

**Kleine Diagnose**  
**- Chemisches Gleichgewicht -**

1. Wenn Sie als Erste(r) das Blatt erhalten, kreuzen Sie die richtigen Aussagen in der ganz rechten Spalte an (○) und knicken dann das Blatt an den gestrichelten Linien nach hinten (erst 1., dann zur Sicherheit 2.). Geben Sie es dann Ihrem Mitschüler.
2. Wenn Sie als Zweite(r) das Blatt erhalten, falten Sie nicht auf! Sie kreuzen die richtigen Aussagen auf der rechten Seite an (◇).
3. Falten Sie dann das Blatt gemeinsam auf, diskutieren Sie miteinander die Ergebnisse und tragen Sie dann zusammen die Kreuze bei den richtigen Aussagen in der linken Spalte ein. (□)

- |  |   |   |
|--|---|---|
| <input type="checkbox"/> 1. Sobald sich ein chemisches Gleichgewicht eingestellt hat, liegen die Ausgangs- und Endstoffe in gleicher Konzentration vor.  | ◇ | ○ |
| <input type="checkbox"/> 2. Nachdem sich in dem System $AB \rightleftharpoons A + B$ der Gleichgewichtszustand eingestellt hat, wird der Stoff A durch Destillation laufend entfernt. Dadurch erreicht man, dass AB vollständig umgesetzt wird.        | ◇ | ○ |
| <input type="checkbox"/> 3. Durch Energiezufuhr werden in einem System, das sich im Gleichgewicht befindet, die Geschwindigkeiten der Hin- und Rückreaktion in gleichem Maße erhöht, so dass sich die Gleichgewichtslage dadurch nicht ändert.         | ◇ | ○ |
| <input type="checkbox"/> 4. Im Gleichgewichtszustand ändern sich die Konzentrationen der beteiligten Stoffe nicht mehr, weil Hin- und Rückreaktion zum Erliegen gekommen sind.   | ◇ | ○ |
| <input type="checkbox"/> 5. Das System $A + B \rightleftharpoons C + D$ befindet sich im Gleichgewicht; wird die Konzentration von A erhöht, so ändert sich die Gleichgewichtslage zugunsten von C + D, d.h., die Gleichgewichtskonstante wird größer. | ◇ | ○ |

2.

1.