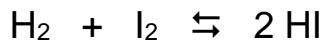


Berechnung der Gleichgewichtskonstanten

Folgende Reaktion wird im Gleichgewicht betrachtet



Es wurden bei gleicher Temperatur in drei unterschiedlichen Reaktionsansätzen im Gleichgewichtszustand folgende Konzentrationen der beteiligten Reaktionspartner gemessen:

	C (H ₂) in mol/l	C (I ₂) in mol/l	C (HI) in mol/l	K
Ansatz 1	$1,8313 \cdot 10^{-3}$	$3,1291 \cdot 10^{-3}$	$17,671 \cdot 10^{-3}$	
Ansatz 2	$3,5600 \cdot 10^{-3}$	$1,2500 \cdot 10^{-3}$	$15,588 \cdot 10^{-3}$	
Ansatz 3	$4,5674 \cdot 10^{-3}$	$0,7378 \cdot 10^{-3}$	$13,544 \cdot 10^{-3}$	

Aufgaben:

- Formuliere für die obige Reaktion das Massenwirkungsgesetz und berechne die drei Gleichgewichtskonstanten.
- Erkläre mit dem MWG, wie sich Konzentrationen der Reaktionspartner auf das Gleichgewicht auswirken.