das realisiert? durch verstärkte Reaktion von H_2CO_3 zu CO_2 (und H_2O)

Teilchenebene (was passiert?): Da Trefferwahrscheinlichkeit von $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ reduziert ist (da weniger CO_2), läuft die Hinreaktion weniger oft ab als die Rückreaktion.

⇒ Glgw. verschiebt sich nach links (d.h. mehr Edukte entstehen)