

### Test 2.2

- a) Beschreiben Sie in drei Sätzen, wie das **Gleichgewicht** bei unserer Simulation (mit den Glasrohren und den zwei Messzylindern) **zustande** kommt.
- b) Bei einem solchen Simulationsexperiment war die Gleichgewichtskonstante 1.5. Wie haben sich die 100 ml Lösung auf die beiden Messzylinder A und B verteilt?
- c) Nennen Sie einen wesentlichen Unterschied zwischen einem "chemischen Gleichgewicht", wie wir es simuliert haben, und einem Gleichgewichtszustand aus der Physik oder der Technik (z.B. Balkenwaage).